

بِنَامِ خَدَا



مَرْكُزْ دَانلُودْ رَايْكَانْ  
مَهْنَبْسَيْ مَتَالُورْزِيْ وْ موَادْ

---

[www.Iran-mavad.com](http://www.Iran-mavad.com)



# کوره های قوس الکتریک

۱-۱- تاریخچه قوس الکتریکی

در سال ۱۸۰۲ پتروف<sup>۱</sup> کشف کرد که اگر دو تکه زغال چوب را به قطب های باتری بزرگی وصل کنیم و آنها را به هم تماس دهیم و سپس کمی از هم جدا کنیم شعله روشنی بین دو تکه زغال دیده می شود ، و انتهای آنها که از شدت گرما سفید شده است نور خیره کننده ای گسیل می دارد. هفت سال بعد دیوی<sup>۲</sup> فیزیکدان انگلیسی این پدیده را مشاهده نمود و پیشنهاد کرد که این پدیده به احترام ولتاکوس ولتا نامیده شود.

### **۲-۱- یک آزمایش ساده برای ایجاد قوس الکتریک**

اگر بخواهیم در یک روش ساده ایجاد قوس الکتریکی را نشان دهیم باید دو تکه کربن را روی گیره قابل تنظیم سوار نمود (بهتر است که به جای زغال چوب معمولی میله خاصی که از کربن قوس ساخته می شود و با فشار دادن مخلوط گرافیت ، کربن سیاه و مواد چسبنده به وجود می ایند استفاده شود) . چشمیه جریان می تواند برق شهر هم باشد برای اجتناب از اینکه در لحظه تماس تکه های کربن مدار کوتاه ایجاد شود باید رئوستایی به طور متوالی به قوس وصل شود . معمولاً برق شهر با جریان متناوب تغذیه می شود . ولی در صورتی که جریان مستقیم از آن عبور کند قوس پایدارتر است به طوری که یکی از الکترودها همیشه مثبت (آند) و دیگری همیشه منفی (کاتد) است .

### **۳-۱- ماهیت قوس الکتریکی**

در قوس الکتریکی الکترودها در اثر حرارت سفید رنگ می شوند و ستونی از گاز ملتهب رسانای خوب الکتریکی بین الکترودها وجود دارد. در قوس معمولی این ستون نوری بسیار کمتر از نور تکه های کربن سفید شده از آزمایش های مربوط به گرما گسیل می کنند. چون الکترود مثبت دمایش از الکترود منفی بیشتر است زود تر از بین می رود. در نتیجه تصعید شدید کربن صورت گرفته و در آن الکترود (الکترود مثبت) فرورفتگی به وجود می آید که به دهانه مثبت معروف است و

<sup>۱</sup> V.P.Petrof

<sup>۲</sup> H.Davy

داغ ترین نقطه الکترود هاست. دمای دهانه در هوای در فشار جو به ۴۰۰۰ درجه سانتیگراد می رسد. در لامپ های قوسی سازوکارهای منظم و خود کار خاصی برای نزدیک کردن تکه های کربن با سرعت یکنواخت وقتی با سوختن از بین می روند، مورد استفاده قرار می گیرند. برای اینکه سایش و خوردهای الکترود مثبت به خاطر دمای بالایش بیشتر است، برای همین همیشه الکترود کربن مثبت کلفت تر از الکترود منفی اختیار می شود.

#### ۴-۱- دماهای بالا در قوس الکتریکی

قوس الکتریکی می تواند بین الکترود های فلزی ساخته شده از آهن، مس و غیره نیز انجام بگیرد. در این حالت الکترود ها به میزان زیادی ذوب و تبخیر می شوند و این عمل به مقدار زیادی گرما احتیاج دارد. به این دلیل دمای مرکز الکترود فلزی معمولاً کمتر از دمای الکترود کربنی است (۲۰۰۰ تا ۲۵۰۰ درجه سانتیگراد). قوسی که بین الکترود های کربن در گاز فشرده ای قرار می گیرد حدود  $20\text{ atm}$  (بالا رفتن دمای مرکز مثبت تا ۵۹۰۰ درجه سانتیگراد) یعنی دما روی سطح خورشید را ممکن ساخته است. معلوم شده است که کربن در این حالت ذوب می شود. دمای باز هم بالاتری را می توان در ستونی از گاز و بخاری که از آن تخلیه الکتریکی می گذرد، به دست آورد.

بمباران شدید این گاز و بخار با الکترون ها و یون هایی که با میدان الکتریکی قوس شتاب گرفته اند دمای ستون گاز را ۶۰۰۰ تا ۷۰۰۰ درجه سانتیگراد می رساند. به این دلیل تقریباً تمام مواد شناخته شده در ستون قوس الکتریکی ذوب و تبخیر می شوند. و بسیاری از واکنش های شیمیایی که در دماهای پایین انجام شدنی نیستند، با قوس الکتریکی امکان پذیر می شوند. مثلاً میله های چینی دیر گداز در شعله قوس به سهولت ذوب می شود.

#### ۱-۵- چگونگی ایجاد تخلیه قوس الکتریکی

برای ایجاد تخلیه قوس الکتریکی به ولتاژ زیادی احتیاج نیست با ولتاژ ۴۰ تا ۴۵ ولت بین الکترود ها می توان قوس را به وجود آورد. از طرف دیگر جریان داخل قوس زیاد است. مثلاً

حتی در قوس کوچک جریان به ۵ آمپر می رسد، در حالیکه در قوس های بزرگ که در مقیاس صنعتی به کار می روند جریان به صدها آمپر بالغ می شود. این به این معناست که مقاومت قوس پایین است و از این رو ستون گاز تابان رسانای الکتریکی خوبی است.

## ۶-۱- یونیزاسیون گاز با انرژی قوس الکتریکی

یونش شدید گاز با قوس الکتریکی به آن دلیل امکان پذیر است که کاتد قوس الکتریکی تعداد زیادی الکترون گسیل می دارد. این الکترون ها با برخورد با گاز داخل شکاف تخلیه گازی آن را یونیزه می کنند. گسیل الکترونی شدید از کاتد از آنجا ممکن می شود که خود کاتد تا دمای بسیار بالای گرم می شود (بسته به ماده از ۲۲۰۰ تا ۳۵۰۰). وقتی که الکترودهای قوس در ابتدا تماس داده شوند تقریباً تمام گرمای ژول که از الکترود ها می گذرد در ناحیه تماس که مقاومت بسیار دارد آزاد می شود.

به این دلیل انتهای الکترودها به شدت گرم می شوند که برای گیراندن قوس به هنگام جدا کردن آنها کافی است آن وقت کاتد قوس توسط جریانی که از قوس می گذرد، در حالت التهاب می ماند. در این فرایند بمباران کاتد توسط یون هایی که به آن برخورد می کند نقش اصلی را ایفا می کند.

## ۷-۱- مشخصه جریان به ولتاژ قوس الکتریکی

یعنی بستگی جریان الکتریکی در قوس الکتریکی به ولتاژ بین الکترودها، ویژگی خاصی دارد. در فلزات و الکترولیت ها جریان متناوب با ولتاژ افزایش می یابد (قانون اهم). در صورتیکه برای رسانش القایی گازها جریان ابتدا با ولتاژ زیاد می شود، سپس اشباع شده و مستقل از ولتاژ است. بنابراین افزایش جریان در تخلیه قوسی به اندازه مقاومت در شکاف بین الکترودها و ولتاژ بین آنها منجر می شود. برای اینکه تابانی قوس پایدار بماند رئوستا یا مقاومت الکتریکی قوی دیگری را باید به طور متوالی به آن بست.

## ۸- قوس الکتریکی به عنوان چشمeh های نوری

به علت دمای زیاد الکترودهای قوس نور خیره کننده ای گسیل می دارند (تابانی ستون قوس ضعیفتر است زیرا توان گسیلنگی گاز کمتر است). به این دلیل قوس الکتریکی یکی از بهترین چشمه های نور است. هر شمع فقط ۰.۳ وات توان مصرف می کند و از این رو از بهترین لامپ های التهابی اقتصادی تر است. قوس الکتریکی اولین بار در سال ۱۸۷۵ توسط یابلوخوف<sup>۱</sup> مهندس و مخترع روسی برای روشنایی مورد استفاده قرار گرفت و به نور روسی یا نور شمالی معروف شد.

اکنون اگرچه لامپ های التهابی به طور کامل جایگزین لامپ های قوسی شده اند. ولی باز هم هر وقت به چشمه های قدرتمند و روش نور نیاز باشد آنها را به کار می بردند از جمله از دستگاه هایی که قوس الکتریکی به عنوان چشمه نوری در آنها نقش ایفا می کند، می توان پروژکتور ها، نور پردازهای سینمایی و امثال آنرا نام برد.

## ۹-۱- لامپ کوارتز

لامپ کوارتز که شامل قوس الکتریکی جیوه در لوله کوارتز است، توجه زیادی را به خود جلب می کند. در این لامپ ، تخلیه الکتریکی نه در هوا بلکه در جوی از بخار جیوه روی می دهد. برای این منظور مقدار کمی جیوه به لامپ وارد و هوا با پمپ خارج می شود.

نور لامپ جیوه از نظر تابش های فرابنفش که اثرهای شیمیایی و زیست شناختی شدیدی دارند، بسیار غنی است. برای استفاده از این تابش ، لامپ را نه از شیشه که تابش فرابنفش را به شدت جذب می کند بلکه از کوارتز گداخته می سازند. لامپ های جیوه در درمان بیماری های گوناگون "نور آفتاب مصنوعی" و در پژوهش های علمی به عنوان چشمه توانمندی از تابش فرابنفش به کار می رود. باید بدانیم نور لامپ جیوه بر چشم ها بسیار زیانبار است.

## ۱۰-۱- جوشکاری الکتریکی

<sup>۱</sup>P.N.Yablochkov

قوس الکتریکی برای جوش دادن قطعات فلزی استفاده می شود (جوش الکتریکی). امکان این کار برد قوس الکتریکی نیز توسط پتروف روسی نشان داده شد، و برای اولین بار توسط بنادروس<sup>۱</sup> در سال ۱۸۸۵ و در سال ۱۸۹۰ اسلاویانوف<sup>۲</sup> مخترعین روسی تکامل یافت.

قطعاتی که باید جوش داده شوند به صورت الکترود مثبت به کار می روند. پس از تماس دادن آنها با الکترود کربن که به قطب منفی چشمۀ جریان متصل است قوس الکتریکی زده می شود، و فلز ذوب می شود. جوشکار باید جلو صورت ، به خصوص چشم هایش را با شیشه کلفت بگیرد. زیرا شیشه تابش فرابینفس را عبور نمی دهد، در غیر این صورت اشعه فرا بنفش نامنئی که به مقدار زیاد توسط قوس الکتریکی گسیل می شود، ممکن است باعث بیماری های جدی در چشم و پوست شود.

## ۱۱- کوره قوس الکتریکی

اجازه ثبت رسمی برای ذوب الکتریکی فلزات نخستین بار در سال ۱۸۵۳ داده شد، اما پایه ریزی و ساخت کوره های جدید قوس الکتریکی در سال ۱۸۷۸ به دست سرویلیام زیمنس انجام گرفت. ابداع این روش مبتنی بر این بود که می توان برای ذوب فلزات از قوسی که بین دو الکترود افقی زده می شود، استفاده کرد. طرح زیمنس برای قوس الکتریکی غیر مستقیم چندین نوع بوده اما تنها، در سال ۱۸۹۰ بود که هرولت طرح کوره های قوس الکتریکی مستقیم را ارائه کرد به طوری که تمام خصوصیات اساسی و بنیادی کوره های الکتریکی جدید را در بر می گرفت. کوره ابداعی هرولت از برق سه فار استفاده می کرد، در هر فاز جریان از یک الکترود عبور کرده و وارد حمام مذاب می شد و از آنجا به الکترود دیگر می رفت. در نتیجه حرارت حاصل به وسیله حمام گرفته شده و به دنبال آن فرسایش مواد نسوز به حداقل خودمی رسید. این کوره عمدهاً بمنظور تولید فروآلیاژها و کربور کلسیم به وجود آمده بود. اما با رشد روزافزون تقاضا برای تولید فولادهای آلیاژی، خیلی زود کارآیی آن برای تولید این فولادها مورد

<sup>۱</sup> N.N.Bnadros

<sup>۲</sup> N.G.Slavynnov

توجه قرار گرفت، در حالی که محدودیتهای تولید فولاد به وسیله کوره زیمنس - مارتین منجر به تولید مقادیر زیادی فولاد با عناصر آلیاژی اکسید شونده بود با شرایط موجود کوره های قوس الکتریکی، آلیاژ اکسید شونده به احیاه شونده تبدیل شد و به این ترتیب تولید فولادهای آلیاژی امکان پذیر گردید. انگیزه تحولات کوره قوس الکتریکی نیز همین مسئله بود. جنگ سالهای ۱۹۱۴ تا ۱۹۱۸، پیشرفت عظیمی را در ظرفیت کوره های قوسی به وجود آورد که این توسعه بعد از جنگ نیز ادامه یافت به طوری که در سال ۱۹۳۵ برای اولین بار تولید فولاد در کوره های قوسی در بریتانیا به بیش از ۱۰۰۰۰ تن در سال رسید. این رقم در سال ۱۹۷۷ به ۶۲۶۹۰۰ تن افزایش یافت که از این مقدار ۴۷۹۰۰ تن آن برای ریخته گری فولاد تولید شده بود.

در کشورهای صنعتی پیشرفتی تولید کننده فولاد در سال ۱۹۹۰، حدود ۴۰٪ از تولید فولاد توسط کوره های الکتریکی صورت گرفت و با توسعه تکنولوژی این گونه کوره ها، استفاده وسیع تر از آنها روز به روز مشاهده می گردد.

### ۱-۱-۱- کوره قوس الکتریک چیست

این کوره ها زیرگروه کوره هایی با انرژی الکتریکی، متدائل ترین نوع کوره برای ذوب فولادها به ویژه فولادهای ساده کربنی هستند، و دمای لازم برای ذوب فلزارز طریق انتقال و تبدیل انرژی الکتریکی به انرژی حرارتی توسط قوس به وجود آمده بین الکترودها و بار کوره تأمین می گردد. در طول جریان قوس الکتریکی انرژی به صورت نور و گرما آزاد می گردد. با افزایش شدت قوس می توان فلز را ذوب کرد و دمای قوس الکتریک را تا ۱۵۰۰ درجه سانتی گراد بالا برد.

### ۱-۱-۲- انواع کوره قوس الکتریک از لحاظ مسیر جریان الکتریسیته

کوره قوسی یکی از بهترین انواع برای ذوب، آلیاژسازی و تصفیه فولاد به حساب می آیند. در این کوره ها برای ایجاد حرارت از قوس الکتریک ( یا بین دو الکترود و یا بین الکترود و شارژ ) استفاده می کنند. کوره های قوس الکتریک

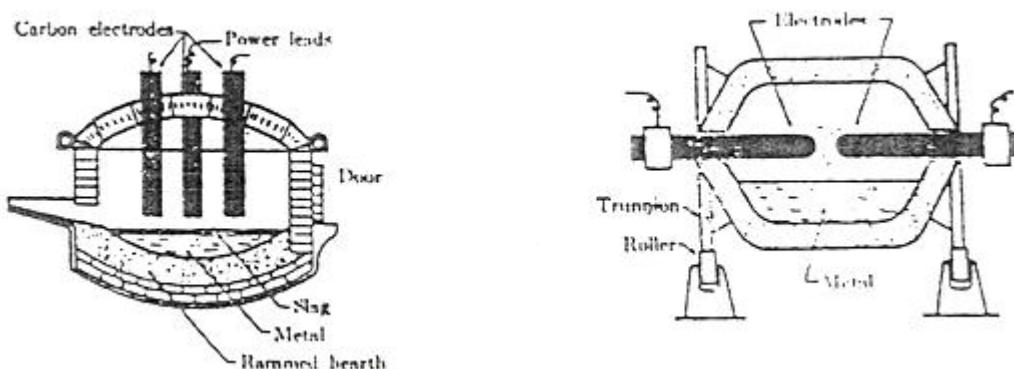
از لحاظ مسیری که جریان الکتریسیته طی می کند به دو دسته تقسیم می شوند :

۱ - کوره قوس غیر مستقیم

۲ - کوره قوس مستقیم

۱ - کوره های قوس غیر مستقیم بیشتر برای ذوب فلزات غیر آهنی و حد اکثر چدن کاربرد دارند و کمتر برای ذوب فولاد از آنها استفاده می شود.

۲ - کوره های قوس مستقیم که استفاده وسیعی در فولاد سازی دارند توانایی ایجاد درجه حرارت بسیار بالایی ( تا ۴۰۰۰ درجه ) دارند که صرف ذوب کردن شارژ می شود.



شکل ۱-۱ - انواع کوره قوس الکتریک

در روش قوس غیر مستقیم قوس الکترودی بین الکترود ها که ممکن است دوتایی یا سه تایی باشند برقرار می شوند و طراحی کوره به شکلی انجام می کیرد که شارژ بین آنها که در محدوده ، قوس قرار گرفته در اثر حرارت قوس ذوب بشوند. ولی در کوره های امروزی عمدتاً از روش قوس مستقیم استفاده می شود که قوس بین الکترود یا الکترود ها که ممکن است تکی دوتایی یا سه تایی باشند با جداره وکف برقرار می شود و شارژی که در محدوده قرار گرفته می شود ذوب می شود.

از میان کوره های قوس الکتریکی مستقیم نوع ۳ تایی آن هم در تناظرها کم وهم در تناظرها زیاد مورد مصرف صنعتی بیشتری دارد و همین نوع کوره است که بیشتر برای ذوب و ریخته گری فولاد استفاده می شود.

اگر در این کوره ها از سقف نگاه کنیم الکترود ها بصورت ۱۲۰ درجه نسبت به هم قرار دارند. برای نصب آنها از یک

سری اتصالات گرافیتی ( Niple ) استفاده می شود. قطر الکترود ها به کوره و تواناژ مذاب بستگی دارد. این الکترود ها امروزه بصورت خود پز ایجاد می شوند که در آنها مخلوط گرافیت + چسب + مواد دیگر که بصورت ملات است را از بالا به درون الکترود می ریزند که در اثر حرارت وارده به آن پخته می شود و همواره طول مناسب الکترود حفظ می شود. اکسید اسیون کربن در هنگام ایجاد قوس الکتریک، اعمال جریان در حد نامطلوب، مصرف الکترود در مراحل پایانی، عوامل مکانیکی مانند برخورد با شارژ و یا ضربات مکانیکی هنگام مونتاژ عواملی هستند که موجب مصرف شدن الکترود ها می شوند. سقف این کوره ها از بدنه جداست و قابلیت تحرک به منظور شارژ مواد را دارد. جداره نسوز در حالت اسیدی از آجرهای سیلیسی و در حالت بازی از آجرهای منیزیتی است. کف کوره به صورت قوسدار ساخته شده و بیشترین خسارت تخریب مواد نسوز در این ناحیه رخ می دهد.

### **۱-۱۱-۳- انواع کوره قوس الکتریکی بر اساس نوع سرباره**

کوره قوس الکتریکی بر اساس سرباره شان ممکن است قلیایی یا اسیدی باشند. یعنی اگر سرباره آن قلیایی باشد مواد نسوز نیز باید قلیایی باشد و اگر سرباره آن اسیدی باشد مواد نسوز نیز باید اسیدی باشد. سرباره قلیایی در مجاورت نسوز اسیدی با آن ترکیب شده و اشکالاتی بوجود می آورد. تقریباً ۹۵ درصد فولادها در جهان در کوره قلیایی تولید می شوند (زیرا با مواد قلیایی فسفرزدایی و گوگرد زدایی انجام می گیرد). از کوره های اسیدی در موارد مخصوصی استفاده می شود.

در کوره قوس الکتریکی با جداره بازی این قابلیت وجود دارد که بتوان از بدترین نوع قرابه بهترین و با کیفیت ترین نوع فولاد را تهیه بکنیم.

### **۱-۱۱-۴- ظرفیت کوره های قوس الکتریک**

ظرفیت این کوره ها از ۱ تا ۲۰۰ تن متغیر است.

### **۱-۱۲- ساختمان کوره های قوسی**

کوره های جدید قوس الکتریکی دارای یک بدنه فولادی با آستر نسوز، سطح مقطع مدور و کف گود هستند. یک حلقه سقفی متحرک و جدا شدنی که معمولاً با آب سرد خنک می شود، سقف گنبدی شکل نسوز را حمایت می کند. نحوه برداشتن سقف معمولاً به وسیله یک سیستم هیدرولیکی انجام می گیرد کار این سیستم به این نحو است که سقف را ابتدا بلند می کند و سپس آنرا به کنار حرکت می دهد، یک نمونه دستگاه کوره قوس الکتریکی با الکترودها و سقف بلند شده، پیش از کنار رفتن و جهت بارگیری در شکل (۱) نشان داده شده است. سقف متحرک و جدا شدنی، امکان بارگیری کوره را با دلوهایی که از کف باز می شوند، عملی می سازد. همچنین می توان از چنگکهای مکانیکی استفاده کرد، ولی معمولاً از دلوهای مخصوص جهت بارگیری این کوره استفاده می شود.



شکل ۲-۱- نمایی از ساختمان کوره قوس

این گونه دلوها دارای کفی متشكل از قطعات مجزا از هم بوده و قطعات مجزا با یک طناب به هم بسته می شوند و هنگامی که دلو در بالای کوره داغ قرار گرفت، طناب خود به خود سوخته و بار به داخل کوره فرو می ریزد. در سقف کوره سه سوراخ قرار دارد و محل آنها چنان طراحی شده است که سه راس یک مثلث متساوی الاضلاع را تشکیل می دهند، از این سه منفذ الکترودها عبور کرده و به این منافذ "روزنہ های الکترود" و یا با اصطلاح عامیانه تر چشم گاوی می گویند. در محلی که الکترودها از این روزنہ ها عبور می کنند به وضوح شکافی مشاهده می شود که اگر این شکاف به طور مؤثری مسدود نشود، اثر دودکش به هنگامی که درب کوره باز باشد، کم خواهد شد، همینطور میزان اکسیداسیون و نازک شدن

الکترود ها پیش خواهد آمد. وسایل و روشهای زیادی برای مسدود کردن این شکاف ارائه شده است، ولی آنچه عمومیت بیشتری دارد، یک نوع واشر ساده ای است که با آب خنک می شود و همیشه از آن به عنوان یک وسیله ارزان قیمت استفاده می شود.

نکته ای که بخاطر داشتن آن در کارگاههای ذوب ارزشمند است، کاربرد عمومی این واشرهای ساده با راندمان بیشتر از وسایل پیچیده تر، برای عمل مشابه می باشد. تحت شرایط بسیار گرم و توام با گرد و خاک غالب بر اکثر کارگاههای ذوب و شرایط مشکل کاربرد تجهیزات، ملاحظه می شود، وسائلی برای صرفه جویی جزیی در مصرف الکترود برای هر تن مذاب توسط افراد صرفه جو با طرحهای مفید ولی پیچیده تر عرضه می شود، در صورتیکه این وسایل در برابر انجام عمل خواسته شده متوقف گردند، بیهوده می مانند. البته این زیان تنها در اضافه هزینه های تعمیر و نگهداری دستگاه های خلاصه نمی شود، بلکه زیانهای ناشی از توقف کلی تولید با توجه به هزینه های نگهداری دستگاه ها خلاصه نمی شود، بلکه زیانهای ناشی از توقف کلی تولید با توجه به هزینه های مربوط به آن و دردسرهای ناشی از قطع جریان عادی کار بمراتب بیشتر خواهد بود. ساخت قطعات ساده و مستحکم در شرایط کارگاههای فولادسازی بسیار عملی تر هستند، لذا در درازمدت کاربرد وسایل ساده ، اقتصادی تر از وسایل پیچیده با راندمان بالا می باشد.

برای تخلیه کوره های قوسی، آنها را ۴۰ تا ۵۰ درجه به جلو خم کرده، و برای تخلیه سرباره، آنها را ۱۰ الى ۱۵ درجه به عقب خم می کنند. متد اولترین روش برای چرخاندن کوره، نصب یک قطاع رباع دایره در خط مرکزی کوره است که از نیروی هیدرولیکی و یا از سیستم چرخ دنده که با موتور الکتریکی کار می کند، به عنوان نیروی محرکه استفاده می شود.

در بالای سقف، بازو های الکترود ها قرار گرفته اند که دو کار مهم رساندن انرژی الکتریکی لازم به الکترود ها و نگاهداری الکترود ها انجام می دهند. بازو های الکترود ها هر کدام به ستون یا دکلی متصل هستند. این ستون ها عموماً به دو نوع تقسیم می شوند: ستون ثابت و ستون متحرک. در نوع ستون های ثابت، بازو ها هر کدام به یک صفحه متصل هستند که با بالا و پائین رفتن صفحات بر روی ستون ها، بازو ها نیز

همراه آنها بالا و پائین می روند. در نوع متحرک، که ستونها بالا و پائین می روند، صفحه ای که الکترود بر روی آن نصب شده و به انتهای دکل و یا ستون متصل است، با بالا و پائین رفتن در بین غلطکهای هدایت کننده، در ساختمان کوره قرار می گیرد. دکل الکتروودها به وسیله استوانه های هیدرولیکی و یا چرخهای الکتریکی حرکت می کنند.

بازوهای الکتروود، توسط کابلهای انعطاف پذیر به کلیدی از ترانسفورماتور که می توان با آن ولتاژ را انتخاب کرد متصل می گردند. در کوره های جدید این کابلها را می توان با آب خنک کرد، تا با ازدیاد ظرفیت حمل بار الکتریسیته در هر یک از آنها، از تعداد آنها کم گردد. جریانی که از طریق کابلها به دکلهای الکتروود می رسد از طریق لوله ای که با آب خنک می شوند، به گیره های الکتروود هدایت می گردد. این گیره ها دو کار انجام می دهند، اول اینکه، الکتروودها را به بازوها به طور مکانیکی پیوند می دهند. دوم آنکه اتصال برق را عملی می سازند. در کوره های جدید، فشار لازم در گیره ها به وسیله فنرهای بسیار قوی ایجاد می شود، ضمناً گیره ها با نیروی هیدرولیکی آزاد می شوند تا جابجا کردن الکتروودها جهت تنظیم و جبران فرسایش آن در حین کار برآحتی صورت گیرد. با وجود این هنوز کوره هایی وجود دارد که برای جابجا کردن الکتروود در آنها لازم است پیچهایی با دست باز و بسته شوند و یا حتی در این زمینه از چکش دستی استفاده گردد.

بطور کلی ساختمان کوره قوس الکتریکی ۳ الکتروودی شامل قسمتهای زیر می باشد :

### ۱۲-۱- الکتروودها

در سقف کوره قرار می گیرند و توسط بازوهای نگهدارنده آن بالا پایین می روند، که در فصل های بعدی به طور کامل به تشریح این مطلب می پردازیم.

### ۱۲-۲- تنظیم کننده های الکتروود

در حین ذوب، اعمال حد اکثر توان کوره ضروری است، زیرا که قراضه ها بداخل حمام مذاب فرو ریخته و مقاومت شار کوره دائماً تغییر می یابد. علاوه بر این، الکتروودها فرسوده می

شوند و کم کم طول قوس بیشتر می شود. طول قوس، قدرت ورودی کوره را تعیین می کند، و وسایل و تجهیزات زیادی برای اندازه گیری آن ساخته شده است که "تنظیم کننده" نامیده می شوند، این تجهیزات میزان عدم تطابق توان مطلوب ورودی را با قدرت واردہ اندازه گیری می نمایند و طرز کار آنها به این ترتیب است که الکتروودها را برای تطابق زیاد و طول قوس مطلوب، بالا و پائین می برنند و در نتیجه قدرت ورودی یکنواخت می شود. موفقیت در کار کوره از نظر متالورژی و همچنین از نظر اقتصادی بستگی کامل به کار منظم و درست این تنظیم کننده ها دارد.

وظائف یک سیستم ایده آل تنظیم کننده به قرار زیر است:  
الف- در مقابل شرایط متغیر کوره خیلی سریع و فوری عکس العمل نشان دهد،

ب- اتصال الکتریکی را برقرار کند،

ج- توزیع قدرت را در الکتروودها هماهنگ و یکنواخت کند،  
در صورت بروز اشکال الکتروودها را بالا بکشد و  
ه- به طور خودکار هر شرایط الکتریکی از پیش تعیین شده ای را برقرار و حفظ کند.

برای کمک به عکس العمل سریع تنظیم کننده ها، الکتروودها را با وزنه ای متعادل نگاهداشته و نیروی محرکه لازم به وسیله یک سیستم هیدرولیکی یا الکتریکی تأمین می گردد. گزینش نوع تنظیم کننده های مورد استفاده در هر دستگاه توسط مهندس الکترونیک صورت خواهد گرفت.

### ۱۲-۳- سقف کوره

بصورت یک کلاهک است وسیعی می شود سقف را بگونه ای طراحی بکنند که هم استحکام کافی داشته باشد و هم حتی الامکان از لحاظ وزنی سبک باشد.

در اکثر کوره ها قوس الکتریکی سقف همراه با الکتروودها قابل حرکت است. مقداری سقف به طرف بالا حرکت می کند و بعد حرکت افقی می کند و کنار می رود و شارژ کوره از محل سقف آن وارد کوره می شود.

## **۱۲-۴- دیواره ها**

عموماً به صورت استوانه ای شکل اند و بسته به اینکه کوره اسیدی یا بازی باشد از جنس مختلفی تهیه می شوند.

## **۱۲-۵- کف کوره**

حالت قوسی شکل دارد بر عکس سقف آن عمقش نسبتاً کم و سطح آن زیاد است تا فصل مشترک مذاب با سرباره بیشترین مقدار باشد.

## **۱۲-۶- درب کار**

در کوره های قوس الکتریک نیاز است که در حین ذوب موادی به ذوب اضافه شود مثل مواد فروآلیاژ یا مواد سرباره ساز یا مواد دیگر، درنتیجه این مواد از درب کار بداخل کوره شارژ می شوند.

## **۱۲-۷- محفظه تخلیه مذاب**

قبل از شارژ کوره این قسمت توسط گل نسوز بسته می شود و بعد از انجام فرآیند ذوب و تصفیه این قسمت باز می شود کوره خم می شود و مذاب از آن تخلیه می شود.

## **۱۲-۸- دریچه سرباره گیری**

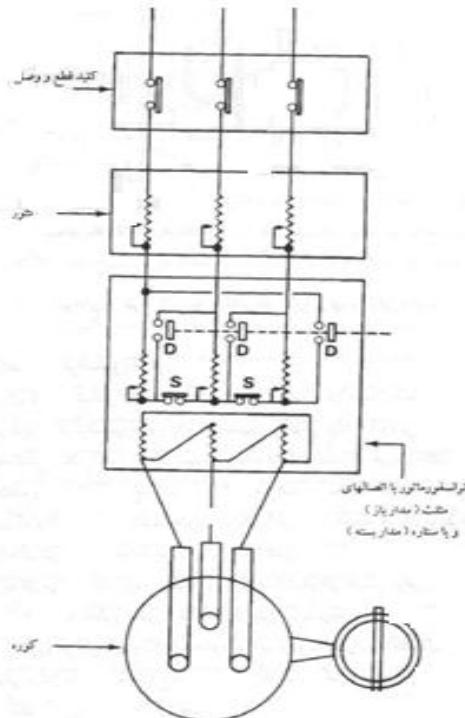
بعضی وقتها به طور مجزا وجود دارد که مشابه با محفظه تخلیه مذاب است. (خود سیستم قابلیت این را دارد که تا ۴۵ درجه کوره را برای تخلیه مذاب به جلو خم کند و تا ۱۵ درجه برای تخلیه سرباره به عقب خم کند).

## **۱۲-۹- سیستم مکانیکی و محرك**

که در کوره نقش دارند و وظیفه آن جابجایی درب کوره و الکترود ها می باشد.

## **۱۲-۱۰- تجهیزات الکتریکی**

یک شرح شماتیک از مدار الکتریکی کوره قوسی و نیز یک طرح کلی از تجهیزات الکتریکی و کوره نمایش داده شده است. (شکل شماره ۲) اکنون به تفصیل اجزاء متشکله مدار را جزء به جزء مورد بررسی قرار می دهیم.



شکل ۳-۱ - مدار الکتریکی کوره قوسی به صورت ساده

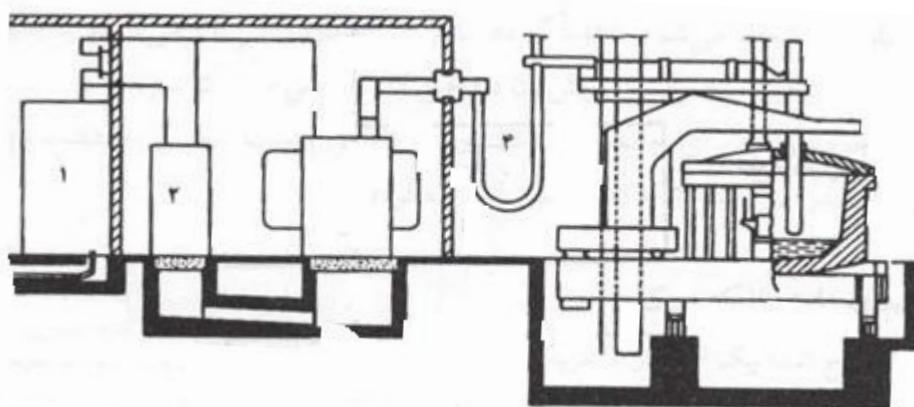
### ۱-۱۰-۱۲-۱ - کلید قطع و وصل مدار

با خاطر مصرف خیلی زیاد اثرباری در کوره های قوسی، این کوره ها به یک منبع الکتریکی فشار قوی متصل می شوند، در بریتانیا کوره هایی که در ریخته گری فولاد کار می کنند عموماً از یک منبع ۱۱۰۰۰ ولتی استفاده می کنند. به علت پائین بودن هزینه انتقال الکتریسیته در ولتاژهای بالا، مرکز تولید انرژی، مصرف کنندگان خود را به دریافت الکتریسیته ۳۳۰۰۰ ولتی، تشویق می کند.

مرکز مذکور، مصرف کنندگان این ولتاژهای بالا را از مزايا تعریفه برخوردار می کند و در نتیجه برای طراحی کوره های جدید امری طبیعی است که آنها را مجهز به دستگاههایی بکنند به طوری که متناسب با این ولتاژهای بالا باشد. در این میان کلید خودکار از وظیفه ای بسیار حساس و مشکل

برخورد ار است، زیرا که در هر ذوب کوره شاید به تعداد پنج یا شش دفعه برق قطع می‌گردد، از این رو، ضروری است که از یک کلید قطع و وصل فوق العاده مقاوم استفاده شود و محل اتصالها، به تناوب بازدید گردد. در برخی موارد کنتورهایی بمنظور ثبت تعداد قطع و وصل‌ها نصب شده‌اند و نظارت بعد از یک سری قطع و وصل کردن‌ها انجام می‌گیرد.

کلید خودکار می‌تواند از نوع هوای دمشی و یا از نوع غوطه‌ور در روند باشد، نوع اول در سالهای اخیر کاربرد بیشتری داشته است. اگر از کلیدهای تعویض‌کننده ولتاژ با قطع بار الکتریکی استفاده شود، کلید خودکار در عین حفاظت از مدار در مقابل بار اضافی، معمولاً دارای یک بوبین ولتاژ صفر است که به این وسیله با کلید تعویض‌کننده ولتاژ نیز درگیر می‌شود.



شکل ۱-۴-۱ نمونه‌ای از طرح تاسیسات الکتریکی

### ۱۰-۱۲-۲-۱- راکتور و ترانسفورماتور

راکتوری که در شکل نشان داده شده است در همان مخزنی قرار گرفته که ترانسفورماتور قرار دارد. ترانسفورماتور باید افزایش‌های ناگهانی ولتاژ را وقتی که قوس الکتریکی برقرار می‌شود، کنترل کند. راکتور از یک سیم پیچ ساده تشکیل شده که جریانی الکتریکی از آن عبور می‌کند. جریان عبور کرده از سیم پیچ، ولتاژی را القاء می‌کند که مخالف جریان در سیم پیچ مجاور است. راکتوری که وارد یک خط شده، جلوی جریان دارد، هر چه حدیان قوه‌تد شاد، بالطبع نیروی رو،

راکتور برای پائین آوردن نوسانها و افزایش‌های ناگهانی ولتاژ به کار می‌رود. به ویژه در یک کوره با بار متراکم، وقتی قوسی برقرار می‌شود، این عملًا یک اتصال کوتاه است که به طور عادی نوسانها و افزایش شدیدی در ولتاژ شبکه اصلی فشار قوی ایجاد می‌کند. راکتور، افزایش‌های ولتاژ را محدود می‌کند و نوسانهای بار را متعادل می‌سازد. افزایش و نوسان ناگهانی ولتاژ در مرحله شروع ذوب بسیار زیاد است، اما بتدريج با پيشرفت ذوب کاهش پيدا كرده و بار الکتریکی يکنواخت تر و منظم تر می‌شود، در نتيجه زمينه برای کاهش مقاومت القایی در مدار ایجاد می‌شود. وقتی ذوب کامل انجام شد، راکتور خارجی را می‌توان به طور کامل از مدار خارج ساخت و برای متعادل کردن و يکنواخت نمودن نوسانهای جزئی می‌توان از مقاومت القایی درونی خود ترانسفورماتور استفاده کرد.

در قسمت دیگر مدار، ترانسفورماتور قرار گرفته است، که مهمترین قسمت تجهیزات الکتریکی است. ترانسفورماتور اساساً یک وسیله الکترومغناطیسی است که جهت تغییر ولتاژ یک منبع جریان متغیر به میزانی که برای یک قسمت خاصی از دستگاه مورد نیاز باشد، به کار گرفته می‌شود. ترانسفورماتور اساساً از دو سیم پیچ اولیه و ثانویه تشکیل می‌شود. این دو سیم پیچ دارای یک مدار مغناطیسی مشترک هستند که آن دو را به هم متصل می‌کند. مدار یا هسته مغناطیسی از مجموعه ای از صفحات نازک بریده شده فولاد سیلیسیم دار ساخته می‌شود. فولاد سیلیسیم دار از این نظر به کار می‌رود که پس ماند مغناطیسی پائینی دارد و ضمناً افت انرژی بر اثر تولید جریانهای فوکو نیز به علت ساختمان ورقه ای آن کاهش پیدا می‌کند. هنگامی که ولتاژی بر سیم پیچ اولیه ترانسفورماتور اعمال می‌شود، ولتاژی نیز در سیم پیچ ثانویه القاء می‌شود. نسبت ولتاژ القاء شده در سیم پیچ ثانویه به ولتاژ سیم پیچ اولیه برابر با نسبت تعداد دور سیم پیچ ثانویه به تعداد دور سیم پیچ اولیه است.

وظیفه ترانسفورماتور یک کوره قوس الکتریکی بمراتب سنگین تر از ترانسفورماتورهای معمولی است و به علت پائین بودن ولتاژ سیم پیچ ثانویه، این سیم پیچ باید جریان بسیار سنگینی را تحمل بکند. عملًا تمام ترانسفورماتورهای کوره از نوع روغنی هستند. اندازه های کوچکتر این ترانسفورماتورها

را (پائین تر از ۱۰۰۰KVA) می توان به طور طبیعی خنک کرد، اما ترانسفورماتورهای بزرگ با آب خنک می شوند. در نمونه های انگلیسی، روغن را در مبدلها حراستی به وسیله آب خنک می کنند. فشار روغن را همواره بیشتر از فشار آب نگه می دارند تا از نفوذ آب به داخل ترانسفورماتور جلوگیری شود. برای گزینش بهترین و مناسبترین ولتاژ جهت ذوب و تصفیه در کوره، یک سری انشعاب (برای تغییر ولتاژ) در سیم پیچ اولیه پیش بینی شده است که با تغییر تعداد دورهای مؤثر در سیم پیچ اولیه، ولتاژ القاء شده در سیم پیچ ثانویه نیز تغییر خواهد کرد.

در یک کوره دو یا سه تنی از پنج انشعاب (برای تغییر ولتاژ) استفاده می شود که ولتاژ از حدود ۲۱۰ یا ۲۲۰ ولت شروع شده و در چند مرحله تا ۱۴۰ ولت کاهش می یابد. ترانسفورماتورهای کوره با برق سه فاز کار می کنند و تغییر دادن ولتاژ، به نحوه ای ارتباط فازها نسبت به همیگر نیز بستگی دارد. ولتاژهای ذکر شده بالا برای اتصالهای از نوع مثلثی هستند، وقتی اتصال فازها به نحوه ستاره ای باشد، یک سری دیگر از ولتاژها (تقريباً بين ۸۰ الى ۱۲۵ ولت) به دست خواهند آمد.

سيستم کنترل ترانسفورماتورهای کوره های جدید به صورتی است که گزینش ولتاژ مورد نیاز در اتصال ستاره ای یا مثلثی، همراه با درصد مورد نیاز مقاومت القایی به طور خودکار انتخاب می شوند.

در کوره های کوچک، تغییر و تعویض ولتاژ از طریق اتصالها ممکن است به طور دستی انجام گیرد. ولی در انواع کوره های بزرگتر، از موتور استفاده می شود. تعویض محل انشعاب یا اتصال، عموماً هنگامی که جریان الکتریکی قطع است، انجام می پذیرد. کلیدهای حفاظتی که در سیستم تعییه شده اند از وصل شدن کنترل تعویض انشعاب در موقعی که کوره زیر بار است، جلوگیری می کنند. برای کم کردن تعداد قطع و وصل کلید مدار، طریق معمول این است که با بالا کشیدن الکترود جریان الکتریکی قطع گردد. در واقع با این طریق از سیستم الکترودها به عنوان یک کلید خودکار با ولتاژ پائین استفاده می شود. در برخی از کوره ها تعویض محل اتصال یا انشعاب در حالی که جریان الکتریکی وصل است انجام می شود، مزیت این نوع تعویض کننده ها این است که شروع کار کوره

ها را با ولتاژ پائین هم امکان پذیر می سازد، و افزایش اولیه ناگهانی، جریان را نیز کم می کند، بدیهی است که از این طریق می توان بدون قطع جریان از کوره، ولتاژ را تا بالاترین اتصال افزایش داد.

تعویض محل اتصال در حالی که جریان الکتریکی پیوسته است، لزوم قطع برق را در حین ذوب منتفی می کند و در نتیجه از برقراری مجدد قوس الکتریکی و نوسانات ولتاژ کاسته می شود و از تعداد قطع و وصل کلید مدار نیز کاسته می گردد، ناگفته نماند که در مقابل این مزیتها، هزینه اولیه سنگین تر بوده و پیچیده تر بودن آن نیز نکته ای است که نباید نادیده گرفته شود.

یکی از عواملی که در رابطه با جنبه اقتصادی کار کوره از اهمیت زیادی برخوردار است، رابطه اندازه ترانسفورماتور با ظرفیت کوره است. از لحاظ نظری برای ذوب هر تن فولاد و گرم کردن آن تا درجه حرارت ریختن مذاب ۳۷۰ کیلو وات ساعت الکتریسیته لازم است. اما در عمل مشخص شده است که برای ریختن مذاب همین مقدار فولاد، بیش از ۵۰۰ کیلو وات ساعت الکتریسیته نیاز است، البته این رقم عملاً به طور قابل ملاحظه ای بستگی به انرژی ورودی دارد. برای مثال، اگر ظرفیت کوره ای ۶۰۰ کیلو ولت آمپر بر تن باشد، این کوره شارژ (متوسط) خود را در مدت یک ساعت ذوب می کند، حال اگر ظرفیت کوره به ۳۰۰ کیلو ولت آمپر بر تن تنزل یابد، همین مقدار بار در بیش از دو ساعت ذوب خواهد کرد. در شکل شماره ۳ به طور خلاصه رابطه تغییرات بالا را در کوره های جدید نشان می دهد، در این جدول، اندازه ترانسفورماتور برای داشتن ذوب نسبتاً سریع در کوره هایی که در ریخته گری فولاد استفاده می شوند، آمده است.

افزایش ظرفیتها یا توانهای ترانسفورماتور بیش از ارقام مذکور معمول نیست، زیرا با کاهش زمان تغییر دو اتصال، هزینه مصرف الکتریسیته بهمان نسبت افزایش می یابد و در نتیجه افزایش هزینه تجهیزات الکتریکی کوره، ترانسفورماتور و مصرف برق جبران نمی شود.

## الکتریک - ۱۳-۱ مراحل تولید فولاد در کوره قوس

الکترودهای گرافیتی متحرک و دارای حرکت عمودی است، در زمانی که الکترودها در بالا قرار دارند و درب کوره که متحرک وقابل جابجایی است کنار می رود و قراضه آهن حدود ۷۰ درصد توسط آهنربای الکترومغناطیس به داخل کوره ریخته می شود و سنگ آهن در حدود ۳۰٪ مواد کمک ذوب مانند مواد اکسیدی آهک (Cao) جهت تشکیل سرباره و کک (Coke) جهت تأمین کربن و فلدرسپار (Spare) برای کمک به جریان سرباره و تسهیل در واکنش اضافه می شوند و سپس درب کوره بسته می شود. تا گازهای حاصله ناشی از واکنش از طریق لوله تعییه شده در بالای کوره خارج می شوند و در این حالت محیط داخلی کوره اکسید نبوده بلکه کمی احیایی نیز باشد، در این زمان الکترودها پایین آمده و قوس تشکیل می شود و فلزذوب می شود و سپس اکسیژن به داخل مذاب دمیده می شود و دوباره جهت اضافه کردن شارژ دوم، الکترود ها بالا رفته، درب کوره باز می شود و شارژ دوم اضافه می شود و بعد درب کوره بسته و جریان تولید ادامه پیدا می کند و اکسیژن به حجم ۱۱۰ متر مکعب در دقیقه با فشار ۵/۱۰ کیلوگرم بر سانتیمتر مربع از طریق لوله ای به قطر ۳/۴ اینچ به داخل کوره جهت تسريع در واکنش دمیده می شود و آهک اضافه می شود.

به دلیل اینکه قسمت اعظم مذاب را قراضه آهن تشکیل می دهد و مقادیری Si-S-P-C-Mn وجود دارد، جهت جداسازی این ناخالصی ها به صورت مولکولی و آمدن به سرباره در سطح مذاب (عمدتاً سرباره از اکسید آهن و آهک تشکیل شده است) اکسیژن دمیده می شود.

اولین عنصری که خارج می شود سیلیسیم است، اکسید آهن از سرباره وارد مذاب می شود و اتمهای اکسیژن اتمهای آهن خود را ترک می کنند تا به سیلیسیم بپیوندد و آهن مذاب باقیمانده و سیلیس به سرباره می آید. سپس نوبت به کربن می رسد و اتمهای اکسیژن اتمهای آهن خود را ترک می کنند و با کربن مونو اکسید کربن (Co) را تشکیل می دهند و حبابهای مونو اکسید به هنگام

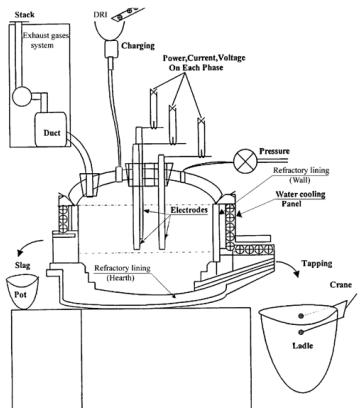
خارج شدن موجب غلیان و ایجاد تلاطم می شوند. و فسفر و منگنز نیز به این ترتیب از مذاب خارج شده و به سطح می آیند. منگنز می تواند عنصر با ارزشی در فولاد باشد اما خروج آن در این مرحله اجتناب ناپذیر است. بعد از اتمام عمل تصفیه، برای تخلیه سرباره کوره به آرامی ۱۰ الی ۱۵ درجه به عقب خم می شود و سرباره از طریق دریچه تعبیه شده خارج شده وسیس به قسمت گرانول سازی (دانه بندی) جهت مصارف بعدی مورد استفاده قرار می گیرد، سپس دمای مذاب با پیرومتر اندازه گیری می شود و بعد از نمونه برداری و آنالیز مذاب در آزمایشگاه در صورت نیاز به تولید فولادی خاص تصفیه دوباره ای انجام می شود.

اولین سرباره یک سرباره اکسیدی است و دومین سرباره احیایی است و باقیمانده گوگرد و اکسید را از مذاب خارج می کند. بعد از تصفیه مجدد جهت به دست آوردن آنالیز مورد نظر عناصر آلیاژی مثل فرومگنز ... به مذاب اضافه می شوند. دامنه ذوب فرو آلیاژها عامل بسیار مهمی در انتخاب آنها است، و هر چه محدوده ذوب بالاتر باشد باید زمان بیشتری برای ل شدن آنها اختصاص داد.

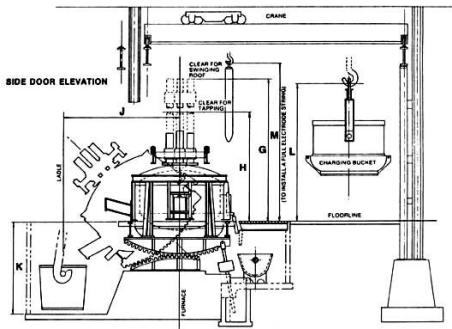
جدول ۱-۱ محدوده ذوب مواد مصرفی

دامنه ذوب ۸C	محدوده ذوب مواد آلیاژی و اکسیژن زدا
۱۲۸۰-۱۷۱۰	فرو کرم، کربن کم
۱۲۲۰-۱۵۳۰	فرو کرم، کربن زیاد
۱۲۰۰-۱۲۱۵	فرو منگنز، کربن کم
۱۰۷۰-۱۲۶۵	فرو منگنز، کربن زیاد
۱۰۷۰-۱۳۱۵	سیلیسیم منگنز
۱۲۰۵-۱۳۱۵	فرو سیلیسیم
۱۴۸۰-۱۵۲۰	وانادیم
۱۹۰۰-۲۰۰۰	مولیبدن
۱۲۶۰-۱۳۴۵	سیلیسیم زیرکنیم
۹۸۰-۱۱۱۰	کلسیم_سیلیسیم
۹۸۰-۱۰۹۵	کلسیم_سیلیکو_منگنز
۱۴۵۳	نیکل

در انتهای کوره خاموش شده الکترودها به بالا رفته و درب کوره باز می شود و برای تخلیه مذاب کوره ۴۰ تا ۵۰ درجه به جلو خم می شود و مذاب به پاتیل می ریزد و در قالب‌های شمش ریخته می شود تا در صنعت مورد استفاده قرار گیرد.



شکل ۱-۵-۱ - مراحل ذوب



شکل ۱-۶-۱ - مراحل تخلیه ذوب

جهت ریخته گری فولاد در کوره معمولاً موارد زیر طی می شود که این مراحل تا حد زیادی بر مصرف الکترود نیز تاثیر دارند:

### ۱-۱۳-۱ - تعمیر و آماده سازی کوره

معمولای یک برنامه ذوب مشخص وجود دارد وطبق این برنامه کوره پس از هر ذوب بازدید می شود واگر احتیاج به تعمیر داشت تعمیر می شود پس از هر هفته نیز یک بازدید کلی می شود .

### ۱-۱۳-۲ - شارژ

عموماً سقف کوره برداشته می شود و توسط یک سری زنبیل ها شارژ به بالای کوره حمل می شود و پس از سوخته شدن که در کف زنبیل وجود دارند شارژ درون کوره ریخته می شود. صحیح چیدن شارژ داخل زنبیل تا حد زیادی از شکستن الکترود جلوگیری می کند و باعث می شود مصرف الکترود کاهش یابد.

کوره قوس الکتریک با ظرفیت کم (۱۰ تا ۱۰۰ تن) برای شارژ کردن آنها اصولاً از صد درصد قراضه فولاد و چدن استفاده می‌شود. قراضه‌های استفاده شده از لحاظ ظاهری به سه دسته تقسیم می‌شوند:

قراضه سبک: انواع ورق حلبی.

قراضه برگشتی: ضایعات شمش نوردی و قطعات برگشتی از واحد ریختگری.

قراضه ته پاتیل: باقی مانده‌های پاتیل مذاب.

در شارژ کوره قوس الکتریکی قراضه زیرین سبک و قراضه میانگین سنگین و قراضه بالا سبک می‌باشند.

در انتخاب انواع قراضه نکات زیر اهمیت دارد:

سعی شود قراضه‌ها طبق آنالیز مشخص جدا شوند، قراضه‌ها عاری از مواد ناخالص و غیر فلزی باشند.

قراضه سبک و سنگین از هم جدا شوند و از مصرف قراضه‌ها بیش از حد زنگ زده و آلوده اجتناب گردد.

اضافه کردن شارژ قراضه به کوره در سه مرحله انجام می‌گیرد که هر مرحله با ذوب شدن در مرحله قبلی اضافه می‌گردد. همراه قراضه مقدار معینی از آهک و مواد روانساز استفاده می‌شود (برای ایجاد سرباره روی مذاب و سیال شدن سرباره) همراه شارژ قراضه می‌توان مقداری آهن اسفنجی برای رسیدن به یک ترکیب مناسب استفاده نمود. در کوره‌های با ظرفیت بالا که در فولاد سازی به روش احیاء مستقیم کاربرد دارند شارژ اصلی انها آهن اسفنجی می‌باشد.

البته به دلایل زیر مقداری قراضه در ابتدای شارژ در کوره ریخته می‌شود:

وجود ناخالصی‌های اکسیدی در داخل آهن اسفنجی هدایت الکتریکی را مختل می‌سازد و باعث ایجاد قوس نامطلوب و نامناسب می‌نماید.

استفاده از قراضه فولاد بدلیل ارزان بودن و همچنین استفاده کمتر از انرژی الکتریکی برای ذوب، قیمت تمام شده فولاد تولیدی کا هش می‌یابد.

اصولاً شروع شارژ کوره با ۲۰ تا ۴۰ درصد قراضه و مقداری آهن اسفنجی با آهک می‌باشد مرحله بعد از آهن اسفنجی و آهک استفاده خواهد شد. همچنین در این کوره‌ها می‌توان کلا شارژ را از صد درصد اهن اسفنجی انتخاب نمود و در طی سه مرحله توسط سبد مخصوص به کوره اضافه گردد.

بارگیری شارژ معمولاً به وسیله دلوهایی که توسط جرثقیلها متحرک الکترومغناطیسی جابجا می‌شوند، به کوره حمل می‌شود. معمولاً تراشه یا قراضه سبک وزن را کف دلو قرار می‌دهند تا جلوی ضربه قراضه‌های سنگین را بگیرد. این کار باعث می‌شود که قراضه‌ها سبکتر و تراشه‌ها فشرده شده و محل زیادی را اشغال نکنند، بر روی اینها، قراضه‌های سنگین از قبیل، تغذیه‌های ریخته گری و بعد قراضه‌های متوسط را قرار داده، و روی همه اینها را با لایه‌ای از قراضه سبک و تراشه می‌پوشانند. قراضه‌های سنگین را در پائین کوره قرار می‌دهند تا اگر در حین ذوب بیفتد از شکسته شدن الکترودها جلوگیری شود. قراضه سبک موجود در بالای بوته باعث می‌شود که الکترودها برآحتی در داخل بار فرو رفته و در نتیجه، سقف از تشعشع حرارتی قوس، حفاظت شود.

قبل از اینکه شارژ به کوره ریخته شود، بعضی از انواع کربن زاها نظیر آنتراسیت، کک و یا الکترودهای خرد شده را معمولاً در ته کوره قرار می‌دهند تا جوش مطلوب و مناسب بخاطر وجود کربن زیاد، در ذوب حاصل شود. در مواقعي که جدا کردن فسفر ضرورت پیدا می‌کند، حتماً باید عمل تصفیه در درجه حرارت پائین شروع شود. مواد سرباره ای اکسید کننده، از قبیل اکسید آهن و سنگ آهک (یا آهک) را می‌توان به بار موجود در دلو اضافه نمود، گرچه معمولاً این اکسید کننده‌ها همراه کربن زا به بار کوره افزوده می‌شوند.

### ۱۳-۱- ذوب

کوره روشن می‌شود و عمل ذوب انجام می‌گیرد. برای اینکه در این مرحله مصرف الکترود کاهش یابد باید ولتاژ را مینیمم در نظر گرفت. روش بارگیری و ذوب علیرغم فرآیندهای بعدی، همچنان یکسان مانده است. وقتی بار به داخل کوره ریخته شد، سقف در جای خود قرار می‌گیرد و ذوب شروع می‌شود.

فرآیند ذوب سه مرحله زیر را پشت سر می‌گذارد:

الف- معمولاً مرحله شروع ذوب با ولتاژ کم قوس الکتریکی آغاز می‌شود تا از صدمه زدن قوس الکتریکی به سقف جلوگیری شود، در مواقعي که سرعت عمل ضروری است این مرحله حذف می‌شود.

ب- وقتی الکتروودها به داخل بار وارد شدند ولتاژی انتخاب می شود که حد اکثر انرژی ورودی را به کوره بدهد. ج- وقتی حوضچه مذاب ایجاد شد، میزان ولتاژ را به مقدار متوسط کاوش می دهد تا از آسیب رساندن تشعشع به آسترها نسوز جلوگیری شود. به محض اینکه سه چهارم بار، ذوب شد یا در حوضچه فرو رفت، روش معمول این است که الکتروودها را بالا می شکند و قراضه های گداخته شده باقیمانده را که در قسمتهايی دیگر از کوره موجودند، به هم می زنند. این عمل را یا به وسیله میله مخصوص (میله کوچک سرکج) جابجا کردن قراضه و یا به وسیله لوله مخصوص دمش اکسیژن انجام می دهند. در این مرحله می توان اکسید کننده ها و یا دیگر مواد سرباره را اضافه نمود.

هنگامی که حمام نسبتاً داغ و شروع به جوشش کرد و محیط آن نیز همگن شد، برای تجزیه نمونه برداری می شود. در این مرحله، متصدی ذوب باید از میزان کربن اطلاع داشته باشد. اگر کربن به حد کافی موجود نباشد تا جوشش مطلوب را به وجود آورد، افزودن مواد کربن زا مجدداً ضروری خواهد بود. اگر کوره مورد استفاده باز باشد، دانستن میزان گوگرد و فسفر نیز ضروری خواهد بود، تا در صورت لزوم اقداماتی برای کنترل و تقلیل این مواد صورت گیرد. مقدار مواد باقیمانده موجود در مذاب باید تعیین شود و اقدامات لازم برای جدا کردن آنها صورت گیرد تا در صورتی که قادر به جدا کردن آن نباشند، از این نوع فولاد در ریخته گری برای قطعاتی که خصوصیات و کیفیت شان پائین تر است، استفاده شود.

چگونگی مراحل بعدی به نوع روش ذوب مورد استفاده بستگی خواهد داشت و در این مورد سه نوع روش عمدی و جدایگانه پیشنهاد شده است.

### روش اسیدی:

علیرغم کاربرد وسیع کوره با آستر اسیدی جهت تولید قطعات فولاد کربن دار و کم آلیاژ در آمریکا، این روش در بریتانیا چندان مورد استقبال قرار نگرفته است. توضیح این روش در اینجا صرفاً بخاطر تکمیل این مبحث نبوده بلکه توضیح آن از این نظر است که استفاده از این روش برای

تولید فولاد ارزانتر ، کاملاً امکان پذیر بوده و فولاد تولیدی از کیفیت کافی نیز برخوردار خواهد بود . همچنان که قبلاً نیز توضیح داده شد، برای کوره های اسیدی باید آنچنان قراضه و مواد خامی را انتخاب و استفاده کرد که گوگرد و فسفرشان پائین باشد، به علت اینکه در روش کار این کوره ، خارج کردن دو عنصر ذکر شده امکان پذیر نیست. این خود مسئله ای است که کاربرد کوره هایی از این نوع را در بریتانیا محدود کرده است، دلائل استفاده این کوره ها در آمریکا به قرار زیر است:

سرعت ذوب و تولید سریع برای ذوبهای کم (یک الی ده تن).

۱- هزینه پائین مواد نسوز بخاطر قیمت پائین مواد اولیه آن و دوام بیشتر این نوع آسترها.

۲- مصرف کمتر انرژی.

۳- سیالیت بیشتر مذاب، که احتمالاً بخاطر درجه حرارت زیاد آن در زمان تخلیه می باشد. اگر چه در عمل مشاهده شده است که در یک درجه حرارت یکسان ، فولاد اسیدی از فولاد بازی سیالیت بیشتری دارد.

۴- سیالیت سرباره کوره اسیدی معمولاً خیلی کمتر از سیالیت سرباره کوره بازی بوده از این رو، کنترل آن در موقع ریختن از پاتیل های معمولی یا سیفونی خیلی راحتتر است.

خرید قراضه با گوگرد و فسفر پائین همیشه عملی نیست و در مواقعي که این نوع قراضه در دسترس است، قیمت خیلی بالاتر از قراضه با مرغوبیت استاندارد است. البته این خصوصیت منفی شاید در مقابل مزیتهايی که در بالا به آنها اشاره شد قابل چشم پوشی باشد، ولی نباید این مسئله را نادیده گرفت که اتکا به یک منبع خارجی جهت تأمین قراضه مرغوب، امری نامطلوب است. به هر حال در کارخانه هایی که از چند منبع کوره متفاوت استفاده می کنند، این مشکل حل می شود زیرا می توان قراضه ها و برگشتی های تولیدی از کوره بازی کارخانه را که طبعاً دارای گوگرد و فسفر کمی می باشند، در کوره های اسیدی استفاده کرد. بعبارت دیگر، می توان در کوره های اسیدی از برگشتی های خود کارخانه برای ذوب مجدد بارگیری نمود و در کوره های بازی از قراضه خریداری شده استفاده کرد.

نظیر اغلب روش‌های فولادسازی، جزئیات این روش نیز استاندارد نیست، از این رو، به همان تعداد کارخانه فولاد سازی وجود دارد، روش‌های ذوب نیز در جزئیات متنوع می‌باشد. این گوناگونی به طور کلی از تغییر و تطبیق روش‌های ذوب با مشخصات و ضروریات هر کارخانه ناشی می‌شود. بار و مواد خامی که به شرح بالا تهیه گردیده، همراه با مقداری کربن زاها داخل کوره ریخته می‌شود. در شکل شماره ۱۱ آماری ذوب یک کوره به عنوان نمونه نشان داده شده است. هیچ نوع مواد سرباره زا در مرحله بارگیری به کوره افزوده نمی‌شود. گرچه ممکن است مقداری ماسه به راهگاهها و تغذیه کننده‌های قطعات ریختگی چسبیده و وارد کوره شوند. وقتی حمام مذاب تشکیل شد، ماسه و در موادری به منظور روان کردن سرباره ۱ الی ۳ درصد سنگ آهک به آن افزوده می‌گردد که به علت قابلیت هدایت الکتریکی خوب، قوس آرامی (یکنواخت و بی سرو صدا) ایجاد خواهد شد. برای عمل اکسیداسیون معمول نیست سنگ آهن در حین انجام ذوب به حمام افزوده گردد، گرچه اغلب تصور می‌شود که در نتیجه جوشش شدیدتر و اکسیداسیون حاصل بعد از ذوب کامل آن در بوته، فولاد مرغوبتری تولید می‌گردد. حمام مذاب ممکن است به علت وجود زنگ زدگی قراضه در جریان انجام ذوب هم نسبتاً فعال باشد. میزان جوشش کربن حدود ۳۰ درصد می‌باشد و حداقل مقدار قابل قبول آن ۲۰ درصد است. اگر کربن حمام برای این منظور کافی نباشد باید به حمام مذاب، مواد کربن زا اضافه نمود. عمل اکسیداسیون را می‌توان با هر یک از روش‌های معمول انجام داد، مزیتها و نکات منفی این روشها در کوره های اسیدی، مشابه کوره های بازی هستند و بررسی تک تک این روشها به موقع خود انجام خواهد گرفت. در هنگامی که برای کربن زدایی از اکسیژن استفاده می‌شود، منگنز باقیمانده در مذاب بعد از جوشش، بیشتر از حالتی است که از سنگ آهن برای این منظور استفاده شود.

در روش اسیدی، تازمانی که فروسیلیسیم و فرومگنگز نهایی افزوده گردد، جوشش ادامه دارد و هیچ مرحله احیا کننگی وجود نخواهد داشت. با نزدیک شدن به پایان واکنش اکسیداسیون، شدت جوشش را کاهش می‌دهند و در صورت لزوم عمل افزایش مواد کربن زا به حمام به وسیله آهن خام، کک و یا فرو بردن الکترودها انجام می‌شود، و آهن خام در این

مورد بیشتر به کار می‌رود. افزایش مواد کربن زا از طریق فرو بردن الکتروودها گران تمام شده و متدال نیست. جوشش کربن بعد از افزودن کربن زاها، عامل کاهش دهنده اکسید آهن (Feo) موجود در سرباره نیز می‌باشد. از افزودن فروسیلیسیم به صورت پودر نیز برای تقلیل بیشتر آهن سرباره استفاده می‌شود. ولی باید توجه داشت که نباید آهن سرباره را تا حد خیلی پائینی کاهش داد، زیرا در نتیجه تقلیل خیلی زیاد آهن، سرباره بیش از حد غلیظ خواهد شد و غلظت بیش از حد سرباره نیز موجب گیر کردن فروآلیاژهای افزوده شده در سرباره خواهد شد. حدود ۵ تا ۱۰ دقیقه قبل از تخلیه مذاب، آخرین فروسیلیسیم و فرومونگنز برای رساندن فولاد به ترکیب شیمیایی مورد نیاز به حمام افزوده می‌گردند. پس از این کار تخلیه مذاب صورت گرفته و اکسیژن زدایی نهایی با اکسیژن زداهای قوی در پاتیل انجام می‌گیرد.

اگر هدف تولید فولاد آلیاژی باشد که روش تهیه آن در بالا اشاره شد، لازم است ترکیب عناصر آلیاژی مورد نظر در مرحله نهایی افزودن مواد، تأمین گردد. در ساختن فولادهای آلیاژی، بازیابی نیکل و مولیبدن ۱۰۰ درصد است، به علت اینکه این مواد در مذاب اکسید نمی‌شود. افزودن این مواد نیز معمولاً همراه با بار صورت می‌گیرد. در صورت امکان این دو عنصر را می‌توان به صورت اکسید اضافه کرد. بازیابی کرم در مواردی که میزان آن تا ۲ درصد باشد، برابر ۸۵ درصد خواهد بود. اما در صورتی که مقدار کرم بیشتر باشد میزان بازیابی آن افت خواهد داشت.

تغییر دیگری در روش بالا، جوشش کوتاه مدت کربن به مقدار ۰.۵٪ الی ۱٪ درصد است.

به علت اینکه، در این روش ازت و هیدروژن به مقدار کمی خارج می‌شوند، استفاده از آن برای تولید قطعات ریختگی فولاد مرغوب توصیه نمی‌شود. البته به علت پائین آمدن زمان و هزینه های ذوب، این روش به طور محدودی مورد استفاده قرار می‌گیرد.

### روش بازی:

کوره قوس الکتریکی با آستریکسی از نظر قابلیت تولید اغلب آلیاژها، سهل ترین واحد برای فولادسازی است. استفاده از

سرباره مناسب، خواه احیاء کننده و خواه اکسید کننده، کاهاش گوگرد و فسفر را تا میزان بسیار پائین امکان پذیر می سازد، از این رو، در این کوره ها تبدیل نامرغوبترین قراضه به فولاد مرغوب کاملاً امکان پذیر است. فولاد سازی با روش بازی همانند کوره های اسیدی در دو روش کلی: روش یک سرباره ای و روش دو سرباره ای صورت می گیرد. روشهای بازی مورد استفاده نیز بسیار متنوع اند، در اینجا فقط نکات مهم و عمدۀ این روشها مورد بررسی قرار خواهیم داد، این دو روش را به طور مجزا مورد بحث قرار نخواهیم داد، چرا که یکی از این روشها کامل کننده منطق روش دیگر است برای نهایت صرفه جویی باید با توجه به ارزش‌های ویژه، شارژ مشخص را انتخاب کرده و در صورت امکان از حداقل تعداد سرباره برای پائین آوردن فسفر و گوگرد تا حد مطلوب استفاده نمود. امروزه در فولادسازی استفاده از مرحله احیاء، بدون توجه به ضرورت و یا عدم ضرورت گوگردزدایی، گران تمام می شود. علاوه بر اینکه مشکلات دیگری نیز به علت جذب گاز در مذاب پیش می آید.

ضرورت حفظ مقدار گاز موجود در حداقل مطلق، به منظور جلوگیری از خلل و فرج دار شدن، کوتاه تر کردن هر چه بیشتر مرحله های احیاء را کاملاً ملزم می سازد، و حتی اگر مقدار گوگرد موجود در شارژ اجازه دهد، از سرباره احیاء کننده نباید استفاده کرد.

بعد از تهیه و تأمین بار مطابق آنچه که قبلًا گفته شد، آنرا همراه با کربن به داخل کوره می ریزند. معمول این است که مقداری آهک پخته یا سنگ آهک و در موادری هم سنگ آهن به بار اضافه می کنند. اگر وجود فسفر مشکلی به شمار برود، مقداری آهک یا سنگ آهن نیز در حین انجام ذوب به کوره اضافه می شود تا اینکه مذابی با سرباره اکسید کننده آهک دار حاصل شود. در جریان ذوب کامل، نمونه ای برای تجزیه شیمیایی برداشته می شود که از روش چند سرباره باید مورد استفاده قرار گیرد. اگر وجود فسفر مشکل و پردردسر به حساب آید، سرباره پس از تکمیل ذوب، بلافاصله باید خارج گردد، علت این کار این است که با بالا رفتن درجه حرارت حمام، فسفر موجود در سرباره دوباره به حمام مذاب بر می گردد. اگر سرباره ذوب شده خارج شود باید به جای آن

سرباره جدید جایگزین گردد و مرحله اکسیداسیون ادامه یابد. اکسیداسیون به روش‌های متداول انجام می‌گیرد و همچنانکه قبلاً هم اشاره شد باید هدف جوشش، رساند کربن به ۰.۳ درصد باشد.

نظرات در این مورد که چه موقعی باید جوشش را متوقف کرد، متفاوت است. بعضی از فولادسازان ترجیح می‌دهند که حمام مذاب را تا جایی اکسید کنند که کربن آن به ۰.۱۰ درصد کاهش یابد. در صورتی که از اکسیژن برای اکسیداسیون استفاده شود، با رسیدن کربن به مقدار ۰.۱۰ درصد، دود کربن غلیظ ناپدید می‌گردد، که بسهولت قابل تشخیص خواهد بود. سپس در حمام مذاب با اضافه نمودن آهن خام و تزریق پودر گرافیت و یا فرو بردن الکترود در آن، کربن زایی مجدد انجام می‌گیرد، اگر چه روش آخر روش فوق العاده گرانی برای کربن زایی است، از طرفی دقت عمل در روش کاهش و ثبت کربن، لزوم کربن زایی مجدد را منتفی می‌سازد.

در روش کاهش و ثبت کربن اپراتور سعی می‌کند مقدار کربن را درست کمتر از مقدار کربن نهایی نگه دارد، بنابراین، تنها کربن زایی که مورد لزوم خواهد بود با افزودن فرومگنگز و یا مقادیر اندکی از کربن زاها تأمین خواهد شد. اینکه چه موقع اپراتور باید جوشش مذاب را متوقف کند، وی می‌تواند با دانستن کربه اولیه (کربن مذاب قبل از دمش) و از روی ظاهر دود هنگام دمیدن اکسیژن و یا در صورت استفاده از سنگ معدن از روی مقطع شکست نمونه و نیز تجربه، عمل دمش را در حد لازم قطع نماید. روش قطعی تر دیگر برای کنترل جوشش، تخمین زمان دمش اکسیژن لازم است و این کار با مراجعه به نمودارهایی که رابطه کربن اولیه، درجه حرارت و کربن نهایی مطلوب را با مقدار اکسیژن مورد لزوم مشخص می‌نماید، صورت می‌گیرد. اخیراً وسیله‌ای ابداع شده است که مقدار کربن موجود را با اندازه گیری درجه حرارت شروع انجام فولاد، سریعاً تخمین می‌زند. این دستگاه به اپراتور کمک می‌کند تا کربن موجود را سریعاً بسنجد و با استفاده از این روش در موضع ضروری بدون انتظار کشیدن جهت دریافت نتیجه تجزیه شیمیایی نمونه، واکنش اکسیداسیون را قطع کند.

از دو روش مورد نظر، روش کاهش و ثبت کربن آشکارا، سریعتر و ارزانتر است، از این رو، در صورت با اهمیت بودن

روش دیگر و استفاده از آن باید بعضی از ارزش‌های فنی را در نظر داشت. اگر جوش به حد مناسبی رسیده باشد (یعنی کربن کاهش یافته حداقل به ۰.۳۰ درصد رسیده باشد) و با کسب اطمینان از افت هیدروژن و ازت به اندازه کافی، دیگر نیاز به کاهش کربن تا کمتر از حدی که باید در فولاد نهایی بماند نخواهد بود. در حقیقت، به نظر می‌رسد که دلائل دیگری نیز وجود دارد که بخاطر آنها مقدار کربن نباید از یک حد لازم تنزل یابد، زیرا مقدار اکسیژن با کاهش مقدار کربن افزایش می‌یابد. این مسئله به ویژه وقتی که کربن تقریباً به زیر ۰.۱۵ درصد بررسد کاملاً جدی خواهد بود.

هنگامی که واکنش اکسیداسیون تمام شد، عمل اکسیژن زدایی شروع می‌شود. اگر کربن حمام در مرحله اکسیداسیون بیش از حد کاسته شده باشد، باید حمام مذاب را تا حد لازم مجددأ کربن زایی کرد. ولی با روش کربن گیری کنترل شده (کاهش و ثبیت کربن) دیگر نیازی به "کربن زایی مجدد" نباید وجود داشته باشد. نمونه ای برای بررسی و کنترل برداشته شده و حمام مذاب با منگنز و سیلیسیم، عقیم می‌شود. همراه با منگنز و سیلیسیم برای عقیم کردن فولاد می‌توان آلومینیوم را نیز به حمام مذاب افزود. این کار به ویژه در مواردی مفید خواهد بود که هدف، تولید فولاد کم کربن باشد در این صورت احتمال اکسیداسیون بیش از حد در مرحله اکسیداسیون وجود دارد. به این منظور به مقدار ۱.۰ درصد وزن مذاب آلومینیم را، به میله ای بسته و قبل از افزودن، سایر اکسیژن زداترا را به داخل حمام مذاب فرو می‌برند. اگر تغیر و اصلاحی در درجه حرارت یا ترکیب شیمیایی مذاب احتیاج نباشد تخلیه مذاب را شروع می‌کنند، که یک نمونه دستورالعمل جهت این کار در جدول ارائه شده است.

چنانچه عمل ذوب باید به صورت دو سریاره ای انجام گیرد، بعد از مرحله اکسیداسیون مقداری فرومگنز پرکربن به مذاب افزوده می‌شود که مجددأ ایجاد کمی جوش می‌نماید و پس از آن سریاره اکسید کننده را جدا می‌کنند. در جدای کردن این سریاره باید نهایت دقیق صورت گیرد تا این کار به طور کامل انجام گیرد. زیرا که افزودنی‌های اکسیژن زداترا باعث برگشت فسفر سریاره به حمام مذاب خواهند شد. پس از این مرحله فروسیلیسیم افزوده می‌شود و سریاره احیاء کننده ایجاد می‌شود. افزودن فلوراسپار (فلورور کلسیم) به سریاره جهت

روان ساختن آن متداول است. و موادی نظیر کربن، پودر فروسیلیسیم، کاربید کلسیم یا دیگر عوامل احیاء کننده نیز به سرباره افزوده می‌گردد. باید توجه زیادی داشت که مواد افزوده شده خشک باشند تا از افزایش گاز در مذاب جلوگیری شود. سرباره احیایی خوب معمولاً سفید رنگ است و وقتی سرد و منجمد می‌گردد پودر می‌شود، اگر مقداری سرباره مذاب را در داخل آب فرو برد، بوی استیلن ناشی از کاربید کلسیم موجود در سرباره کاملاً محسوس خواهد بود. وقتی فولاد در زیر سرباره احیاء کننده نگهداری می‌شود باید کاملاً مراقب بود، زیرا که امکان افزایش کربن مذاب در این عمل وجود دارد. توجه به این مسئله خصوصاً در مورد فولاد سازی با کربن کم، اهمیت خاصی دارد.

عقیم کردن حمام مذاب با آلومینیم، کمکی در ذوب دو سرباره ای خواهد بود، زیرا در جریان مرحله ای که فولاد در زیر سرباره احیاء کننده نگهداری می‌شود، مذاب آرام است، که در نتیجه سرعت واکنشهای بین سرباره و فلز کاهش می‌یابد و منجر به غیریکنواخت شدن ترکیب شیمیایی و درجه حرارت در نقاط مختلف مذاب می‌شود. در این صورت توصیه می‌شود، به طور مکرر مذاب به هم زده شود تا از غیر یکنواختی آن جلوگیری به عمل آید. به این وسیله سرعت گوگردزدایی نیز افزایش می‌یابد. یک نمونه دستورالعمل اجرایی برای ذوبهای دوسرباره ای بازی ارائه شده است.

برای تولید فولادهای کم آلیاژ از روش بازی و دو سرباره ای استفاده می‌کنند. در مدتی که فولاد مذاب زیر سرباره احیاء کننده است، هیدروژن و ازت جذب آن شده، لذا تا حد امکان باید مدت احیاء را برای جلوگیری از خلل و فرج دار شدن فولاد (شمش یا قطعه) کوتاه کرد. از ۷۰۰ مورد ذوب تک سرباره ای که گزارش شده، هیچ مورد مک سوزنی در قطعه وجود نداشته است، در صورتی که در مورد ذوبهای دو سرباره ای که از آنها، ۱۳۰۰۰ قطعه ریختگی تهیه شده، ۸ مورد تخلخل در قطعات وجود داشته است. می‌توان در درون کوره، اتمسفر کنترل شده ای به وجود آورد که میزان جذب گاز (در مذاب) کاهش یابد، اما این کار عملاً اقتصادی نیست.

موافقان روش دو سرباره ای ادعا می‌کنند در مواردی که تأخیری در امور کارگاه ریخته گری رخ می‌دهد، می‌توان مذاب را در زیر سرباره احیاء کننده نگهداشت بدون اینکه

در ترکیب شیمیایی مذاب تغییری صورت گیرد. این طرز فکر، نتیجه‌ای زیانبار و خطرناک دارد چرا که زمان طولانی احیاء به ویژه در کوره‌های کوچک، منجر به حبس شدن گاز و در نتیجه، حاصل کار قطعات همراه با مک‌سوزنی خواهد بود که بهتر است، نگهداری مذاب قبل از اکسیداسیون صورت بگیرد، زیرا که جذب گاز در این مرحله مهم نیست، و می‌توان گازهای محبوس در این مرحله را در جوشش کربنی خارج ساخت، در حالی که هزینه‌های انرژی جهت ذوب از اهمیت زیادی برخور دارند، ولی این هزینه‌ها فقط سهم اندکی از هزینه ریخته گری را در بر می‌گیرند. روشن است که هزینه‌های مربوط به مواد اضافی، اضافات ویژه و زمانی که صرف کربن زایی مجدد می‌شود در مقایسه با ضررهای مربوط به برگشت دادن قطعات معیوب و یا هزینه تعمیر آنها ناچیز به نظر می‌رسند، بهتر است تا موقعی که قالبها در کارگاه ریخته گری آماده نشده‌اند، مبادرت به عمل اکسیداسیون نگردد. به منظور رفع مشکل جذب گاز در مذاب، از روش گاززادایی مذاب استفاده می‌شود.

مقتضیات روز، اجازه نمی‌دهد که در فولادسازی از روش پرخرج گاززادایی در خلاء استفاده گردد، اما استفاده از روش خروج گازها توسط دم مش گاز خنثی (آرگون) به داخل مذاب در مواردی که گاززادایی ضروری است، مفید و ارزان قیمت است. در بسیاری از فرآیندهای متالورژی استخراجی به منظور دستیابی به اهدافی نظیر اختلاط مذاب، گاززادایی و انجام واکنش‌های شیمیایی خاص، از دم مش گاز بدoron مذاب استفاده می‌شود.

انجام برخی از واکنش‌های خاص و استفاده از دم مش به منظور نیل به اختلاط مذاب و همگنی در متالورژی پاتیلی و فرآیندهای تبدیل در کنورتورهای AOD، از جمله کاربردهای انجام فرآیند دم مش در صنایع فولادسازی می‌باشد.

فرآیند دم مش گاز به درون مذاب فلزات تحت دو رژیم خاص جت سازی و حباب سازی انجام می‌گیرد. تزریق گاز با استفاده از دمنده‌های با قطر کوچک و دبی دم مش قابل توجه باعث حضور فاز گازی در سیال به صورت شیپوره ای قدرتمند با توان نفوذ بالا و متشکل از ذرات بسیار ریز گاز می‌گردد که به آن دم مش تحت رژیم جت سازی گفته می‌شود. همچنین انجام فرآیند دم مش با استفاده از دمنده‌ای با قطر دهانه بزرگ و

دبی دمش کم باعث حضور فاز گازی به صورت بسته های حباب با ابعاد قابل ملاحظه ای در سیال می گردد که شیپوره گازی بوجود آمده تحت چنین شرایطی، پس از طی خط سیر کوتاهی در درون سیال تحت تأثیر نیروی شناوری، تجزیه شده و از بین می رود. این چنین وضعیتی، دمش تحت رژیم حباب سازی نامیده می شود. دمش گاز خنثی در پاتیل مذاب، روشی است که کاوش نسبی همزمان میزان گازها و آخالها در فولاد مذاب را به همراه خواهد داشت. اصول اولیه گاززادایی با دمش گاز خنثی بر اساس اختلاف فشار جزئی گاز نامطلوب در حباب گاز خنثی و در مذاب مجاور آن استوار گردیده است. به هنگام دمش گاز آرگون به درون فولاد مذاب، نقش یک محفظه کوچک خلاء را بازی می کند. با توجه به اینکه فشار جزئی گازهای هیدروژن، اکسیژن و ازت درون هر کدام از این حبابها تقریباً صفر است، لذا در اطراف هر حباب یک شب غلطی بوجود آمده که نیروی حرکه ای را برای نفوذ گازهای حل شده به درون این حبابهای ریز ایجاد می نماید.

بنابراین هر حباب در مسیر صعود، مقداری از گازهای حل شده را با خود از مذاب خارج می سازد.

مؤثرترین شیوه دمش گاز، ایجاد یک جدار متخلخل در کف پاتیل است. این شیوه هنوز در فولاد ریزیها به کار گرفته نشده است. اگر چه چندین فولادساز، مفید بودن این روش را در کارخانه فولاد سازی نشان داده اند. با این روش، کاوش هیدروژن تا میزان کمتر از ۳ قسمت در میلیون امکان پذیر است.

اکسیژن زدایی نهایی در پاتیل به وسیله افزودن اکسیژن زدایی قوی مثل آلومینیوم صورت خواهد گرفت. در مذاب هایی که با سرباره احیایی در تماس بوده اند، ممکن است میزان گوگرد به ۰۰۲ تا ۰۰۳ درصد کاوش یابد.

## مزایای ذوب در کوره های قوس الکتریک

- ۱- ایجاد یک اتمسفر احیاء شده در منطقه کار کوره.
- ۲- ایجاد حرارت بالا در سرباره ولذا افزایش فعالیت آن و تسهیل تصفیه مذاب (مقدار اکسید آهن در چنین سرباره ای یک دهم مقدار مربوط به کوره زیمنس مارتین است).

۳-حضور درصد کمتری اکسیژن در فضای کوره (اکسایش مذاب از طریق اکسیژن دمیده شده به مذاب یا مصرف سنگ آهن تأمین می شود).

۴-تولید فولاد باگوگرد وفسفرپایین.

۵-به هر جهت در منطقه ای که قوس الکتریک ایجاد می شود امکان پیدایش ازت فعال و وارد شدن آن به مذاب است.

### نکات مهم قابل اجرا در قسمت ذوب

در مواردی که کوره از مذاب پرباشد وقطع برق اتفاق بیافتد و امکان تامین برق میسر نباشد می بایست بلافاصله قبل از انجماد و یا کاهش شدید درجه حرارت مذاب، اقدام به تخلیه کامل مذاب نمود.

در صورت خاموش شدن کوره به هر دلیل ممکن، می بایست قفل الکترودها انداخته گردد تا باعث شکسته شدن الکترودها یا کربن دهی به مذاب نگردد.

هنگام تخلیه مذاب رعایت فاصله الکترودها از سطح ذوب، قفل بودن الکترود ها، نبودن الکترود خردشده، ومغزی جدا شده در ذوب، بسته بودن کامل سقف، اطمینان از خاموش بودن جریان برق کوره (الکترود)، رعایت فاصله با سیم بکسل جرثقیل و در هنگام تخلیه، باز بودن کامل ناودان مورد توجه قرار گیرد.

سرعت کم در تخلیه مذاب در درون قالب سبب اکسیداسیون مجدد شده و پوسته هایی بر روی قطعات ریختگری تشکیل میشود که در این حال فولاد کثیف تر به نظر میرسد.

سرعت کم در تخلیه مذاب همچنین زمان ریخته گری را افزایش داده و سبب ماسیدگی ذوب در کف پاتیل می گردد.

سرعت زیاد در تخلیه مذاب به درون قالب سبب سایش و خوردگی شدید و خطر پاشیدن شدن فلز مذاب و آسیب دیدگی می گردد. روش کربن دهی از طریق الکترود بسیار گران بوده و مقرن به صرفه نمی باشد لذا می بایست حتی المقدور از این روش استفاده نگردد.

در ذوبهای کربنی چنانچه بخواهیم به هر علتی ذوب را در کوره نگهداری نماییم می بایست این کار حتماً قبل از مرحله اکسیداسیون انجام گیرد چون جذب گاز در این مرحله اهمیتی ندارد و پس از عمل اکسیداسیون ، گاز زدایی صورت می گیرد.

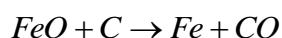
نگهداری مذاب در حالت احیاء سبب جذب گازهای مضر (هیدروژن، اکسیژن، ازت) به مذاب می‌گردد. بنابراین می‌بایست پس از احیاء از نگهداری مذاب در داخل کوره اجتناب نمود.

دقّت شود هیچ گاه در دمای پایین دمش اکسیژن صورت نپذیرد زیرا اگر درجه حرارت مذاب خیلی کم باشد آهن در مذاب اکسید شده و وارد آن می‌گردد، و در نتیجه فولاد بیش از حد معمول اکسید می‌شود و اگر این مشکل برطرف نگردد، اکسیژن اضافی در حین ریختن مذاب در قالب با اکسیژن زدایی نهایی واکنش داده و در نهایت واکنش کربن با اکسید آهن ادامه پیدا می‌کند، که در نتیجه گاز منواکسید کربن بوجود آمده در قطعه ریخته شده، باعث ایجاد خلل و فرج خواهد شد.

سرعت وشدت اکسیداسیون باید آنقدر شدید باشد تا درجه حرارت به حدود ۱۶۵۰ درجه سانتیگراد برسد. قبل از باز کردن سقف کوره جهت شارژ مجدد می‌بایست برای کاهش افت حرارت مذاب وکوره کلیه وسایل مربوطه (جرثقیل، وان قراضه، مواد شارژ توزین شده) در نزدیکی کوره قرار گرفته باشند تا در کمترین زمان اتلاف درجه حرارت، شارژ کوره صورت گرفته و بلافاصله سقف کوره بسته شود.

#### ۴-۱۳-۱ - اکسیداسیون و تشکیل دود قهوه ای رنگ

هدف از مرحله اکسیداسیون تصفیه ذوب است، به این معنی که باید بعضی از عناصر ناخواسته و همچنین گازهای حل شده را خارج ساخت، اگر چه در حین این عمل سیلیسیم و منگنز نیز خارج می‌شوند، اما مهمترین واکنشی که انجام می‌گیرد خارج شدن کربن از طریق واکنش زیر است:



حبابهای CO در حال بالا آمدن از میان مذاب، گازهای محلول در مذاب را خارج می‌کنند.

بمنظور انجام اکسیداسیون، چند روش زیر در فولادسازی به کار می‌رود:

الف- جوشش با سنگ معدن آهن

ب- دمش اکسیژن

ج- تزریق مواد اکسیدی

د- مشعل های سوخت اکسیژنی

جوشش به وسیله سنگ معدن آهن اولین روشی است که برای انجام اکسیداسیون معمول بوده است، برای این کار کلوخه های سنگ معدن را با بیل به داخل مذاب می ریزند، اکسید آهن در سرباره جذب شده و اکسیژن از مرز سرباره و فلز بداخل حمام منتقل می شود که در آنجا واکنش در حمام مذاب انجام گرفته و حبابهای CO میان مذاب، جوانه می زند. جنبه های منفی جوشش با سنگ آهن به قرار زیر است:

الف- واکنش گرمایش است

ب- واکنش گرمایش است

هنگامی که اکسیژن فشرده در دسترس قرار گرفت، امکان سرعت بخشیدن به واکنش نیز عملی گردید و در نتیجه، استفاده گستردۀ از این روش خیلی زود رایج شد. در این روش، کربن زدایی سریعتر امکان پذیر است، که نتیجه اش افزایش بازده کلی کوره خواهد بود. علاوه بر این، از آنجایی که واکنش حرارت زاست، در مصرف انرژی الکتریکی نیز صرفه جویی می شود.

جنبه منفی دمش اکسیژن این است که در جریان کرین زدایی دود غلیظ قهوه ای رنگ متصاعد می شود و این مسئله هنگامی رخ می دهد که بازرسان ذوب قلیایی اصرار بر حداقل بودن دود در کارگاه های ریخته گری دارند. مشعلهای با سوخت اکسیژن برای کربن زدایی بدون دود فولاد به کار می روند، اما سرعت کربن زدایی در این روش پائین است. فرسایش جداره نسوز در بیشتر موارد فوق العاده زیاد بوده و اکسیداسیون بیش از حد و باقی ماندن زیاد گاز در مذاب نیز از جمله مواردی است که پیش آمده است. از این رو، مشعلهای سوخت اکسیژن، عمومیت زیادی پیدا نکرده است، گرچه برای کمک به ذوب از آنها استفاده می شود که شرح آن قبل‌داده شده است.

اخیراً روش تازه ای به وسیله انجمن پژوهشی ریخته گری فولاد اسکراتا ابداع شده است. در این روش، اکسید فلز به صورت پودر، به وسیله یک گاز حامل بداخل حمام تزریق می شود و ایجاد جوشش کربنی بدون دود قهوه ای رنگ (که در تزریق اکسیژن ایجاد می شود) می نماید این روش که به وسیله بازرسان ذوب قلیایی نیز مورد تائید قرار گرفته است (چرا که خروج گازها برای حفظ محیط زیست منطبق با مقررات است)، در بریتانیا برای کوره های قوس الکتریکی به ویژه در فولاد ریزیها به طور وسیع مورد استفاده قرار گرفته است. این

روش به طور موفقیت آمیزی در ذوب های تا ۲۵۰ تن، به کار رفته است.

از نقطه نظر اقتصادی، این روش در مقایسه با روش تزریق اکسیژن مناسب تر است، به ویژه وقتی که پوسته های اکسیدی نورد یا اکسید مناسب دیگر به عنوان تولید جنبی کارخانه در دسترس باشد.

امروزه بازیابی ضایعات اکسیدی در مجتمع های تولید فولاد مورد توجه جدی قرار گرفته است و در این میان پوسته های اکسیدی نورد بخش قابل ملاحظه ای از این ضایعات به شمار می روند که ضمن فرایند نورد گرم به میزان تقریبی (۳-۴) درصد کل تولید فولاد تولید می گردد.

پوسته های اکسیدی جمع آوری شده، حاوی بیش از ۶۰٪ آهن به صورت ترکیبات  $Fe_3O_4$ ،  $FeO$ ،  $Fe_2O_3$  می باشند که بازیابی آن به لحاظ اقتصادی با ارزش می نماید.

علاوه بر این، با توجه به صرفه جویی در هزینه های تصفیه دود قهوه ای کوره و از دست دادن فلز در حمام مذاب، هزینه های اجرایی کل در روش تزریق اکسید تا یک لیره استرلینگ در تن (1f/tonne) کمتر از هزینه روش تزریق اکسیژن خواهد بود.

به علت جرم مخصوص نسبتاً بالا و مقدار زیاد اکسید آهن محتوی، پوسته های اکسیدی نورد مناسب‌ترین مواد برای این روش می باشند. اما دیگر مواد پودر شده را نیز، مثل ذرات سنگ معدن، با همین موفقیت می توان به کار برد. علاوه بر این، از پودرهایی که حاوی اکسیدهای عناصر فلزی تشکیل دهنده فولاد (مثلًا: اکسیدهای نیکل و یا مولیبدن) هستند، در عملیات آلیاژسازی و تصفیه می توان به طور همزمان استفاده کرد.

هوای فشرده به عنوان گاز حامل پودر به داخل مذاب از طریق یک لوله مصرف شدنی (که برای تزریق اکسیژن هم به کار میرود) تزریق می شود. افشارنک پودر از یک شیر چرخان که سرعت آن قابل تنظیم است تشکیل شده و با آزمایشهای وسیع، کارآیی آن مورد تائید قرار گرفته است. این وسیله با قابلیت انعطاف و کنترل لازم، مقدار دلخواهی از پودر را می تواند بداخل گاز حامل وارد کند جوشش کربنی قابل کنترل و پیش بینی است، و میزان کربن زدایی تا ۰.۱۰ درصد در هر

دقیقه جهت خارج ساختن، هم هیدروژن و هم ازت به اندازه کافی بالا است. در کوره های بزرگتر سرعت واکنش کنتر است (روش تزریق اکسیژن نیز چنین است). میزان کربن زدایی در روش تزریق پوسته اکسیدی نورد، در مقایسه با جوشش سنگ معدن آهن برای کوره ۳۵ تنی در جدول ارائه شده است.

واکنش مؤثر، در درجه حرارت‌های نسبتاً پائین حمام مذاب که معمولاً انتظار نمی‌رود جوشش سنگ معدن در آن دماها شروع گردد، بهتر و سریعتر انجام می‌شود و چون شرایط حرارتی کلی کوره گرماگیر است، کنترل حرارت داده شده به کوره در مدت زمان تزریق، منجر به کنترل کاملاً دقیق درجه حرارت حمام مذاب می‌گردد. پائین بودن درجه حرارت در حین انجام واکنشها، دارای مزیتهای قابل توجهی است. با مخلوط کردن پودر آهک و فلوراسپار (فلورور کلسیم) و پوسته های اکسیدی نورد، فولاد با فسفر فوق العاده کم به دست می‌آید. و در صورت لزوم، مقدار کرم و منگنز را نیز می‌توان به سهولت پائین آورد. در بریتانیا که اغلب واحدهای فولادسازی از شیوه تزریق اکسیژن استفاده می‌کنند، دستگاه تصفیه دود برای این واحدها ضروری است. واحدهایی که دارای افشارکهای پودر هستند و از شیوه های تصفیه بدون دود استفاده می‌کنند، هنوز مجبور نشده اند که از دستگاههای تصفیه دود نیز استفاده کنند، اگر چه شرایط و ضوابط آینده بازرسان ذوب قلیایی ممکن است شامل خروج هر نوع مواد زائد در هر سطح و میزانی از واحدهای ذوب گردد. از غبارگیرهای کوچک نیز در صورتی که روش ابداعی اسکراتا برای تصفیه بدون دود، پذیرفته شود، می‌توان برای این کوره ها استفاده کرد. در صورت کاربرد روش تزریق اکسی، ظرفیت غبارگیرها باید برای حجم های زیادتر دود و گازهای خروجی مهیا شود. علاوه بر این، اگر به غبارگیرها دود قهوه ای وارد نشود، نیاز به تعمیر و نگهداری کمتری دارند، و آشکارا استفاده از این دستگاهها مقرن به صرفه است.

جدول ۲-۱- زمانهای متفاوت کرین زدایی، به طریقه تزریق اکسیژن و روش معمولی جوشش با سنگ آهن در یک کوره قوسی ۳۵ تنی

زمان لازم برای کربن زدایی- دقیقه	جوشش کربن مورد نیاز
تزریق پوسته های نورد	جوشش با سنگ آهک به طریق معمول
۱۰۰	۱۵
۸۳	۱۲/۵

۶۷	۱۰	% / ۴۰
۵۰	۷/۵	% / ۳۰
۲۳	۵	% / ۲۰
۱۶/۵	۲/۵	% / ۱۰

در هنگامی که از روش تزریق اکسیژن استفاده می شود، دستگاه غبارگیر باید قادر به جمع آوری ذرات خیلی ریز اکسید آهن همراه دود نیز باشد، در نتیجه وجود یک دستگاه غبارگیر یا صافی الکترواستاتیک یا غبارگیر کیسه ای ضروری خواهد بود. اگر در کوره از روش تصفیه غیر مستقیم استفاده شود، به هوای بیشتری در جریان کار احتیاج است، اما گازهای خروجی سرددتر بوده، در این صورت می توان از غبارگیر کیسه ای نیز استفاده کرد. در مورد تصفیه مستقیم از کوره، مقدار حجم هوا اندک است، اما درجه حرارت آن بالاست و غلظت دود زیادتر است، از این رو، باید از غبارگیرهای متعدد و پشت سرهم استفاده کرد. نکته منفی دیگر در تصفیه مستقیم، افزایش مقدار جریان هوا در کوره است که در نتیجه، مصرف و فرسایش الکترود و مواد نسوز بیشتر بوده و حفظ شرایط احیاء در مرحله احیاء مشکلتر می شود.

برای اکسیداسیون چند روش زیردر فولاد سازی به کار می رود

:

### ۱-۴-۱۳-۱ - غلیان با سنگ آهن

غلیان به وسیله سنگ آهن اولین روشی است که برای انجام اکسیداسیون معمول بوده است.

غلیان با سنگ آهن دو جنبه های منفی دارد یکی اینکه واکنش آهسته انجام می گیرد و دیگر اینکه واکنش گرما گیر است.

### ۱-۴-۱۳-۲ - دمش اکسیژن فشرده

اکسیژن فشرده به دلیل تسريع در واکنش از سنگ آهن مقدم است. استفاده از اکسیژن مزایای زیررا به همراه دارد.

مزایای دمش اکسیژن فشرده :

کربن زدایی سریع تر انجام می گیرد و بازده کلی کوره افزایش می یابد.

واکنش گرما زا است (زیرا اکسید اسیون کربن تحت این شرایط مانند کنورتور گرما زا است).

باری که دارای سیلیسیم و فسفر بیشتر از حد معمول است را تصفیه نمود.

در مصرف انرژی الکتریکی صرفه جویی می شود.  
سرعت کار تا حدود ۳ تا ۵ برابر می شود.

جنبه منفی دمش اکسیژن این است که در جریان کربن زدائی دود غلیظ قهوه ای رنگ متصاعد می شود و وجود دستگاه تصفیه ضروری است.

### ۱۳-۴-۳- استفاده از فلاکس مناسب

به منظور تصفیه فولاد و رفتن ناخالصی های مضر از فلاکس استفاده می شود و از آنجایی که حرارت حاصل از قوس الکتریک به سرباره منتقل می گردد، در نتیجه فلاکس کاملاً گرم شده و پتانسیل آن در تصفیه فولاد افزایش می یابد.

استفاده از فلاکس در این کوره ها به سه منظور است:  
تقلیل اکسید اسیون مذاب  
تصفیه مذاب

حفظ از سقف کوره در مقابل تشعشعات حرارتی مذاب

### ۱۳-۵- فسفر زدایی

قبل از فسفر زدایی باید عناصری را که بیشتر از فسفر احیاء کننده هستند، اکسید کرد. چرا که در غیر این صورت این عناصر، فسفر را حفاظت خواهند کرد. شرایط زیر به فسفر زدایی مؤثر یاری خواهد کرد:

الف- سرباره بازی

ب- مقدار اکسید آهن محتوی حدود ۱۵ درصد

ج- درجه حرارت پائین

لزوم درجه حرارت پائین، این مسئله را ضروری می سازد که اگر هدف حد اکثر فسفر زدایی باشد، در درجه حرارت کم، این فسفر زدایی قبل از دمش اکسیژن انجام شود، زیرا در عمل دمش، درجه حرارت فوق العاده، بالا خواهد رفت. حتی اگر فسفر به داخل سرباره نیز رسیده باشد، افزایش درجه حرارت

باعث برگشت مجدد آن خواهد شد، ار این رو، جدا کردن سرباره قبل از دمش اکسیزن در صورتی که هدف تولید قطعات فولادی کم فسفر باشد، ضروری است. وجود سیلیس در سرباره، عملاً مقدار آهک موجود و خاصیت بازی آنرا پائین می آورد. در نتیجه ماسه چسبیده به تغذیه ها و قراضه با سیلیس زیاد می تواند مانع فسفرزدایی شود، و لزوم استفاده از روش دو سرباره، اکسید کننده در این مورد، باید مورد نظر قرار گیرد. وقتی اکسیژن زداها به فلز اضافه می شوند، آهن موجود در سرباره کاهش یافته و مقداری از فسفر دوباره به مذاب بر می گردد. از این نکته چنین برمنی آید که فسفرزدایی با روش یک سرباره ای امکان پذیر نیست و جدا کردن تمام سرباره اکسید کننده قبل از افزودن اکسیژن زداها در روش دو سرباره ای، باید حتماً انجام بگیرد.

روشهای تزریق پودر، در مواردی که وجود فسفر مسئله و مشکلی محسوب می شود، مورد استفاده قرار می گیرند. با افزودن، آمیخته ای از آهک، اکسید آهن و فلوراسپار، علاوه بر فسفرزدایی سریع، کربن نیز به مقدار قابل ملاحظه زدوده خواهد شد. مخلوط مناسبی که برای این منظور به دست آمده شامل ۴۵ درصد اکسید کلسیم، ۴۵ درصد اکسید آهن ( $FeO$ ) و ۱۰ درصد فلوراسپار است. با استفاده از این مخلوط میزان کربن زدایی در هر دقیقه ۷۰۰ درصد و میزان فسفرزدایی حدود ۰۰۵ درصد در دقیقه خواهد بود.

### ۱۳-۶- گوگردزدایی

در کوره های قوس الکتریکی با محیط بازی، عمل گوگردزدایی بتدریج در تمام مراحل فولادسازی انجام میگیرد. در اینجا هدف بررسی گوگردزدایی تحت سرباره بازی است.

شرایط یک گوگردزدایی موفق به صورت زیر است:

الف- سرباره بازی

ب- شرایط احیایی

ج- درجه حرارت بالا

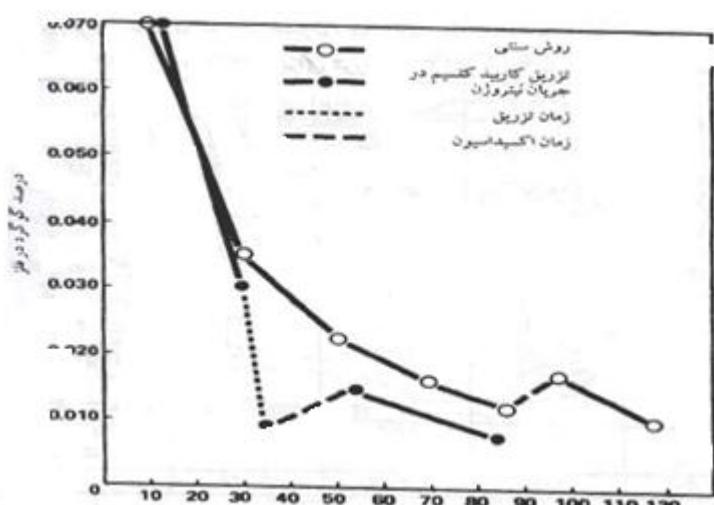
نیاز به شرایط احیایی بالا، به این مفهوم است که در گوگردزدایی متداول و سنتی واکنش های زیر اتفاق می افتد:

الف- جذب کربن یا سیلیسیم بیش از حد در مذاب، زیرا که اینها متداولترین عوامل احیاء کننده هستند.

ب- جذب هیدروژن و ازت بیش از حد در مذاب.

به علت آرام بودن حمام مذاب، به منظور شتاب دادن به گوگرد زدایی و کوتاه شدن مدت زمان احیاء باید مذاب را مرتب به هم زد. سرعت واکنش را می توان با تزریق پودر سرباره که مواد اصلی اش آهک یا کاربید کلسیم، همراه با منیزیم و فلوراسپار است، افزایش داد. سرباره های کاربیددار، باعث جذب کرن شده و پودرهای آهک، موجب جذب هیدروژن در مذاب می شوند. با تبدیل و برگشت دادن سرباره، می توان بر این مشکلات فایق آمد، به این طریق که ابتدا عمل احیاء را انجام داده تا گوگرد جدا شود. سپس واکنش اکسیداسیون انجام شود تا کربن زدایی و سیلیسیم زدایی صورت گیرد و ضمناً گازهای ناخواسته به این وسیله از بین بروند. البته این روش، خیلی عملی نیست چرا که برگشت گوگرد در مرحله اکسیداسیون از بوته انجام خواهد گرفت و این مسئله به ویژه در مورد مواد نسوز دولومیتی بیشتر به چشم می خورد. در نتیجه یک سرباره دیگر احیایی ضروری خواهد بود. در شکل شماره ۱۴ تغییرات میزان گوگرد موجود با استفاده از این روش در مقایسه با روش سنتی نشان داده شده است.

پائین آوردن مقدار گوگرد با استفاده از سربار احیاء کننده، در بالا ذکر شد و آزمایش ها جهت استفاده از سرباره پیش ذوب شده، نشان می دهد که به این وسیله گوگرد زدایی سریعتر انجام می گیرد.



شکل ۱-۷-۱- میزان گوگرد

گوگردزدایی فولاد در کوره منیزیتی توسط روش‌های سرباره تبدیل و برگشت شده در مقایسه با روش سنتی گوگردزدایی با تزریق پودر انجام می‌شود.

این روش به روش پرین معروف است. البته در عمل، استفاده از این روش در ریخته گری ها با اشکالات زیادی همراه بوده است و در نتیجه از آن استفاده نمی‌شود. استفاده از سرباره احیاء کننده، علی‌رغم اشکالات و نارسائی های آن، هنوز هم تنها روش مؤثر و عملی در گوگردزدایی است.

### ۷-۱۳-۱ - نمونه گیری از مذاب و سرباره کوره قوس الکتریکی

یکی از مراحل مهم ذوب کنترل فرایند متالوژیکی مذاب می‌باشد. نمونه گیری ازمذاب و سرباره اطلاعات زیادی به ما می‌دهند که این اطلاعات برای تولید فولاد مرغوب و با آنالیز از پیش تعیین شده ما را یاری می‌دهند.

کنترل عناصر آلیاژی فولاد مثل کربن و منگنز و مس و کرم و... فولاد با خصوصیات معینی به دست خواهد آمد و همچنین کنترل عناصر مضر در فولاد مثل گوگرد و فسفر در خواص فولاد تاثیر زیادی خواهد داشت. دانستن ترکیب سرباره برای به دست آوردن میزان دانستیه و موفقیت در فسفر و گوگرد زدایی اهمیت فراوانی دارد که با نمونه گیری حاصل می‌شود.

### ۱-۱۳-۱ - زمان نمونه برداری

نمونه برداری زمانی مناسب است که حداقل ۸۰ تا ۹۰ درصد از کل ظرفیت شارژ ذوب شده باشد. بعد از اضافه کردن عناصر آلیاژی به مدت ۳ تا ۵ دقیقه باید صبر کرد تا آنالیز مذاب و همچنین دمای کوره یکنواخت شود. حالت سرباره و میزان درجه حرارت و همگن بودن مذاب از فاکتور های مهم برای زمان نمونه گیری می‌باشد.

### ۱-۲-۱۳-۱ - تعداد دفعات نمونه گیری

اولین نمونه: برای تعیین ترکیب شیمیایی فولاد.

دومین نمونه: برای تعیین آنالیز عناصری که باید کنترل شود (کربن و فسفر و گوگرد).

سومین نمونه: قبل از تخلیه مذاب صورت می‌گیرد (برای تست کردن میزان کربن و منگنز).

## ۱۳-۱-۷-۳- زمان مناسب برای آخرین نمونه برداری از مذاب و سرباره

حالت سرباره: دارای ویسکوزیته پایین یا سیال باشد.

درجه حرارت: حداقل ۱۵۵۰ درجه سانتی گراد.

مذاب کوره: دارای آنالیز شیمیایی همگنی باشد.

### نمونه گیری از فولاد مذاب با روش ملاقه

برای خارج کردن مقداری از مذاب یا سرباره از وسیله ای به نام ملاقه استفاده می گردد. جنس این ابزار از فولاد است و برای جلوگیری از آسیب دیدن آن هنگام فرو بردن در حمام مذاب ابتدا قبیل از نمونه برداری ملاقه را روی سرباره مذاب قرار می دهند و آن را حرکت داده تا کلیه سطح ملاقه به پوشش سرباره ای روی مذاب به دست آید. دلیل این امر حفاظت مذاب از اکسید شدن و سریع منجمد شدن مذاب داخل ملاقه می باشد.

## ۱۳-۱-۸- عملیات سرباره گیری

با ذوب شدن قراشه ها بتدریج لایه ای از سرباره نیز روی ذوب را فرا می گیرد. سرباره مهمترین عامل پایداری فولاد در داخل کوره و تنظیم عناصر آلیاژی در فولاد و خارج ساختن عناصر مضر از فولاد می باشد و به همین دلیل شناخت سرباره از اهمیت ویژه ای برخوردار است. بطور کلی مهمترین وظایفی که سرباره بعده دارد عبارتند از:

۱- عمل نمودن بعنوان یک لایه پوشش و محافظ بمنظور جلوگیری از نفوذ گازهایی مثل نیتروژن و هیدروژن به داخل مذاب.

۲- جذب ناخالصی های اکسیدی و سولفیدی و غیره از داخل ذوب.

۳- جلوگیری از اتلاف حرارت ذوب بصورت تشعشعی و محافظت از دیواره و سقف کوره در مقابل تشعشع قوس.

۴- تامین اکسیژن مورد نیاز ذوب جهت عملیات اکسید اسیون.

۵- تدارک و آماده نمودن شرایط مطلوب برای حذف فسفر و گوگرد.

۶- عامل تنظیم آنالیز ذوب.

برای اینکه موارد فوق به نحو مطلوب عملی گردد لازم است که سرباره ضمن داشتن بازیسیته لازم همواره بصورت مذاب بوده و از سیالیت و روانی لازم برخوردار باشد.

### ۱۳-۹- تخلیه مذاب

مذاب از ناودانی داخل پاتیل تخلیه می شود. در اینجا نیز با افزودن پودر گرافیت مرغوب تاحدودی می توان در صد کربن را در صورت نیاز بهبود بخشید.

### ۱۴-۱- مواد اولیه

برای دستیابی به یک تولید مؤثر با بازده بالا شناخت و اطلاع از کیفیت، قیمت و در دسترس بودن انواع گوناگون مواد خام مورد استفاده در تولید فولاد در کوره های قوسی، ضرورت اساسی دارد.

در بسیاری از واحدهای ریخته گری یک کوره قوسی به تنها یی برای تولید فولاد کربن دار و طیف وسیعی از فولادهای آلیاژی از جمله فولاد زنگ نزن و فولاد مقاوم در برابر حرارت به کار برده می شود. مسئله انبار کردن مواد خام می تواند کاملاً پیچیده باشد، به ویژه آنکه این مشکل درمورد انبار کردن و جداسازی قراضه ها بیشتر از مواد دیگر است.

### ۱۴-۱- قراضه

تمام کوره های قوس الکتریکی موجود در واحدهای ریخته گری فولاد بریتانیا به طور عمده از قراضه، به عنوان ماده خام استفاده می کنند. قیمت و کیفیت قراضه، هزینه فولاد مذاب را تعیین خواهد کرد. معمولاً دو نوع قراضه برای استفاده ریختگری ها موجود است:

الف- برگشتی های خود واحد ریخته گری

ب- قراضه خریداری شده

### ۱۴-۱-۱-۱- برگشتی های خود واحد ریخته گری

در تولید فولادهای ریختگی مقدار زیادی قراضه به شکل تغذیه و راهگاه باقی می‌ماند، به طوری که ممکن است حتی وزن کل برگشتی‌ها دو برابر وزن قطعات مفید و مطلوب باشد، از این‌رو، قراضه داخلی کارگاه ممکن است بخش اعظم بار را تأمین بکند. اگر واحد، قطعاتی با ترکیبات متفاوت تولید می‌کند، مجزا کردن دقیق قراضه نه تنها در کارگاه ذوب بلکه در تمام کارخانه باید به دقت رعایت شود. در مجزا کردن دقیق قراضه مستلزم وجود انبارهای کوچک و مناسب یا یک سیستم کد بندی با نظارت کامل می‌باشد.

### ۱۴-۱-۱-۱- قراضه خریداری شده

قراضه‌ای که خارج واحد تولیدی وارد کارخانه می‌شود از دو منبع عمده تأمین می‌شود که شامل قراضه صنعتی (برای مثال قراضه به دست آمده از کارگاه‌های پرس) و یا قراضه به دست آمده از اوراق چیها است. این قراضه‌ها معمولاً بر حسب اندازه و ترکیب شیمیایی آنها رده بندی می‌شوند. در درجه نخست، قطعات نسبتاً بزرگ، متناسب با میزان سهولت در جابجایی آنها و نیز بخارتر کم بودن رطوبت، اکسیدها و دیگر آلودگی‌هایش جزو مطلوبترین قراضه طبقه بندی می‌شوند.

عموماً تراشه، بدترین نوع قراضه به حساب می‌آید، به علت اینکه معمولاً آلوده به روغن بوده، و دارای مقادیری فولاد مستعد ماشینکاری با گوگرد زیاد و همراه با فلزات غیر آهنی نیز هستند. این قراضه‌ها همچنین بسیار جاگیر بوده و چندین محل انبار برای کوره لازم دارند. برای ساختن فولادهای نوع عالی باید توجه شود که مقدار این نوع قراضه در شارژ نباید بیش از ۱۰ الی ۱۵ درصد کل بار باشد. بهترین نوع قراضه به طور قطع قراضه به دست آمده از کارخانه‌های صنعتی است، به علت اینکه ترکیب شیمیایی این نوع فولادها کاملاً مشخص است و عناصر ناخالصی آن نیز کم

است. استفاده از قراضه بسته بندی شده نیز بسیار جالب است، اما از نظر کیفیت گران است. مسئله انتخاب قراضه نباید بدون ارتباط با سایر جنبه های تولید مورد بررسی قرار گیرد، چرا که معمولاً یک رابطه معکوس بین قیمت قراضه و هزینه فرآیندهای بعدی انجام شده بر روی آنها وجود دارد، به این معنی که برای قراضه ارزان، هزینه فرآیندهای بعدی بیشتر و در نتیجه، فولاد به دست آمده نیز گرانتر خواهد بود. قراضه خوب را می توان سریعتر و ارزانتر در کوره هایی با جداره اسیدی ذوب کرد.

قراضه های ارزان را بدون استثناء باید با روش سرباره گیری دو مرتبه یا چند مرتبه، تصفیه نمود، ضمناً جداره کوره هایی که از این نوع قراضه استفاده می کنند، باید از نوع بازی باشد. اگر اندازه و شکل قطعات قراضه برای کوره نامناسب باشد و یا اگر قراضه دارای کلوخه های نسوز و یا تکه های لاستیکی باشد (که باعث افزایش میزان گوگرد می شود)، هزینه کلی فولاد مذاب در پاتیل را گرانتر خواهد نمود.

انتخاب قراضه با در نظر گرفتن عناصر باقیمانده در آن رفته رفته اهمیت پیدا می کند. به طور عمد گوگرد و فسفر، اساسی ترین عناصر ناخالصی در فولاد به شمار می آیند. عناصر دیگری نیز ممکن است به خصوصیات فولاد آسیب برسانند، متداولترین این عناصر در جدول نشان داده شده است و سهولت خارج کردن این ناخالصی ها نیز به ترتیب در این جدول آمده است.

عناصری که در ستون سمت چپ جدول هستند شکل شماره ۱-۳-۱ تا حد زیادی غیر قابل اکسید شدن هستند و از این رو، در جریان تصفیه نیز خارج نمی شوند. عناصر ستون وسط جدول تا حدی اکسید شده و از این میان، کربن، فسفر، منگنز، و کرم رامی توان به طور اساسی با استفاده از سرباره های اکسید کننده خارج نمود، اما برای این کار به دانش تخصصی حتماً نیاز است. در حالی که گوگرد، به طور جزئی اکسید می شود و با این وجود در رده بندی خاص خود قرار می گیرد، چرا که می توان آنرا، به هر مقدار هم که زیاد باشد، تحت شرایط احیاء در کوره بازی، جدا نمود. برای انجام این عمل نیز

تسلط و تجربه کافی ضروری است. عناصری که هم در فولاد و هم در سرباره غیر قابل حل هستند و بیش از دیگر عناصر گرایش به تبخیر دارند، فلزات سرب، روی و کادمیم هستند. سرب می تواند از آجرهای کف اجاق نفوذ کرده و از کوره خارج شود. آنچه از اهمیت بیشتری برخوردار است، و باید مورد توجه قرار گیرد، خاصیت سمی بودن عناصری است که تبخیر می شوند. بخاراًت سمی دیگری نیز در موقعی که از روی عدم توجه، موادی مانند PVC و یا PTFE (تفلون) در داخل قراشه موجود باشد، تولید خواهد شد. عناصر ستون سمت راست جدول تقریباً به طور کامل اکسید شده و در جریان اکسیداسیون و یا در جریان شروع ذوب به طور کامل جدا می شوند مگر آنکه مقادیرشان بیش از حد باشد.

### جدول ۳-۱ - تأثیر عملیات تصفیه سازی عناصر موجود در بار

تمام آن بازیابی می شود	بخشی از آن بازیابی می شود	به طور کلی از بین می روند
Cu	S	Zn
Ni	P	Si
Co	Mn	Al
Sn	Cr	Ti
Sb	C	Zn
As	N	Mg
W	H	Ca
Mo	Pb	Cd
	V	B

### ۱۴-۲ - فروآلیاژها

ترکیب شیمیایی فولاد تأثیر عمده‌ای بر خواص فیزیکی داشته و در نتیجه عامل مهمی در خواص نهایی فولاد ریختگی شده است. از این رو، دستیابی به ترکیب شیمیایی دلخواه، نخستین هدف تولید کنندگان فولاد است. عناصر آلیاژی ممکن است در مراحل مختلف عملیات فولادسازی به بار، حمام مذاب و یا به پاتیل اضافه شوند. عناصر افزوده شده، غالباً به صورت فروآلیاژها هستند و گاهی اوقات از فلزات بسیار خالص مانند، ساقمه، نیکلی نیز استفاده می شود.

انتخاب فروآلیاژها از طریق دو عامل زیر تعیین می شود:

۱-سهولت افزایش عنصر آلیاژی، که به نتایج پایدار و مطلوب منجر شود

## ۲-هزینه نهایی

فروآلیاژها با درجه خلوص متفاوت قابل دسترسی هستند، این آلیاژها هر چه خالص‌تر باشند، قیمت‌شان نیز بالاتر خواهد بود. درجه خلوص از طریق وجود عناصر زیان آور و یا عناصر مزاحم، از قبیل گوگرد، فسفر و کربن سنجیده می‌شود. برای مثال، فروکرم کم کربن خیلی گرانتر از فروکرم پرکربن است، در نتیجه برای تولید ارزان فولاد با کرم زیاد تا جایی که امکان داشته باشد، کرم را به فرم فروکرم پرکربن است، در نتیجه برای تولید ارزان فولاد با کرم زیاد تا جایی که امکان داشته باشد، کرم را به فرم فروکرم پرکربن قبل از عمل کربن زدایی اضافه نموده و تنها برای اصلاح ترکیب شیمیایی نهایی فولاد به دست آمده از مواد کم کربن استفاده می‌شود.

محدوده ذوب فروآلیاژها عامل بسیار مهمی در انتخاب نوع آن می‌باشد، به ویژه هنگامی که مقادیر زیادی از آن مورد استفاده قرار می‌گیرد. هر چه این محدوده بیشتر باشد، باید زمان بیشتری برای حل شدن آن اختصاص داده شود.

معمولًا هر چه آلیاژ موجود در فروآلیاژها بیشتر باشد، گاز موجود نیز در فروآلیاژها بهمان نسبت بالاتر خواهد بود. فلزات خالصی که به طریق الکترولیتی تهییه شده اند، از این جهت اشکالات بیشتری را موجب خواهند شد. تراکم و اندازه نیز در میزان بازیابی تأثیر داشته و کلوجه‌های بزرگ با تراکم زیاد در هنگامی که به کوره اضافه می‌گردند، در داخل سرباره فرو رفته و بازیابی بهتری دارند. فروآلیاژهایی که بلافاصله قبل از تخلیه مذاب به پاتیل اضافه می‌شوند برای حل شدن سریع آنها، باید اندازه‌های بسیار ریز داشته باشند.

فروآلیاژها معمولاً در معرض هوا تجزیه نمی‌شوند، اما باید نهایت تلاش بشود که از آلوده شدن آنها با رطوبت و دیگر مواد نامطلوب جلوگیری گردد. در مورد فروآلیاژهایی مانند ۴۵ درصد فروسیلیسم و کلسیم- سیلیسیم- منگنز باید دقیق زیادی شود، زیرا که این آلیاژها در صورتی که به مدت زیادی در انبارها بمانند، فرسوده می‌شوند.

## ۱۴-۳- فروکربن در تولید فولادهای پرآلیاژ و ابزار (ذوب با قوس مستقیم)

فروکربن دانه بندی شده یک اکسیژن زدای قوی در هر دو روش سرباره تکی و سرباره دو گانه (مضاعف) می باشد. جایگزینی فروکربن به جای فروسیلیسیم - گرافیت باعث کاهش زمان تولید می شود زیرا واکنش فروکربن با فولاد، واکنشی گرمایی (به ازای هر تن فولاد ۲۰۰۰ کیلو کالری گرمای تولید می شود) است. افزودن ۳ تا ۴ کیلوگرم فروکربن (به ازاء هر تن فولاد مذاب) به سرباره باعث احیاء آن می شود و عناصری چون وانادیم و کرم و ... را که به صورت اکسید وارد سرباره شده اند، احیاء کرده و به مذاب بر می گرداند.

در روش عملیات سرباره دوگانه، فروکربن در طی دو مرحله افزوده می شود، به این ترتیب که در مرحله اول ۳ الی ۴ کیلوگرم از آن (به ازای هر تن فولاد مذاب) به سرباره افزوده می شود و سپس حدود ۲ کیلوگرم دیگر در مرحله پایانی فولادسازی به مذاب افزوده می گردد. در کوره های قوس الکتریکی، فروکربن به عنوان یک ماده افزودنی از سالها قبل مورد مصرف قرار گرفته است. به منظور شکستن اتصال سیلیسیم- کربن و افزایش درصد این عناصر به فولاد، باید فروکربن به مذاب آن افزوده شود. این محصول می تواند در جداره ها و یا کف قالب نیز به عنوان یک ماده افزودنی مورد استفاده قرار گیرد.

قدرت اکسیژن زدایی فروکربن تا حدی است که فولاد کشته شده توسط آن آرام شده و قدرت خورندگی آن که باعث کاهش عمر جداره و همچنین کف کوره و یا حتی پاتیل می شود، شدیداً کاهش یابد. اهداف مورد نظر از مصرف فروکربن در فولاد سازی عبارتند از:

الف- فروکربن را می توان به عنوان یک اکسیژن زدای قوی هم به کوره و هم به پاتیل افزود تا فولادهایی همچون فولادهای کار شده (جهت تولید ورقها و صفحات با کمک روش کشش عمیق)، فولادهای با خواص بالا و فولادهای کشته و فولادهای نیمه کشته تولید شوند.

ب- خواص فیزیکی و شیمیایی مخصوص فروکربن (به عنوان یک اکسیژن زدای قوی) و جایگزینی آن به جای فروسیلیسیم و آلومینیم در فولاد سازی باعث می شود که:

- فولادهای تولید شده با آن دارای کیفیتی بهتر و ارزانتر باشند زیرا در اینصورت، لایه های سولفیدی تبدیل به ذرات سولفیدی می شوند، میزان ناخالصی ها کاهش یافته و توزیع این ذرات بهتر و یکنواخت تر خواهد شد و کیفیت سطح بسیار مطلوب می گردد.
- به خاطر گرمaza بودن واکنش حلالیت آن در فولاد، باعث صرفه جویی در انرژی می شود.
- نقطه تسليم شمش ها و تختال ها کاهش یافته و لذا انرژی مصرفی جهت نورد آنها نیز شدیداً کاهش می یابد.
- هزینه های تولید به علت افزایش بازیابی عناصر آلیاژی نیز کاهش می یابد.

#### ۱۴-۴- مواد سرباره زا

مواد اصلی سرباره زا برای کوره بازی، سنگ آهک و آهک پخته هستند که تقریباً هر دو کار واحدی را انجام می دهند. وقتی در کوره قوس الکتریکی، سنگ آهک اضافه می شود، این سنگ آهک خشک شده و به آهک پخته تبدیل می شود، ولی این عمل خشک شدن و تبدیل به آهک، مستلزم هزینه مصرف برق نیز خواهد بود. آهک پخته خیلی گرانتر از سنگ آهک است و به این لحاظ هزینه کلی ذوب را بالا می برد، بعلاوه انبار کردن سنگ آهک نیز آسان تر می باشد، در حالی که آهک پخته خیلی زود آب را به خود جذب می کند و اگر از این کار جلوگیری نشود، فولاد هیدروژن آب را جذب خواهد کرد. این مسئله تا حدی، با خریداری آهک پخته در کیسه های پلی اتیلن قابل حل است. مزیتی که برای سنگ آهک ذکر می شود این است که سنگ آهک، در جریان تکلیس (تبدیل شدن به آهک) نقش هم زدن را در کوره ایفاء می کند. مهمترین عاملی که در انتخاب سنگ آهک یا آهک باید مورد توجه قرار بگیرد، مقدار گوگرد موجود در آنهاست. اگر هدف، تشکیل سرباره احیاء کننده جهت تولید فولاد کم گوگرد باشد، در این صورت به طور متداول سنگ آهک بر آهک ترجیح داده می شود. گوگرد زیاد آهک پخته، بیشتر به این دلیل است که سنگ آهک در جریان تبدیل به آهک پخته، گوگرد موجود در کک (سوخت) را جذب می کند. از این رو، مشاهده می شود که انتخاب انواع آهک قبل از اینکه بستگی به عوامل فنی و اقتصادی داشته باشد، بیشتر به مورد خاص بستگی پیدا می کند.

## ۱۴-۱- روان سازها

از دیگر موادی که در ساختن سرباره به کار می رود، روانسازها هستند که این مواد سیالیت سرباره را افزایش می دهند. فلوراسپار (فلورورکلسیم) برای سرباره های بازی و آهک برای سرباره های اسیدی به کار می روند. بعضیها موادی نظیر بوکسیت را به عنوان جانشین معرفی می کنند که هیچکدام از اینها مورد استفاده وسیعی قرار نگرفته اند. البته شاید به مرور زمان اگر دسترسی بر فلوراسپار کمتر شود، این وضعیت تغییر یابد. معمولاً فلورورکلسیم با عناصر نامطلوب در فولاد سازی آلوده نبوده ولی ممکن است سرب همراه داشته باشد و در بعضی موارد، مواد همراه سنگ معدن در مقادیر زیادی ظاهر می شوند. انواع مختلف اکسیدهای آهن در مقادیر کم برای تسريع شرایط اکسیداسیون و نیز فروسیلیسم، آلومینیم و یا انواعی از کربن نیز در مقادیر کم برای تسريع شرایط احیاء به کار می روند. انتخاب مواد خاص با توجه به قیمت و قابل دسترس بودن آنها صورت می گیرد، اگر چه سلیقه شخصی اپراتور کوره نیز در این انتخاب سهم به سزایی دارد.

## ۱۵-۱- جداره کوره های قوس الکتریک

آستر نسوز کوره های قوسی از مواد مقاوم در مقابل حرارت و مناسب در مقابل واکنشهای شیمیایی انجام شده در کوره و در برابر اثرات تخریبی مختلف در نتیجه بارگیری ذوب، تصفیه و ریختن فولاد بوجود می آید، مقاوم باشند.

## ۱۵-۱-۱- کاربرد دیرگدازها در کوره های قوس الکتریک

قسمت های مختلف بدنی داخلی کوره قوس الکتریکی از انواع مختلف مواد دیرگداز تشکیل یافته که هر قسمت بستگی به انتظار طراح کوره و واکنش شیمیایی و اثرات فیزیکی انتخاب می شوند. هر چه در این انتخاب دقیق بیشتری شود عمر نسوز و دیر گداز بالاتر رفته و نیاز به تعمیر کردن مواد نسوز آن کم خواهد شد. در کوره های قدیمی قوس الکتریکی تمام قسمتهای داخلی کوره مثل کف و جداره و سقف از مواد دیرگداز تشکیل یافته بود. این مطلب باعث مصرف زیاد نسوز و دیر گداز می شود و در نهایت هزینه فولاد بدست آمده بالا می رفت. با بکار گیری پانل ها (جعبه) که توسط آب سرد می شوند (آب در داخل انها

گردش می کند) مصرف نسوز در کوره های قوس الکتریک به  $1/3$  کاهش یافته که باعث کاهش هزینه تولید فولاد می شود. جنس پانل از یک نوع فولاد تشکیل شده است که در سقف کوره و جداره کوره تعبیه می شود. در واقع هم اکنون کوره های قوس الکتریکی فقط در قسمت وان مذاب تا خط سرباره از مواد دیرگداز تشکیل یافته و بقیه قسمت ها از پانلها استفاده می شود.

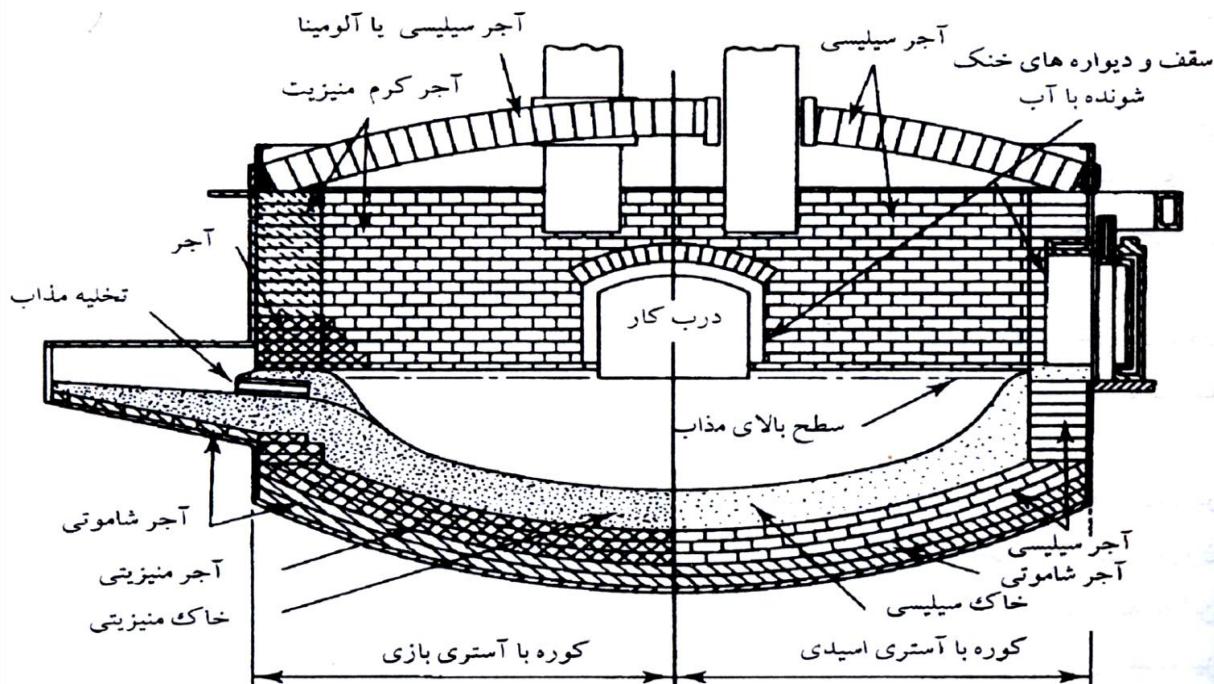
## ۱۵-۱-۲- مواد نسوز

آستری های کوره های قوسی از مواد مقاوم در برابر حرارت ساخته می شوند که به مواد نسوز معروفند. این مواد نسوز باید برای واکنشهای شیمیایی در روند فولادسازی مناسب بوده و بتوانند در برابر اثرات تخریبی مختلفی که در نتیجه بارگیری، ذوب، تصفیه و ریختن فولاد به وجود می آیند، مقاومت کنند.

بخش های آسترکشی شده کوره عبارتند از : کف یا بوته، دیواره جانبی، سوراخ خروج مذاب، سقف و ناودان تخلیه مذاب.

بوته آن قسمت از جداره آسترکشی شده است که بر روی محفظه یا بدنه قرار دارد و تا خط سرباره ادامه می یابد، بالای آن دیواره جانبی است که روبروی درب کوره قرار گرفته و سوراخ خروج مذاب نیز بر روی آن قرار دارد، معمولاً به عنوان دیواره پشتی معروف است.

برشی از کوره قوسی که نسوزهای مورد استفاده در بخش‌های مختلف برای کوره های بازی و اسیدی را مشخص کرده است. در شکل مشاهده می شود. تصویر شماتیک یک کوره قوسی که کاربرد نسوزهای نمونه را که معمولاً در روش های اسیدی و بازی مصرف می شوند، نشان می دهد.



شکل ۱-۸-۱ - نمای شماتیک نسوز بازی و اسیدی

### ۱-۱۵-۳- ساختمان بوته و دیواره ها

از آنجایی که کوره های قوسی موجود در بریتانیا اکثر آستر دولومیتی دارند، لذا نصب و ساختمان این آستر را با تفصیل بیشتری مورد بررسی قرار خواهیم داد. البته آسترها

سیلیسی و منیزیتی به شیوه ای مشابه، منتها با استفاده از نسوزهای مناسب، نصب می‌شوند.

آستر مطمئن از آجرنسوز، آجر عایق و یا ترکیبی از هر دوی اینها را ابتدا روی جداره فولادی نصب می‌کنند، بر روی آن شبه بوته ای از آجرهای منیزیتی، کرم منیزیتی یا دولومیتی ساخته می‌شود. بوته اصلی بر روی این شبه بوته با کوبیدن و فشردن دولومیت خشک یا آغشته به قیر ساخته می‌شود و نمای اصلی بوته شکل می‌گیرد. بدنبال ساختن بوته، دیواره جانبی ساخته می‌شود که از جنیس دولومیت آغشته به قیر یا فولاد روکش شده منیزیتی است. انواع متنوع از آجرهای نسوز موجود هستند و سالها باید بگذرد تا اپراتور هر کوره بتواند بهترین ترکیبی را که با طرز کار کوره بیشتر مناسب است، دریابد. در این مورد هیچ قانون کامل و جامعی را نمی‌توان ارائه داد.

پس از نصب آستر، آنرا خشک کرده و با حرارت می‌پزند. بوته قبل از بارگیری، توسط ورقه‌های فولادی حفاظت می‌شود، آنگاه به طریق معمول عمل ذوب انجام می‌گیرد. در حالی که سابقاً به نظر می‌رسید که انجام یک نوبت پخت جدأگانه ضروری باشد، در روش‌های جدید از این عمل صرف نظر شده و در اولین نوبت مذاب تهیه می‌شود. این عمل مزیتهای اقتصادی آشکاری در بردارد، اما ضروری است که ذوب موجود در حمام با کربن زیاد صورت گیرد تا در نتیجه، جوش خوب کربن مانع جذب هیدروژن موجود در رطوبت آستر توسط مذاب گردد.

در هنگامی که مواد نسوز اسیدی درون کوره پخته می‌شوند، باید بدقت میزان حرارت دادن کنترل شود، زیرا یکی از اجزاء عده متشکله آن، به نام کریستوبالیت، تغییر فازی می‌دهد که با انقباض حرارتی قابل برگشت همراه بوده می‌تواند به ترک خوردنی قطعی منجر شود.

مواد نسوز دولومیتی که در نتیجه جذب رطوبت، هیدراته و کشته می‌شوند، باید در محوطه کاملاً خشک انبار نگهداری شده و خود کوره نیز باید برای بازرسی، از نظر نفوذ آب به درون کوره خصوصاً در مواردی که در آخر هفته خاموش می‌شود مرتباً مورد بازدید قرار گیرد. که به این منظور منیزیت ترجیح داده می‌شود، البته آستر کردن با منیزیت فوق العاده مشکل است و اغلب نیز برای این کار از دولومیت استفاده می‌شود. از این رو، بتدریج بوته‌های منیزیتی

تبدیل به بوته های دولومیتی می شوند و مشکل جذب رطوبت بیشتر مطرح می شود.

### ۱-۱۵-۴- ساختمان سقف

برای اینکه شکل دلخواه گنبد سقف به دست آید، آنرا بر روی شابلون می سازند. به طور معمول برای ساختن سقف کوره های بازی و اسیدی از آجرهای سیلیسی استفاده می شود. اخیراً کاربرد محدودی از آجرهای با آلومینای زیاد نیز متداول شده است، هر چند که سقفهای آجر آلومینی گرانتر تمام می شود اما دوام بیشتر، وقهه کمتر برای ترمیم خرابیها و نیز هزینه پائین آجرچینی، از مزایای کاربرد آن به شمار می آید.

سقف کوره های کوچک را می توان کاملاً با عمل کوبیدن، ساخت گرچه روش معمول این است که محیط اطراف سقف را آجرچینی کرده و قسمت مرکزی آنرا که در مجاورت سوراخهای الکترود است، کوبیده و یا اینکه سرتا سرفراش را آجرچینی کنند. آجرهایی که در ساختن سقف به کار می روند، شکل استانداردی دارند و معمولاً بین آنها فاصله ای به عنوان فاصله مجاز انبساطی با جا دادن ورقه های آغشته به قیر مخصوص بین ردیفهای آجر تعبیه می کنند. در بعضی موارد بعد از آجرچینی، سطح بیرونی سقف را دوغاب می مالند که هر نوع منفذ و درز احتمالی را مسدود کرده و به این ترتیب سقف را در مقابل گاز نیز نفوذ ناپذیر می کنند. تغییرات حجمی زیاد بخاطر سیلیس، می تواند منجر به پولک زدن سقف بشود، از این رو، بمنظور کاهش ایجاد ترک لازم است سرعت گرم کردن سقف نو بدقت کنترل شود. روش معمول (کنترل حرارت) به عنوان پایدار کننده نامیده می شود که درجه حرارتی بین ۳۰۰ تا ۶۰۰ درجه سانتیگراد انجام می گیرد.

### ۱-۱۵-۵- تعمیر مواد نسوز

به طور کلی سقف کوره، قاعدهاً بدون احتیاج به تعمیر، باید تا سرآمدن عمر مفیدش، دوام بیاورد. سطح دیواره های جانبی که در تماس مستقیم با سرباره است، و چهارچوب درب کار، گوشه های بالایی دیواره و مناطق گرمی که با الکترودها در ارتباط هستند، بدون استثناء نیاز به تعمیر و وصله کاری

دارند. این وصله کاری به دو طریق انجام می‌پذیرد: نخست کوره را خاموش می‌کنند و بعد از سرد شدن، محوطه ای را که آجرهای آن آسیب دیده بر می‌دارند و بجایش آجرهای سالم نصب می‌کنند. اندازه آجرهای جانشینی کوچکتر خواهد بود و به خاطر اینکه، کوره به ضخامت یکنواخت قبلی بررسد تا بتوان دوباره از کل سیستم بهره گیری کامل را به عمل آورد. تعمیرکاریهای جزیی را می‌توان در کوره گرم با استفاده از وسیله پرتاپ کننده ای انجام داد، به این ترتیب که مواد خمیری کوبیده شده را به جاهای آسیب دیده پرتاپ می‌کنند. چسباندن این مواد با بیلچه‌های مخصوص هم امکان پذیر است. چسباندن مواد از طریق پرتاپ کردن مواد خمیری در کارگاههای ریخته گری بریتانیا معمول نیست، اما در امریکا این روش به طور وسیع مورد استفاده قرار می‌گیرد. می‌توان وصله کاری را تا حد زیادی ادامه داد، اما هدف این نیست که از آستر به طور نامحدود کار کشید، بلکه منظور این است که هزینه‌های مربوط به مواد نسوز را به ازاء تولید هر تن فولاد پائین آورد. بدیهی است که در ادامه تعمیر آسترها آسیب دیده به نقطه ای می‌رسیم که در اقتصاد به آن، نقطه سر به سر، یا نقطه هزینه دخل و خرج گفته می‌شود که فراتر از این نقطه، دیگر نگه داشتن آتسر و کار کشیدن از آن به کمک تعمیر و وصله کاری، هزینه اش به مراتب بیشتر از به کار گرفتن آستر تازه خواهد بود. این نیز موردی است که هزینه‌های مواد مصرف شده، برای حفظ سود و عملکرد اقتصادی کوره، باید به دقت ثبت شود به ویژه در مواقعي که از روش پرتاپ مواد نسوز برای تعمیر استفاده می‌شود.

عمل تعمیر بوته در فاصله هر ذوب انجام شده را آستر کردن می‌نامند. برای آسترها بازی از دولومیت پخته شده و برای آسترها اسیدی از ماسه سیلیسی استفاده می‌شود، این مواد را به جایی که بدنه تماس مستقیم با سرباره دارند، می‌چسبانند تا جایی که زاویه انحنای بوته به حالت و شکل اولیه بررسد. اگر حفره‌های عمیق تری در آستر بوته مشاهده شود، می‌باید قبل از پر کردن و چسباندن دولومیت، مواد فلزی داخل سوراخ بیرون کشیده شود.

## ۱-۱۵-۶- مزایای جداره اسیدی (سیلیسی)

- ۱- ساده ترین و راحت ترین وسیله ذوب فولاد است و اکسایش فولاد بهتر انجام می‌گیرد.
- ۲- در درجه حرارت یکسان فولاد اسیدی سیالیتش بیشتر از فولاد بازی است.
- ۳- مدت زمان ذوب کاوش می‌یابد و سرعت تولید برای ذوب‌های کم ( $1\text{a} - 10\text{ تن}$ ) است.
- ۴- عمر جداره دیر گذاز بالا و هزینه مواد نسوز پایین است.
- ۵- مصرف انرژی الکتریکی کمتر است.
- ۶- محدودیت کوره‌های با جداره اسیدی این است که امکان گوگرد و فسفرگیری نیست.

### ۱۵-۷- مزایای جداره بازی

- ۱- امکان گوگرد و فسفرگیری تا میزان بسیار پایین امکان پذیر است. از این رو در این کوره‌ها تبدیل نامرغوب ترین قراضه به فولاد مرغوب، امکان پذیر است.
- ۲- برای تولید فولادهایی با استحکام بالا یا فولادهای مقاوم به حرارت با استحکام بالا بسیار مناسب است.

### ۱۶-۱- الکترودها

کار الکترودها انتقال جریان از بازوهای الکترود به بار کوره از طریق ایجاد قوس الکتریکی است. امروزه الکترودها از گرافیت ساخته می‌شوند، اگرچه در ابتداء کربن به شکل در ساخت آن به کار می‌رفت، ظرفیت انتقال جریان الکتریکی الکترودهای گرافیتی که در کوره‌های الکتریکی مصرف می‌شوند بیشتر است.

در حین عمل کوره، الکترودها در نتیجه اکسیداسیون، تصعید و شکستگی از بین می‌روند، در نتیجه تعویض مرتب آنها ضروری است. بخش انتهایی هر یک از الکترودها دارای یک سرپیچ گرد مخروطی شکل است که در داخل آن می‌توان یک مغزی پیچ داد.

برای تعویض یک الکترود، نخست سرپیچ را با استفاده از یک لوله دمنده هوا و یا در صورت لزوم به وسیله یک برس سیمی به دقت تمیز می‌کنند. سرپستانک یا مغزی را بعد از تمیز کردن سرپیچ، در داخل سرپیچ الکترود جدید پیچ می‌دهند، و سپس به میزان دور، پیچ آنرا شل می‌کنند که در حین کار

فشار متعادل برقرار باشد. آنگاه، یک سرپیچ فولادی که برای بالا بردن به کارمی رود به انتهای پیچ دار الکترود متصل می‌گردد و این مجموعه به وسیله جرثقیل بلند می‌شود، در حین جابجا کردن باید کمال دقت را به عمل آورد که مغزی و لبه خارجی الکترود کوچکترین آسیبی نبینند. الکترود جدید در بالای سرپیچ الکترود دیگر، به صورت معلق آویزان شده، و با استفاده از یک فاصله انداز و یک هادی برای جلوگیری از هر نوع آسیب، آنرا در محل خود پیچ داده و با استفاده از یک آچار گشت آور آنرا کاملاً محکم می‌کنند. نکته مهم این است که اتصال با "گشت آوری" محکم می‌گردد که به وسیله کارخانه سازنده توصیه می‌شود، زیرا در اتصال‌های سست، جریان بجای اینکه از تمام الکترود عبور کند، تنها از مغزی عبور می‌نماید، و به این ترتیب باعث افت زیاد انرژی الکتریکی می‌شود، در حالی که بیش از حد محکم کردن الکترود نیز منجر به شکاف برداشتن آن در ناحیه گردن می‌گردد.

اهمیت اتصال‌های محکم، در صرفه جویی مصرف انرژی است، در صورت سست بودن، مقاومت افزایش یافته که منجر به گرم شدن اتصال می‌شود و در نتیجه اکسیداسیون سطح الکترودها بیشتر شده که باعث کاهش سطح تماس و افزایش مقاومت می‌گردد. الکترودها به هنگام کارکوره همواره در معرض ضربه و لرزش قرار دارند و مخصوصاً در هنگام تخلیه مذاب و تخلیه سرباره که کوره خم و راست می‌شود، اتصال سست، رفته رفته سست تر خواهد شد و بتدریج سطح تماس کمتری برای محکم گرفتن اتصال باقی خواهد ماند. وقتی تمام یا بخش زیادی از جریان از مغزی عبور کند، مقاومت آن بیش از حد بالا رفته و شروع به داغ شدن و انبساط می‌کند و در نتیجه سرپیچ ترک خورده و منجر به از کار انداختن کامل اتصال می‌گردد. اگر مواد زائی در اتصال گیر کرده باشد، میزان مقاومت در آن نقطه بالا می‌رود و این نیز به نوبه خود منجر به بیش از حد گرم کردن همان محل شده که اشکالات بعدی را به همراه خواهد داشت. بهترین روش و طرز کار با الکترودها در توضیحات و شکلهای مربوطه خلاصه شده اند. گران بودن الکترودها اهمیت استفاده از روشهای پیشرفته تر را در کاربرد آنها ایجاب می‌کند.

اگر چه کاربرد و اتصال صحیح الکترودها، مصرف آنها را تا حدی کاهش می دهد، معهذا، سایش الکترودها به علت تبخیر در انتهای جایی که قوس الکتریکی برقرار می شود و نیز طرفین جانبی آن در نتیجه اکسیداسیون جو کوره و سرباره همچنان ادامه خواهد داشت. در نتیجه تبخیر، فرسایش قسمت انتهایی تقریباً به میزان ۶ درصد الى ۳۰ درصد خواهد بود در حالی که فرسایش بر اثر اکسیداسیون سطوح جانبی ۷۰ درصد کل فرسایش است. میزان این فرسایش به نسبت شدت جریان در واحد سطح خواهد بود. از این رو، اگر بتواام میزان اکسیداسیون سطوح جانبی را کاهش داد، فرسایش الکترود نیز به همین میزان کاهش خواهد یافت و می توان از توانهایی باشد جریان زیاد بهره گرفته بدون اینکه نیازی به افزایش قطر الکترودها باشد.

اخیراً الکترودهای پوشش داری به بازار عرضه گردیده است، یک پوشش مفید و موفق باید دارای شرایط زیر باشد:

الف- حائلی بین گرافیت و جو کوره به وجود آورده تا مانع اکسیداسیون شود.

ب- در برخورد با سرباره مقاوم باشد.

ج- در مقابل الکتریسیته مقاومت کمتری داشته باشد تا تماس بین گیره نکهدارنده الکترود و خود الکترود برقرار و حفظ گردد.

د- از نظر قیمت آنقدر گران نباشد که کاربرد آنرا که بمنظور کاهش هزینه تولید انجام می گیرد، منتفی سازد.

به طور عمده دو نوع پوشش، خصوصیات مذکور را دارد:

۱. سطح خارجی الکترود بطرق گوناگون روکش فلزی شده باشد، موفق ترین مواد برای این نوع پوشش، آلومینیم و یا مخلوطی از آلومینیم و کاربید سیلیسیم است.

۲. سطح خارجی الکترود با مواد شیمیایی از جمله، نمکهای باریم، اسید بوریک، بوراکس و یا ترکیبی از این مواد با مواد دیگر تلقیح شده باشد.

تصمیم به استفاده از الکترودهای روپوش دار، صرفاً از نقطه نظر اقتصادی مورد بررسی قرار گرفته، لذا قبل از دقیقاً هزینه های عمل با انجام آزمایش های لازم مورد ارزیابی قرار گیرد. مسئله ای که باید در نظر داشت مقایسه افزایش هزینه ناشی از خرید الکترودهای گرافیتی روپوش دار

با کا هش هزینه عملیات کوره است. مصرف الکترود عامل مهمی در تعیین اقتصادی بودن کار کوره است.

میزان مصرف الکترود از ۳ الی ۱۰ کیلوگرم برای هر تن متغیر است و مقدار آن عمدتاً بستگی به نوع فولاد تولیدی و طرز کار کوره دارد. مثلاً در کوره های ۳ تنی که مستقیماً دوده از آنها استخراج می شود، برای تولید فولادهای کربن دار و کم آلیاژ با روش دو سرباره گیری، رقم مصرف الکترود ۵/۷ کیلوگرم برای هر تن فولاد می باشد. وقتی دود زدایی به روش غیرمستقیم صورت گیرد رقم مصرف الکترود ۳/۵ کیلوگرم برای هر تن فولاد خواهد بود.

#### جدول ۱-۴-۱ ارقام

#### مربوط به کار کوره های قوس الکتریکی

کوره ۲۵ تنی	کوره ۳ تنی	عمق مفید حمام مذاب
۸۳۸ میلیمتر	۵۰۸ میلیمتر	قطر اجاق در ناحیه دهانه
۳۳۵۳ میلیمتر	۱۵۴۹ میلیمتر	ارتفاع از حمام تا سقف
۲۲۸۶ میلیمتر	۸۷۰ میلیمتر	عمق اجاق
۶۱۰ میلیمتر	۳۵۶ میلیمتر	قطر نکهدارند، الکترود
۴۰۶ میلیمتر	۲۲۹ میلیمتر	قیمت یک سقف
۱۲۰۰ لیره انگلیسی	۷۲۲/۲۸ لیره انگلیسی	دستمزد
۷۴/۹۱ لیره انگلیسی	۱۲/۵۰ لیره انگلیسی	قیمت آسترنسوز
۷۴/۹۱ لیره انگلیسی	۱۹۵/۲۵ لیره انگلیسی	دستمزد
۱۴۴/۶۱ لیره انگلیسی	۳۷/۶۲ لیره انگلیسی	تن مذاب بازاء هر سقف
۷۴۰۶ تن	۳۳۷ تن	تعداد دفعات گرم کردن بازاء هر سقف
۲۷۰ دفعه	۹۵ دفعه	مذاب برای هر تن آسترنسوز
۲۵۲۳	۲۰۶	دفعات گرم کردن برای هر بار
۹۲	۵۸	آسترکشی
۷/۵	۱/۸	ظرفیت ترانسفوماتور KVA
۶	۱۰	دفعات تنظیم ولتاژ
۱۳۹-۳۰۰	۸۵-۲۱۵	محدوده ولتاژ
۳۰۰-۲۵۴-۲۲۰-۱۷۳	۲۱۵-۱۹۵-۱۱۵-۸۵	تعريف ولتاژهایی که معمولاً
۶۳۰۰	۱۴۲۵	انجام می گیرد
۳۵۶ میلیمتر	۲۰۳ میلیمتر	انرژی مصرفی در حین ذوب، KW
۶/۴ کیلو وات ساعت	۵/۷ کیلوگرم	قطر الکترود
۶۶۰ کیلو وات ساعت	۶۶۶ کیلو وات ساعت	مصرف الکترود برای هر تن مذاب
ساعت در هر تن		متوسط مصرف برق، کیلو وات ساعت در هر تن
مواد مصرفی در کوره		مواد مصرفی در کوره
آجر سیلیسی با %۲۴		سقف
$Al_2O_3$ که پشت آن قوسی %۵۴	$Al_2O_3$	شکل است

آجر منیزیت	آجر دلومیت قیر مخصوص منیزیت با پوشش فولادی RW100	پائین سطح مذاب
دار		بالای سطح مذاب
۷۶ میلیمتر کرم منیزیت آجر منیزیت		آستر
دلومیت قیر مخصوص دار	دلومیت قیر مخصوص دار	اجاق کوره
فشرده (کوبیده شده)	فشرده (کوبیده شده)	مواد مصرفی
		طرز قرار گرفتن

همانند همه محصولات صنعتی که به روش منقطع تولید می شوند، الکترودها می توانند خصوصیات مختلفی به خود بگیرند. فقط آزمایشهای مقاومت کششی، مقاومت الکتریکی و اشعه ایکس معیارهایی هستند که معمولاً برای تأیید کاربرد الکترودهای استفاده می شوند. از آنجا که مقاومت الکتریکی، ساده ترین آزمایش غیرمخرب بوده و بمنظور کنترل کیفیت، مورد استفاده قرار می گیرد، آزمایش نمونه سالم، مقاومت الکتریکی ۱۵ میکرو اهم سانتیمتر را در جهت طول، ارائه می دهد ولی اصولاً حد تغییرات قابل قبول برای الکترودهای سالم حداقل ۱۲ و حد اکثر ۲۲ میکرو اهم سانتیمتر است. الکترودهایی که مقدار مقاومت آنها خارج از محدوده این دو رقم باشد، احتمالاً در حین کار با سرعت زیادی سائیده می شوند. به دلیل وجود شکاف هوا در اتصالات، مقاومت در این نقاط بیشتر از مقاومت مناطق سالم الکترود است.

### ۱-۱۶-۱- الکترود در کوره قوسی

پیشرفتهای قوسی از روزهای نخستین تابه امروز، طراحی های مدرن کوره قوسی با افزایش ظرفیت و بیشترین تناز، تنها به وسیله پیشرفتهای همزمان در تولید الکترود گرافیتی امکان پذیر می باشد.

با توجه به خصوصیات ویژه الکترودها رشد سریع برای بهبود بخشیدن به خصوصیات الکتریکی و مکانیکی نیاز می باشد. علاقه زیاد سراسر جهان به تولید فولاد به طریق الکتریکی، که بخصوص در دهه گذشته ثابت شده است، توجه و تحقق زیاد در پروسه های عمومی ذوب را بالا برده و باعث ساخت و کاربرد کوره های قوس الکتریکی با بیشترین ظرفیت حجمی شده است و درنتیجه باعث تولید بالا و اقتصادی شده است.

با توجه به تکامل کیفی در الکترودهای گرافیتی که مناسب چنین شرایطی می باشد به هر حال باید به یاد داشت هر

تغییری در شرایط عملی، متالوژی، الکتریکی و مکانیکی به طور قطع بر رفتار الکترود تاثیر خواهد داشت.

تکنیک های جدید ذوب در حجم های زیاد امروزی منجر به انتقال سریع حرارت از الکترودها در کوره های باتوان بالا نسبت به کوره های کوچکتر شده است ولازم است قطعاً مقاومت الکترودها را در برابر شوکهای حرارتی و مکانیکی بهبود داد.

احتیاج به دقت بیشتر نسبت به خواص الکترود، نیازمند کوشش علمی زیاد همراه با شناخت و کاربرد موادخام با کیفیت بالا و تکنولوژی ساخت جدید می باشد.

در این پژوهه درباره الکترود گرافیتی که در یکی از شرکت های آلمانی تولید می شود توضیح داده می شود و با شرایط عملی کوره های قوسی مدرن امروزی با استحکام مکانیکی بالا، هدایت حرارتی عالی، مقاومت الکتریکی پایین که اینها فاکتورهایی هستند که به طور قطع برای بدست آمدن مقدار مصرف اقتصادی اهمیت دارند سازگارند.

الکترود در حین کارکوره سائیده می شود، در هنگام برقراری قوس الکتریکی نوک الکترود اکسیده شده و تبخیر می شود و همچنین تمام بدنه الکترود واقع در کوره نیز در اثر اکسید اسیون سائیده می شود.

الکترودها معمولاً با ابعاد ۱/۵ تا ۲/۵ متر طول در قطرهای مختلف ساخته می شوند. دو انتهای الکترودها قلاویز شده و توسط مغزی هایی می توان دو الکترود را به یکدیگر متصل نمود تا بطول دلخواه برسند.

معمولاً هرستون الکترود کوره قوسی از دویا سه تکه الکترود به هم متصل شده تشکیل می شوند. معمولاً در هر ذوب ۴۵۰-۳۰۰ میلیمتر از نوک الکترود مصرف می شوند و بنا بر این پس از هر ذوب با استنطاف طول قسمتی از الکترود را که وارد کوره می شود تنظیم نمود.

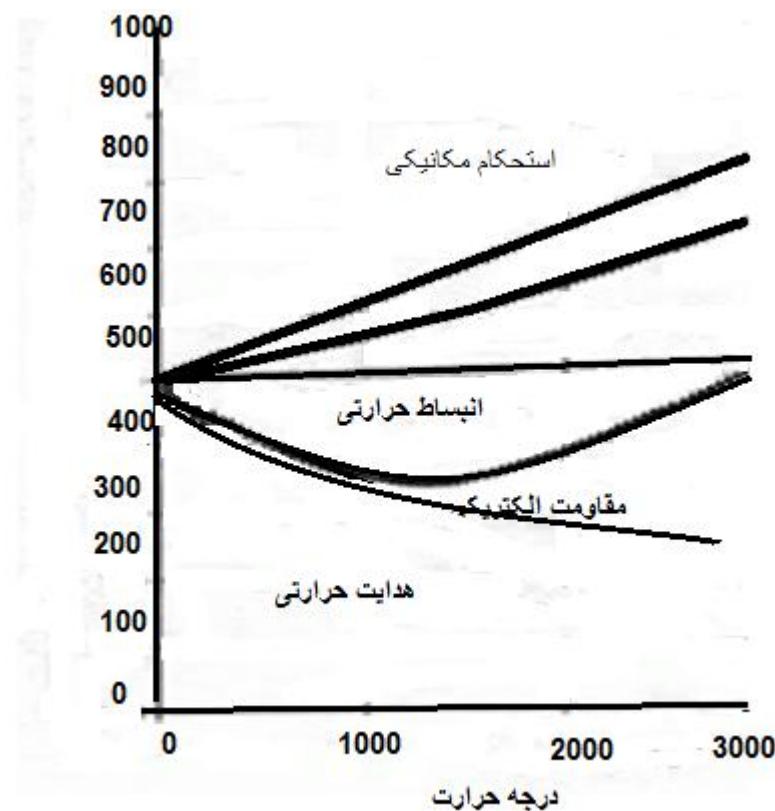
پس از آنکه الکترود به اندازه ای مصرف شد که دیگر توسط گیره های الکترود قابل گرفتن نباشد تکه دیگری الکترود به انتهای ستون الکترودها اضافه می شود.

معمولًا الکترودهای نازک را از کربن با دانه بندی ریز می سازند که مقاومت بیشتری دارد و بالعکس الکترودهای ضخیم را از کربن با دانه بندی درشت تر می سازند.

الکترودهای قطور بادانه بندی درشت عموماً برای پایداری در مقابل تغییرات شدید درجه حرارت ضروری می باشد، زیرا الکترودها یی با قطر ۴۰۰-۶۰۰ میلیمتر در معرض تغییرات شدید درجه حرارت می باشند که این تغییرات تنفس را، الکترود ها با دانه بندی درشت بهترمی توانند تحمل کنند ولی در عوض مقاومت مکانیکی این قبیل الکترودها (در مقایسه با الکترود ریز دانه) کاهش خواهد یافت.

## ۲-۱۶-۱ مشخصات فیزیکی، الکتریکی و شیمیایی الکترودهای گرافیکی

به علت پروسه های مختلف ساخت سرامیک خواص فیزیکی و شیمیایی تابع صعود و نزول تولیدات عمومی سرامیک ها هستند. مقادیر متوسط بر اساس قطر الکترود تغییر می کنند.



شکل ۹-۱- تغییرات خصوصیات فیزیکی الکترود های گرافیکی با درجه حرارت

## ۱-۲-۱-۶-۱ مشخصات الکتریکی

مقاومت الکتریکی الکترود گرافیکی بین ۶۰۰ تا ۱۲۰۰ میکرو اهم در سانتیمتر طول می باشد (بستگی به قطر الکترود دارد) امروزه ساخت الکترود گرافیتی به ضخامت ۶۰۰ میلیمتر و با مقاومت الکتریکی ۷۵۰ تا ۱۰۰۰ میکرو اهم در سانتی متر معمول می باشد.

به علت آنکه الکترودهای گرافیتی دارای قابلیت هدایت خوبی می باشد، بنابراین قادرند شدت جریانهای نسبتاً بالایی را تحمل کنند. اگرچه مقدار دانسته شدت جریان برای الکترود ۲۲۵ میلیمتری ۲۲ آمپر برسانیمتر مربع و برای الکترود ۶۰۰۰ میلیمتری ۱۴ آمپر برسانیمتر مربع می باشد.

امروزه دونوع الکترود در بازار موجود می باشد که یکی تحت عنوان درجه معمولی که با علامت .....مشخص می شود و دیگری بنام درجه ممتاز که با علامت .....مشخص می شود. الکترود نوع .....الکترودی است که مقاومت کششی و هدایت الکتریکی آن بالا بوده واز بهترین مواد اولیه ساخته شده اند. مصرف این نوع الکترود در کوره هائی که شدت جریان بالا می باشد مقرن به صرفه است.

## ۱۶-۲-۲- استحکام مکانیکی

در حین عملیات ذوب کوره، الکترود ها در معرض تنش های مکانیکی بالایی بویژه موارد زیر قرار می گیرند:

الف) خم شدن کوره.

ب) ارتعاش بخاطر حرکت زیاد نکهدارنده های الکترود ها.

ج) ریزش غیر قابل کنترل قراضه ها در اثر پائین آمدن سطح مذاب.

د) وجود مواد عایق در قراضه.

ه) تنظیم نبودن فاصله الکترود.

به جز حالات فوق الکترودهای گرافیکی توانایی مقاومت کردن در برابر چنین تنش هایی را دارند.

به این ترتیب مزیتی که وجود دارد این است که استحکام مکانیکی الکترودهای گرافیتی با افزایش درجه حرارت افزایش می یابد. بنابراین در بالاترین درجه حرارت، بیشترین تنش های مکانیکی در الکترود به وجود می آید.

استحکام مکانیکی نیز همچنین در ارتباط با کاهش سطح مقطع عرضی نوک الکترود ها که موجب اکسیداسیون بدنه الکترود می شود اهمیت ویژه ای دارد.

### **۱۶-۱-۳-۲- مقاومت به شوک حرارتی**

علاوه بر تنش مکانیکی، الکترودهای گرافیتی شوک حرارتی زیادی را نیز تحمل می کنند. این بیشتر در مراحل ابتدایی ذوب به خاطر درجه حرارت خیلی زیاد نوک الکترودها اتفاق می افتد. در ادامه مرحله ذوب شب درجه حرارت مابین سطح و مغز الکترود گسترش پیدا می کند. در انتهای مرحله ذوب اختلاف این درجه حرارت می تواند به مقادیر بین ۳۰۰ تا ۸۰۰ درجه سانتیگراد برسد که بستگی به شدت بار الکتریکی و حرارتی دارد.

دقت در انتخاب مواد خام ، مخلوط کردن و عمل آوردن آنها اساساً باعث افزایش مقاومت شوک حرارتی می شود ،. بنابراین استحکام الکترود ها به مقدار خیلی زیادی بهتر می شود و از تمايل زیاد به ترک الکترودهاتحت با ربالا درنتیجه موازنی کم درجه حرارت در شرایط عملیاتی گوناگون کاسته می شود .

مقاومت به شوک مطلوب، قطعاً توسط موازنی خصوصیات ذاتی موادمانند انبساط حرارتی، هدایت حرارتی و خاصیت ارجاعی حاصل می شود .

### **۱۶-۱-۴-۲- هدایت الکتریکی**

مهمترین ویژگیهای الکترود گرافیتی مقاومت الکتریکی پائین و هدایت حرارتی بالا می باشد. این دو ویژگی مخصوصاً برای الکترود ها و مغزی های با شدت جریان بالا در کوره های قوسی امروزی ضروری هستند.

### **۱۶-۱-۵-۲- درجه خلوص بالا**

الکترود های گرافیتی حدود درجه حرارت ۲۸۰۰ درجه سانتی گراد گرافیت زدایی می شود، در نتیجه به علت خلوص بالای الکترودهای گرافیتی این الکترودها برای ساخت فولادهای ویژه بابیشترین دقت مناسب هستند. همچنین برای ذوب مس، تصفیه آلومینیوم و فرآیندهای مشابه با تعداد ناخالصی بسیار کم، مناسب هستند.

### **۱۶-۱-۶-۲- ظرفیت عبور جریان الکترود**

نمودار های زیر پیشنهاد شده جریان الکتریسته و دانسیته جریان قطرها و کلاسهای مختلف الکترودهای گرافیتی را نشان می دهد. در شرایط عملیاتی بستگی به ویژگی خاص هر کوره اگر مقادیر سفارش شده از حدودش تجاوز پیدا کند باعث افزایش مصرف الکترود می شود.

صرف نظر از شکستن جزئی که بخاطر ماشینکاری پیش می آید، مقدار مصرف الکترود بستگی به شدت الکتریسته اولیه و شدت حرارت که از پارامترهای مهم هستند، دارد.

صرف نوک الکترود بخاطر عبور بار الکتریکی درنتیجه ایجاد قوس می باشد، درحالی که مصرف بدنه الکترود (اکسید شدن) درنتیجه شدت حرارت ایجاد شده می باشد.

صرف‌نظر از تاثیرات ناشی از طراحی کوره افزایش درجه حرارت الکترود می تواند بخاطر دلایل مختلفی باشد، برای مثال :

ندرتاً باگذشت زیاد زمان، کافی نبودن سیستم سرد کننده رینگها یا گیره های الکترود، غلظت اکسیژن درکوره . معمولاً افزایش درجه حرارت مابین پوشش الکترود و گیره های الکترود موجب مصرف بیشتر بدنه الکترود (اکسیدن شدن) می شود، و درنتیجه موجب کاهش سطح مقطع عرضی الکترود می شود، که این با نشان دادن یک ناحیه تابشی مشخص روی الکترود مشخص می شود.

عملأاگر درجه حرارت خیلی بالا باشد باند مرکزی (شکل ۳-الف) را برای شدت جریان الکتریسته الکترودها پیشنهاد می کنیم.

### ۱۶-۱-۳- انواع الکترود

وظیفه الکترودها در کوره قوسی انتقال جریان برق به داخل کوره و تبدیل این انرژی الکتریکی به حرارات می باشد. بطور کلی دو نوع الکترود وجود دارد: ۱- الکترود کربنی ۲- الکترود گرافیتی.

که از مهمترین مواد مصرفی در کوره های قوس محسوب می شوند و تاثیر زیادی بر کیفیت مذاب و تولید محصول داشته و از نظر اقتصادی نیز سهم قابل توجهی از هزینه ها را به خود اختصاص داده، لذا یک الکترود خوب باید خواصی بشرح ذیل داشته باشد:

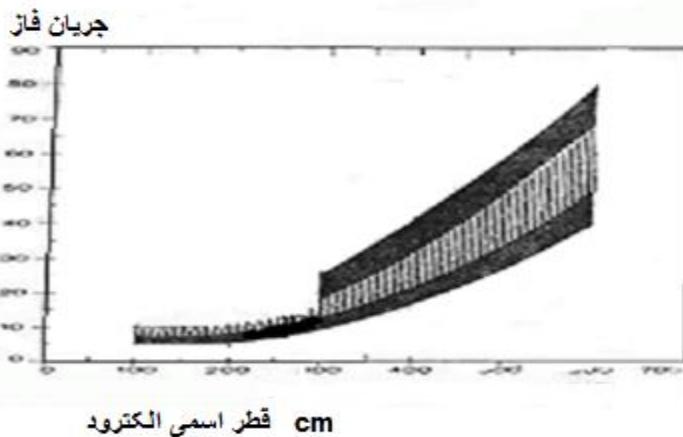
۱- مقاومت الکتریکی خوب.

- ۷- مقاومت مکانیکی بالا.
- ۸- مقاومت در مقابل اکسایش به ویژه در درجه حرارت ذوب.
- ۹- حاوی حداقل عناصر مضر مانند گوگرد و فسفر باشد.
- ۱۰- تهیه ارزان قیمت آنها.
- الکترودهای دیگری که در صنعت استفاده می شوند عبارتند از :
- ۱- الکترودهای زینتر شده.
  - ۲- الکترود آندی.
  - ۳- بلوکهای کاتد و آند.

### **۱۶-۱-۳-۱- الکترود گرافیتی**

هدف از تهیه ذوب در کوره های قوس الکتریکی تولید فولاد و فولادهای آلیاژی با خلوص بالا ، تصفیه آلومینیوم و تهیه ذوب های دیگر با خواص بهتر می باشد.

گرد که خالص با مقداری ماسه مخلوط شده و در داخل قالب مخصوص الکترودها ریخته می شوند و سپس الکترودهای ساخته شده را در کوره مخصوص تا ۱۶۰۰ درجه حرارت می دهند تا کربن متبلور شده و به گرافیت تبدیل شود. و در حین کار کوره این الکترودها در نتیجه اکسیداسیون، تصعید و واکنش با سرباره و مذاب خوردگی پیدا می کنند و باید تعویض شوند. الکترود گرافیتی از طریق قراردادن کربن آمورفی در درجه حرارت بالاتر از ۲۰۰۰ درجه سانتیگراد در کوره مخصوص تهیه می شود.



شکل ۱۰-۱- محدوده جریان پیشنهاد شده برای الکترود گرافیکی

امروزه در اکثر کوره های قوسی مدرن از الکترود گرافیتی استفاده می شود که در حقیقت برای الکترود گرافیتی این ضریب، چهار برابر الکترود کربنی می باشد. استفاده از الکترودهای کربنی در کوره های قوسی با ظرفیت بالا امکان پذیر نمی باشد.

### ۲-۳-۱۶-۱- الکترود کربنی

این الکترود در صنعت با سطح مقطع های دایره، مربع وجود دارد و برای محصولات سیلیکان، آلیاژهای آهنی، کاربید کلسیم، فسفر و کربوراندوم استفاده می شود. الکترود کربنی عمدتاً از کربن با خلوص خیلی بالا مثل آنتراسیت کلسینه شده یا کک نفتی تشکیل شده است.

این مواد پس از آسیاب درجه بندی شده با چسبی از جنس قیر مخلوط شده و به شکل خمیر کربن در می آیند، سپس این مخلوط خمیری توسط پرس اکستروژن فرم داده شده و آنگاه در کوره های پخت که درجه حرارت آن حدود ۱۲۰۰ درجه سانتیگراد می باشد در محیطی که اکسید اسیون انجام نگیرد پخته می شود.

### ۳-۳-۱۶-۱- الکترود زینتر شده

کاربرد این نوع الکترودها (الکترودهای زینتر شده) که معمولاً در محل ساخته می شوند در ارتباط با تولید انبوه

فولاد یا آلیاژها می باشند. مشخصات سه الکترود ذکر شده در بالا در جدول ۶ مشاهده می گردد.

**جدول ۵-۱- مقایسه خواص فیزیکی سه نوع الکترود**

مشخصات	گرافیتی	کربنی	زینتر شده
مقاومت ویژه الکتریکی $\Omega/\text{mm}^2$	۸-۱۴	۴۰-۶۰	۵۰-۷۰
وزن مخصوص $\text{gr/cm}^3$	۱/۵۵-۱/۶	۱/۵-۱/۶	۱/۵
شدت جریان قابل عبور مجاز $\text{A/cm}^2$	۱۳-۲۸	۴-۱۱	۷-۱۰
درجه حرارت اکسید شدن در هوا	۶۵۰	۴۵۰	-
درصد خاکستر	< ۱/۵	۵-۶	-
استحکام فشاری $\text{mg/cm}^2$	>۱۶۰	>۲۰۰	۱۵۰

#### **۴-۳-۱۶-۱ - الکترود آندی**

برای الکترولیز آبی، سود سوز آور، کلرات ها و پر کلرات ها و بعلاوه برای الکترولیز کردن مذاب نمک، محصولات فلزات قلیایی و قلیایی خاکی، عناصر کمیاب وغیره استفاده می شود.

#### **۴-۳-۱۶-۱ - بلوک های کاتد و آند**

برای الکترولیز محصولات آلومینیومی استفاده می شود.

#### **۴-۳-۱۶-۱ - الکترودهای انتقالی**

اگر به دلیل عملیاتی، الکترودها و مغزی ها از نوع رزوه ای که مورد نیاز می باشند، منحرف شوند. الکترودهای انتقالی آماده شده با رزوه های مختلف سر پیچ ها در هر انتهای توانند مورد استفاده قرارگیرند.

یک الکترود انتقالی برای هر ستون الکترود لازم می باشد. الکترودهای انتقالی برای تشخیص دادن با علامتهای ویژه ای مشخص شده اند، و تنها می توان از طریق آزمونهای دامنه دار آزمایشگاهی، همراه با مشاهدات آماری رفتار الکترودها را در عمل به دست آورد.

#### **۴-۱۶-۱ - عوامل موثر بر مصرف الکترود**

مقدار مصرف الکترود بستگی به شش عامل مهم زیر دارد :

- ۱- اکسید اسیون که در آن الکترود از کناره مصرف شده ولاخر می شود.
- ۲- سوبلیمه شدن که در آن نوک الکترود مصرف می شود.
- ۳- ذوب شدن در فولاد مذاب که در آن نوک الکترود مصرف می شود.
- ۴- جدا شدن قسمتی از نوک الکترود.
- ۵- شکسته شدن الکترود.
- ۶- سایش الکترود.

### ۱-۴-۱۶-۱- اکسید اسیون

گرافیت در درجه حرارت بالا به آسانی با اکسیژن ترکیب شده و تولید  $700^{\circ}\text{C}$  می نماید، لذا برای کاهش میزان اکسید اسیون باید آن را از اکسید شدن محافظت نمود.

#### حفظ الکترود در مقابل اکسید اسیون

درجه حرارت کوره در حین کار معمولاً بین  $1400$  تا  $1700$  درجه سانتیگراد می باشد. در این شرایط در مجاورت هوا الکترودها اکسید می شوند.

معمولًا  $40$  تا  $60$  درصد سایش الکترود در اثر اکسیده شدن بدنه الکترود مصرف می شود. به ازای هر تن فولاد مذاب که از کوره تولید می شود  $4$  تا  $9$  کیلو گرم الکترود مصرف می شود، اگر با انجام اقداماتی بتوان میزان اکسید اسیون الکترود را کاهش داد صرفه جویی زیادی صورت خواهد گرفت. اقدامات زیر می تواند در کاهش اکسید اسیون الکترودها موثر باشد :

- ۱- پوشش دادن سطح الکترود با موادی که درجه ذوب آنها بالا می باشد، (مثل دیر گدازها) و به سادگی توسط کربن در درجه حرارت بالا احیاء نشوند.
- ۲- با نفوذ دادن مواد نسوز به داخل خلل موجود در سطح الکترود گاهی باعث می شوند هوا و گازهای اکسید کننده نتوانند به داخل سوراخ های سطحی الکترود وارد شوند.
- ۳- مکش های جمع آوری دود زیاد قوی نباشد.
- ۴- هنگام تزریق اکسیژن، نوک لوله تزریق رو به الکترود نباشد.

- ۵- کلیه دریچه های کوره محکم بسته شوند تا اکسیژن به همراه هوا وارد کوره نشوند.
- ۶- در صورت امکان الکترود را با آب خنک نکه داشت.
- ۷- زمان ذوب تا ذوب را تاحد امکان کاهش داد.
- ۸- زمان شارژ کردن کوره را کاهش داد.
- ۹- با اضافه کردن مواد مناسبی در خمیر الکترود در هنگام ساخت الکترود.

از نه روش فوق بیشترین کوشش در جهت تهیه پوشش الکترود با مواد دیر گداز مناسب صورت گرفته است. پوشش دیر گداز الکترود باید دارای خواص زیر باشد :

- الف) مواد دیر گداز باید در جه حرارت ذوب بالائی داشته باشد و در درجه حرارت کوره احیاء نشوند.
- ب) باید از نظر شیمیایی پایدار بوده و اکسید آهن و سر باره بر روی آن تاثیر نکند.
- ج) باید ضریب انبساط آن در حدود گرافیت باشد تا در درون کوره شکسته و خرد نشوند.
- ح) بایستی به سادگی قابل اعمال بر روی الکترود بوده و در صورتی که این مواد از نظر الکتریکی عایق باشند باید بتوان در حین کار کوره توسط اسپری آنرا به سطح الکترود اعمال کرد.

موادی که خواص الف و ب را دارا می باشند عبارتند از : سیلیکا ، آلومینا ، مگنزیا و اکسید تیتانیوم . ولی به علت آنکه درجه حرارت ذوب این مواد خیلی بالا می باشد، بایستی با وسائل مخصوص (مثلًاً با دستگاه پرتاب اکسی - اسیتلن ) به سطح الکترود اعمال شوند.

اگر چه اعمال این مواد بر روی سطح الکترود با موفقیت انجام می گیرد . ولی این اکسید ها دارای ضریب انبساط حرارتی نسبتاً بالائی می باشند که در عمل باعث خرد شدن وجود آشده آنها از سطح الکترود می گردد . و این عمل معمولاً قبل از آن که حفاظت کافی برای الکترود در حین کار ایجاد کنند صورت می گیرد .

پوشش های فلزی نظیر آهن، نیکل و فولاد ضد زنگ به علت های بودن بر مشکل هدایت جریان برق به داخل الکترود غلبه کرده ولی به علت دارا بودن ضریب انبساط حرارتی بالا خیلی بیش از پوشش های اکسیدی در معرض خرد شدن قراردارند.

کاربیدها و نیترات‌های نسوز از نظر پوشش خیلی موثر می‌باشند ولی مشکل، اعمال این مواد خیلی دیر گداز بر روی الکترود می‌باشد.

کاربید‌های سیلیسی که توسط روش القائی بطور موفقیت آمیزی بر روی الکترود اعمال می‌شوند در مقابل اکسیده شدن الکترود، حافظ بسیار خوبی می‌باشند ولی هزینه اعمال آنها آنقدر زیاد می‌باشد که تقریباً استفاده از آن را منتفی کرده است.

الکترودهای گرافیتی بین ۲۰ تا ۳۰ درصد تخلل دارند که خیلی از این سوراخها در سطح الکترود به یکدیگر متصل شده و سوراخ‌هایی با ابعاد بین ۵/۰ تا ۱۰۰ میکرون را تشکیل می‌دهند. این سوراخها را بطور جزئی یا کامل می‌توان با مواد مناسب پر کرد.

روش کار بدین صورت می‌باشد که الکترود را در سیلندری قرار می‌دهند، سپس هوای داخل سیلندر را تخلیه می‌کنند (تا چند میلیمتر فشار جیوه) سپس محلول مناسب را از مجرایی وارد سیلندر کرده و فشار آنرا به ۱۰-۱۴ اتمسفر می‌رسانند، تا به این وسیله این محلول با فشار وارد حفره‌های الکترود شود.

نفوذ پذیری گرافیت را بانفوذ متواالی سیالاتی نظیر سیلیکات اتیل، محلول شکر والکل فور فوریل می‌توان کاهش داد. ولی این مواد تنها مانع اکسید شدن الکترودتا درجه حرارت حدود ۸۰۰ درجه سانتیگراد می‌شوند که در نتیجه کاربردی در کوره‌های قوسی نخواهد داشت.

اضافه کردن موادی به الکترود در حین ساخت که بتواند از اکسید اسیون الکترود جلوگیری بعمل آورد تقریباً امکان پذیر نمی‌باشد. زیرا تمام اکسیدهایی که برای این کار ممکن است مناسب باشند در درجه حرارت بالای کوره به فلز پایه خود بر می‌گردند (احیاء می‌شوند) و در اغلب اوقات زود تبخیر می‌شوند.

البته امکان دارد بعضی کاربید‌ها نظیر کاربید برن و تیتانیوم از اکسید آنها که در حین عمل گرافیت زدایی تشکیل می‌گردد، جهت حفاظت الکترود در مقابل اکسیده شدن استفاده می‌شود.

## ۱۶-۱-۴-۲ - سوبليمه شدن

گرافيت در درجه حرارت بالا بخار می شود و سوبليمه شدن الکترود حین عملیات در قسمت نوک آن به وقوع می پیوندد. میزان سوبليمه شدن با شدت جریان افزایش می یابد، لذا باید شدت جریان را تاحد امکان پایین نکه داشت.

## ۱۶-۱-۴-۳ - ذوب شدن در فولاد مذاب

گرافيت به آسانی در فولاد مذاب ذوب می شود. بنابراین مصرف الکترود بالا می رود برای جلوگیری از آن باید از فرو بردن الکترود در مذاب خودداری نمود، همچنین باید مواظبت نمود که قوس کوتاه برقرار نشود.

## ۱۶-۱-۴-۴ - جدا شدن قسمتی از نوک الکترود

جدا شدن قسمتی از نوک الکترود تحت اثر انبساط در نتیجه اختلاف درجه حرارت به وقوع می پیوندد که در آن بخشی از نوک الکترود نسبت به سایر قسمتها ای دیگر از درجه حرارت بیشتری برخوردار است و سبب جدا شدن بخشی از آن می شود. هرچه معادله  $aE/kst$  بیشتر باشد، امکان جدا شدن کمتر است، اما از طرف دیگر از دیدار شدت جریان و قوس کوتاه سبب افزایش میزان جدا شدن می شود.

مدول یانگ : E

ضریب انبساط حرارتی :  $\alpha$

استحکام : St

ضریب هدایت گرما : K

## ۱۶-۱-۵-۴ - شکستن الکترود

الکترودها طبیعتاً شکننده بوده و به سادگی صدمه می بینند. بیشتر صدمات الکترود به علت فرو ریختن قراشه در داخل کوره در حین عمل ذوب می باشد.

برای جلوگیری از فرو ریختن قراشه در داخل کوره همانطوری که قبل ذکر شد باید قطعات بزرگ قراشه را با برشکاری به تکه های کوچکتر تبدیل کرد و قطعاتی مانند تکه های ورق، ریل و دیگر قطعات ناجور را به دقت در کوره جای داد تا در

صورت فرو ریختن به الکترود ها برخورد نکند و منجر به شکستن الکترود نشوند.

همانطوری که قبلاً گفته شد مواد غیر هادی می توانند باعث صدماتی به الکترود شوند، به ویژه برگشتیهای کارگاه ریخته گری که به آنها ماسه و آجر های نسوز چسبیده باشد و همچنین قطعات بزرگ سنگ آهک و آنتراسیت اگر زیر الکترود ها قرار گیرند سبب می شوند (به علت عایق بودن این قطعات) قوس الکتریکی برقرار نشود و سیستم کنترل فاصله الکترود بطور اتوماتیک الکترود را به پائین خواهد آورد که در این صورت به علت برخورد الکترود با این قطعات شکستگی الکترود بوقوع می پیوندد.

عوامل دیگری که باعث شکستن الکترود می شود عبارتست از :

۱- الکترود از قسمت بست نکه دارنده و یا از مغزی اتصال بشکند که علل آن می تواند شارژ قراضه درشت، محکم نبودن اتصال مغزی، دقیق قرارندها در محل ورودی الکترود در سقف کوره، یا لرزش بازوی نکه دارنده الکترود باشد.

۲- جدا شدن الکترود در محل مغزی اتصال که علت آن می تواند عدم استحکام مغزی باشد.

۳- ترک خوردن که علت آن می تواند نامرغوب بودن جنس الکترود و یا بیش از حد بودن شدت جریان باشد.

۴- حرکت بازوهای نکه دارنده الکترود ها باید به سادگی و بدون ارتعاش باشد به طوری که الکترود ها بتوانند بدون برخورد با دیواره رینگ های خنک کنند و دیواره سوراخ الکترود در سقف به داخل و خارج کوره حرکت کنند.

لئی کافی بین الکترود و سوراخ الکترود در سقف کوره بایستی منظور گردد، تا هم بتواند انبساط الکترود و هم تغییر فرم جزئی آن را تحمل کند.

۵- سیستم تنظیم کننده الکترود بایستی مرتباً تنظیم گردد تا عکس العمل این سیستم در مقابل شدت جریان های شدید، که در اثر فرو ریختن قراضه ها، اتصال کوتاه وغیره ایجاد می شود سریعاً انجا گیرد.

حساسیت رگولاتور و شتاب گیری بازوهای نکه دارنده بایستی به دقت تنظیم گردد. تا مانع تعادل الکترود نشوند.

در غیر این صورت به علت ارتعاش شدید بازوهای نکه دارنده، متصل کننده الکترود ها خواهند شکست.

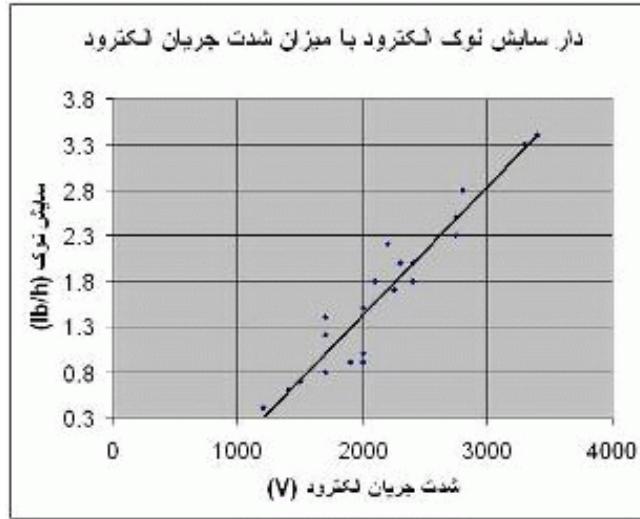
در کوره هایی که تنظیم کننده بازو های الکترود الکتروهیدرولیکی می باشد، منبع هیدرولیک بایستی مرتبأ هوا گیری شود تا حرکت های غیر قابل کنترل و در نتیجه شکست الکترود پیش نیاید.

۶- اتصال دو الکترود به یکدیگر باید با گشتاور معین صورت گیرد تا در حین عمل این اتصالات شل نشود. محکم نبودن اتصالات بین دو الکترود سبب می شود که مقاومت الکترود بالا رفته و الکتروودها بیش از حد گرم شوند. گرم شدن بیش از حد الکترود کمک به افزایش اکسید شدن بدنه الکترود و در نتیجه افزایش سایش می کند.

۷- الکتروودها در حین کار کوره در معرض بارهای ارتعاشی، ضربه ای، خمی و دیگر انواع تنشها می باشند، از این رو محل اتصال دو الکترود تمایل دارد که شل تر شوند، زیرا در این محل سطح تماس کمتر می باشد، و به علت آنکه اکثر جریان برق از محل مغزی عبور می کند، مقاومت آن زیاد شده و در نتیجه حرارت زیادی تولید شده و مغزی منبسط خواهد شد و چون سطح تماس کمتر گرم می شود این اختلاف درجه حرارت باعث ترک خوردنگی در محل اتصال می شود. با بزرگ شدن ترک در اثر تنشهای مختلف، به تدریج تمام اتصال خواهد شکست. اگر این اتصال، اتصال بالائی دو الکترود باشد باعث صدمه خوردن به تمام الکترود می شود.

## ۱۶-۴-۶- سایش الکترود

الکترود کوره های قوسی از دو طریق سائیده می شوند : یکی از نوک الکترود که عامل آن قوس الکتریکی می باشد، دیگری سایش از طریق اکسید اسیون در قسمتی از بدنه الکترود که در کوره وجود دارد می باشد. مقدار سایش نوک الکترود متناسب با میزان شدت جریانی که از الکترود می گذرد می باشد. شکل شماره ۱۱-۱ رابطه مقدار سایش نوک را با میزان شدت جریان الکترود نشان می دهد.



شکل ۱۱-۱ - مقدار سایش نوک با میزان شدت جریان الکترود

مقدار سایش الکترود به علت اکسید اسیون عمدهاً بستگی به درجه حرارت کوره و خاصیت اکسید کنندگی گاز های کوره دارد. هر چه کوره بلندتر و قطوبرابر باشد، سطح بیشتری از الکترود درمعرض اکسید شدن قرار گرفته و بیشتر سائیده خواهد شد.

بنابراین همیشه سعی می شود قطر الکترود مینیمم ممکن در نظر گرفته شود ( با در نظر گرفتن مقدار شدت جریانی که بایستی از آن عبور کند و مقاومت کششی لازم برای الکترود ). در حین عمل ذوب میزان سایش نوک الکترود بیشترین مقدار می باشد، زیرا در مرحله ذوب بیشترین مقدار انرژی و در نتیجه بیشترین شدت جریان از الکترود عبور می کند.

در این مرحله درجه حرارت کوره نسبتاً پایین می باشد یعنی حدود ۹۰۰ تا ۱۵۰۰ درجه سانتیگراد ( زیرا بیشتر انرژی جذب قراضه های در حال ذوب می شود ) در نتیجه میزان سایش بدنه الکترود در اثر اکسید اسیون کم می باشد.

پس از آنکه قراضه ها کاملاً ذوب شدند میزان انرژی الکتریکی ورودی کوره به میزان  $1/3$  حالت ذوب می رسد و در نتیجه میزان سایش نوک الکترود کاهش خواهد یافت.

ولی در عوض به علت بالا رفتن درجه حرارت کوره در مرحله تصفیه که به حدود ۱۷۰۰ درجه سانتیگراد خواهد رسید، میزان سایش بدنه الکترود حد اکثر خواهد شد.

در واقع در در مرحله تصفیه ذوب میزان سایش از طریق اکسید اسیون به حدود ۷۰ درصد کل سایش در این مرحله خواهد رسید.

کنترل دقیق میزان انرژی الکتریکی ورودی به کوره در مرحله ذوب می تواند میزان سایش الکترود را کاهش دهد. تجربه نشان داده است که حفظ ماکزیمم انرژی ورودی در مرحله ذوب باعث نمی شود که مرحله ذوب شدن سریعتر انجام شود.

اگر برنامه دقیق کاهش میزان انرژی ورودی از اواسط مرحله ذوب تا انتهای مرحله ذوب اجرا شود (با کاهش شدت جریان ولتاژ) علاوه بر کاهش زمان مرحله ذوب میزان سایش نیز کاهش خواهد یافت.

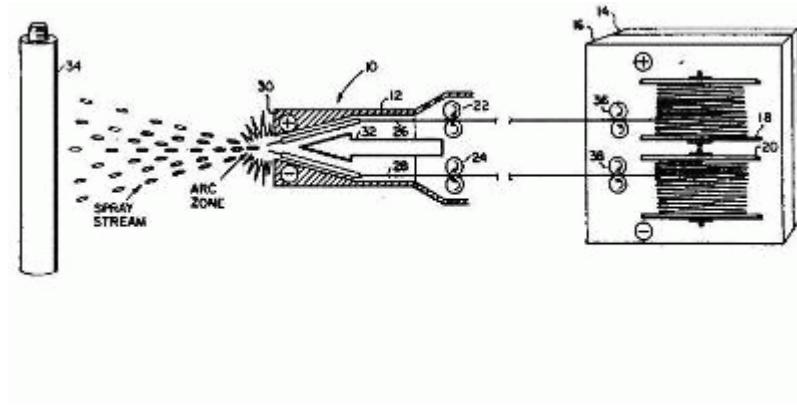
انتخاب شدت جریان و ولتاژ در مرحله احیاء که معمولاً در اختیار مسئولین ذوب می باشد اثر مهمی در سایش الکترود دارد. البته فکر می کنند که هر چه شدت جریان الکترود بیشتر باشد حرارت بیشتری جذب فولاد خواهد شد.

البته این نظر تا حدودی صحیح است، زیرا طول قوس الکتریکی متناسب با عکس شدت جریان می باشد. ولی اگر شدت جریان بیش از حد اضافه شود طول قوس چنان کاهش خواهد یافت که الکترود در سرباره فرو رفته و در نتیجه باعث خوردگی شدید نوک الکترود در اثر سائیدگی سرباره مذاب و شدت جریان زیاد می شود.

## ۱۶-۵- لایه محافظ برای مواد کربنی و روش ایجاد آن

قطعاتی از جنس گرافیت مخصوصاً الکترود کوره های قوس الکتریکی به علت تماس با دمای بالا و حرارت با اکسیژن واکنش می دهد و گازهای  $\text{CO}$  و  $\text{CO}_2$  ایجاد می کند، که عمر مفید این قطعات گرافیتی را خیلی کاهش می دهد. در طول ۲۰ سال اخیر تلاش های فراوانی برای رفع این عیب و کاهش اکسید شدن و ایجاد پوشش محافظ بروی گرافیت انجام شده است و عمدۀ این تلاشها در جهت ایجاد پوشش بر روی الکترودهای گرافیتی کوره های قوس الکتریک که بیشترین کاربرد در صنعت را دارند انجام شده است. تلاش های اولیه سعی در ایجاد یک پوشش سیلیکوتی کاربید سیلیکون بوسیله اسپری پلاسمایا رسوب بخار شیمیایی بر روی سطوح استوانه ای الکترودها ارائه

شده است. روش استفاده شده دیگر پوشش دادن کاربید سیلیکوت با روش رنگرزی (استفاده از قلمو)، خشک کردن و تکرار رنگرزی بود.



شکل ۱۲-۱- مراحل پوشش یک الکترود با اسپری

روش دیگری که تحت عنوان (انقلابی در پوشش الکترودهای گرافیتی) نام گرفت در ۱۹۸۲ ایجاد شد و روش کار آنها (به طور خلاصه) ایجاد یک لایه محافظ نارسانا بوسیله قلم مو بر روی الکترودها می‌باشد. این پوشش الکترود باعث افزایش طول عمر الکترودها از ۱۰ تا ۲۰ درصد می‌شوند. اما از آنجایی که این پوشش نارسانا می‌باشد باید در قسمت اتصال الکترود ها با حلقه اتصال بار الکتریکی به الکترودها قرار نگیرد و لازم است قبل از ورود الکترود به کوره پوشش روی این قسمت از الکترود انجام نشود و این فرآیند باعث افزایش هزینه وقت و مشکلات جانبی دیگر در رسانایی الکتریکی الکترودها می‌شود. مقاله دیگری تحت عنوان (کاهش اکسیدشدن سطحی الکترود و کاهش مصرف الکترود) در ۱۹۸۵ نیز ارائه شده است، که بطور خلاصه از ترکیب ۳ فرآیند متفاوت پوشش دهی ایجادشده است. این ۳ فرآیند شامل: ۱- پوشش اولیه ۲- سردکردن در آب ۳- پوشش دادن در محل استفاده الکترود می‌باشد. کل فرآیند به صورت اتومات به وسیله ربات انجام می‌شود که در بالای کوره نصب شده است و به صورت پاشش، پوشش را بر روی الکترود انجام می‌دهد. این پوشش یک لایه شیشه ای بعد از سرد شدن در کوره ایجاد می‌کند. این پوشش می‌تواند عمر الکترود را از ۱۶ تا ۲۰ درصد افزایش دهد و بعد از برآورد قیمت به طور کلی حدود ۱۵

درصد از قیمت کلی الکترود را کاهش می دهد. این پوشش نارسانا است و نیاز به سرمایه گذاری اولیه بالایی در راه اندازی فرآیند دارد. مقاله دیگری تحت عنوان تکنولوژی پوشش سطح در ۱۹۸۷ از تکنولوژی پوشش بوسیله پلاسما صحبت می کند که برای قطعات گرافیتی کاربرد دارد. پودری که برای استفاده در پلاسما به کار می رود آلومینیوم و کاربید سیلیسیوم، تیتانیوم و کاربید تیتانیوم می باشد. ابتدا لایه تیتانیوم و کاربید تیتانیوم پودری به سطح پاشیده می شود و یک ضخامت ۵۰ میلی متری ایجاد می کند. این لایه می تواند به عنوان لایه چسبنده ی لایه محافظ بکار رود و سپس لایه دوم از آلومینیوم و کاربید سیلیسیوم به صورت اسپری به سطح الکترود پاشیده می شود و به ضخامت ۷۰۰ میلیمتری رسد. این لایه محافظ در دمای بالای ۸۰۰ درجه حساس می شود و به صورت پایدار بر روی سطح الکترود (در قسمت هایی از الکترود که وارد فضای کوره می شود) باقی نمی ماند. بطور کلی لایه چسبنده با ایجاد یک فاز که چسبندگی خوبی ایجاد می کند باعث حفاظت از الکترود در این فرآیند می شود.

فرآیند های دیگری نیز با استفاده از مواد پایه آلومینیومی برای پوشش الکترودها بوسیله پاشش پلاسما بکار برده شده است که ضخامت زیادی را ایجاد می کنند. ضخامت پوشش از ۱ تا ۲ میلی متر می باشد که باعث کاهش اکسیداسیون سطحی الکترود از ۲۵ تا ۳۰ درصد می شود، بدون اینکه اثرات منفی بر روی هدایت الکتریکی و هدایت گرمایی الکترودها داشته باشد.

یک فرآیند ثبت شده آلمانی با استفاده از پاشش پلاسما در خلاء بر روی الکترودهای گرافیتی را انجام می دهد. در این فرآیند از رسوب سیلیکون تا ضخامت ۱/۰ میلیمتر استفاده می شود. در این فرآیند الکترودها باید ابتدا سند بلاست شوند (به وسیله یک گاز خنثی) و پس از پوششدادن در یک محیط کنترل شده به آرامی تا دمای محیط سرد شود تا یک پوشش یکنواخت حاصل شود. یک مقاله ژاپنی نیز روشی با استفاده از پاشش پودر مخلوطی از  $\text{Si}_3\text{N}_4$  فسفات  $\text{Al}_2\text{O}_3$  و در یک زمینه شیشه ای ( $\text{Fwz03m.9}, \text{sioz}, \text{ZrO}_2$ ) همراه با پودر مس و نیکل و فولاد ضد زنگ و آهن و قلع بر روی الکترودهای گرافیتی را بیان می کند. طبق نتایج آنها عمر الکترود ها تا ۱۱/۷ درصد افزایش

می یابد. البته طبق نظر کارشناسان، پوشش باید عمر الکترودها را تا بیشتر از ۱۵ درصد افزایش دهد تا با ارزش محسوب شود.

یک آمریکایی نیز برای ایجاد یک پوشش نیترید تیتانیومی بر روی الکترودها ابتدا پوششی از اکسید تیانیوم یا اکسید تیتانیوم همراه با کربن به عنوان اتصال دهنده بر روی الکترود ایجاد کرده و سپس آن را در دمای بالا در جوی از نیتروژن واکنش داده و رسوب نیترید تیتانیم را روی سطح الکترود ایجاد کرده است. یک ثبت آمریکایی دیگر استفاده از پوشش ضخیمی را عنوان می کند که در آن از ۱۵ تا ۹۰ درصد وزنی از یک ماده زمینه که دمای ذوبی بالاتر از ۱۰۰۰ درجه سانتیگراد دارد استفاده می شود و از یک ماده پرکننده به میزان ۱۵ تا ۸۵ درصد وزنی که ماده ای نسوز و نارسانا می باشد استفاده می شود. این پوشش نباید در محل اتصال بار الکتریکی به الکترود ها وجود داشته باشد. این پوشش هر دو ساعت یک بار در شرایط کاری یا بعد از هر سیکل کاری که الکترودها وارد فضای کوره برای ذوب می شوند باید تکرار شود. این پوشش ها رامی توان به صورت پیش ساخته تهیه کرد و به صورت ورق هایی با چسب به سطح الکترود چسباند.

شماره ثبت های بسیار زیاد دیگری نیز از آمریکا برای پوشش الکترودها وجود دارند که هر یک به نوعی باعث ایجاد پوشش های محافظ اکسید اسیون یا پوشش برای جلوگیری از آسیب سطحی این الکترودها می شوند.

در زیر دو نوع پوشش الکترود را به طور کامل تشریح میکنیم :

### ۱-۱-۵-۱- پوشش پلاسمای

لایه محافظ مواد کربنی مخصوصاً در الکترودهای گرافیتی با پوشش پلاسما از موادی شامل ۹۸-۶۵٪ از آلومینیوم فلزی و ۲۰-۵٪ سیلیسیم همراه با ۷٪ و حداقل ۱۶٪ ترکیبات اکسیدی آلومینیوم، انجام می شود. مقاومت لایه پوشش ۶\*۱۰<sup>8</sup>-۶\*۱۰<sup>7</sup> تا ۶\*۱۰<sup>8</sup>-۶\*۱۰<sup>7</sup> اهم متردر ۲۰ درجه سانتیگراد و ۶\*۱۰<sup>8</sup>-۶\*۱۰<sup>7</sup> تا ۶\*۱۰<sup>8</sup>-۶\*۱۰<sup>7</sup> اهم متر در ۴۰۰ درجه سانتیگراد می باشد.

مراحل پوشش شامل :

پاشش پلاسمای ایجاد شده به وسیله مشعل پلاسما (که با آب حفاظت می شود) روی سطوح گرافیتی می باشد. موادی که به مشعل پلاسما وارد می شود حدود ۹۵-۸۵٪ پودر آلومینیوم با اندازه دانه حدود ۰/۰۹-۰/۱۸mm و ۱-۱۵٪ سیلیکون به اندازه دانه حدود ۰/۰۷-۰/۱۸۵ mm می باشد. پیشینه بحث :

این تکنولوژی با هدف ایجاد لایه محافظ بر روی الکترودهای گرافیتی و ممانعت از سوختن جدارهای الکترودها در حین ذوب در کوره قوس می باشد. لایه محافظ سرامیکی و فلزی شناخته شده هستند و فرمولهای متفاوتی از این ترکیبات برای شرایط کاربردی خاص استفاده می شوند.

پوشش های فلزی برای مقاومت خوردگی استفاده می شوند و لایه های مخلوط سرامیک و فلز دارای خصوصیات هر دو ترکیب می باشند.

به هر حال خصوصیات گفته شده بالا در برخی شرایط سخت کاری مانند قوس الکتریکی، کافی نیست که نیاز به مقاومت شدید خوردگی در دمای بالا و هدایت الکتریکی خوب دارد. مشاهده می شود که گرافیت در بالاتر از ۶۰۰ درجه سانتیگراد شروع به سوختن می کند و مقادیری به صورت زیر دارد :

۰/۷ kg/m<sup>2</sup> در ۶۰۰ درجه سانتیگراد

۵/۵ kg/m<sup>2</sup> در ۱۰۰۰ درجه سانتیگراد

۱۰ kg/m<sup>2</sup> در ۱۶۰۰ درجه سانتیگراد .

طبق نتایج آلمانی ها می توان با استفاده از پوشش آلومینیوم - سیلیکون لایه محافظ ایجاد کرد که لایه ابتدایی از سیلیکون و لایه نهایی سطحی را از آلومینیوم به وسیله اسپری کردن شعله ای ایجاد می کند.

البته در برخی از مواقع استفاده از لایه فیبری در این دو لایه نیز گزارش شده است.

در شوروی نیز از ترکیبات  $TiB_2$  همراه چسب سیلیکات استفاده شده سپس ۳-۱۰ دقیقه به وسیله گدازش پلاسما از ۳۰۰۰ درجه سانتیگراد تا ۶۰۰۰ درجه سانتیگراد با ولتاژ آندی ۱۰ kv و جریان ۳/۵ تا ۵ آمپر و طول پلاسما ۸۰۰-۸۰ میلیمتر پخته شد (زینتر شدن) .

در چک اسلواکی نیز از پودر سرامیک همراه با زمینه فلزی مس یا نیکل استفاده شده است.

در انگلیس نیز روش با استفاده از لایه های مختلف از آلومینیوم و مواد سرامیکی استفاده شده است.

تمامی این لایه های ایجاد شده تاکنون چسبندگی خوبی با گرافیت ندارند. مخصوصاً در دماهای بالاتر از ۸۰۰ درجه سانتیگراد و سرد و گرم شدن های متوالی که ترک در پوشش و پوسته شدن ایجاد می شود.

بعضی از پوشش ها که با تکنیک های پیچیده ایجاد می شوند خواص بهتری دارند ولی مقرن به صرفه نیست. البته بسیاری از آسیب ها به پوشش الکترود نیز در انبار کردن آنها پیش می آید.

شرح کار :

پوشش محافظ بویله پاشش پلاسمای با ترکیباتی از ۹۸-۶۵٪ وزنی آلومینیوم فلزی و از ۲۰-۱۱٪ وزنی سیلیس و سیلیسیم وحدود ۱۵٪ از ترکیبات اکسیدهای آلومینیوم موضوع کار می باشد.

این پوشش رسانای الکتریکی است مقاومتی برابر  $6 \times 10^7$  تا  $6 \times 10^3$  اهم متردر ۲۰ درجه سانتیگراد،  $6 \times 10^8$  تا  $6 \times 10^7$  تاحداکثر ۴۰۰ درجه سانتیگراد می باشد.

ضخامت این پوشش دربهترین حالت  $5/15 \text{ mm}$  است. وزن مخصوص لایه های پوششی  $2300-900 \text{ kg/m}^3$  میباشد. مقاومت الکتریکی بعد از گرم کردن الکترود تا ۴۰۰ درجه سانتیگراد و سرد کردن آن تاحدود ۱۵-۱۰٪ کاهش می یابد و به حالت پایدار می رسد.

پوشش به وسیله یک مشعل پلاسمای حفاظت شده با آب ایجاد می شود و با موادی شامل ۸۵-۹۸٪ وزنی آلومینیوم با اندازه دانه  $9/0$  تا  $18\%$  میلیمتر و  $1\%$  وزنی سیلیکون با اندازه دانه  $7/0 \text{ mm}$  میباشد. اندازه ذرات وارد شده به مشعل پلاسمای از اهمیت بالایی برخوردار است.

زمانی که این ذرات درشت باشند یک لایه متخلخل با مقاومت الکتریکی زیاد ایجاد می کنند. با ریز تر شدن اندازه ذرات مقاومت الکتریکی آن کمتر می شود، تا یک اندازه خاص با ریز تر شدن اندازه ذرات مقاومت کم و کمتر شده تا که به مقداری می رسد که با ریزتر شدن اندازه دانه مقاومت کاسته می شود. دلیل افزایش مقاومت با ریزتر شدن دانه ها

افزایش کسر اکسیدی ذرات با گرم شدن در گرم شدن در جریان پلاسما است.

برای افزایش کیفیت اسپری بهتر است که آلومینیوم و سیلیکون از چند مسیر متفاوت که در اطراف شعله پلاسما با فاصله تنظیم شده قرار گرفته اند به سر مشعل تغذیه شوند این کار توسط فشار هوا یا گازهای دیگر امکان‌پذیر است. برای مثال نیتروژن، دی اکسید کربن، هیدروژن، آرگون، پرویان بوتان، استیلن وغیره که مخلوط این گاز به منظور کاهش اکسید شدن ذرات اسپری شده مناسب است.

گازهای نامبرده بالا می‌توانند به تنها ی و یا به صورت ترکیبی استفاده شوند.

بهترین سرعت پلاسما برای پوشش چیزی حدود ۰/۸ متر بر ثانیه و مقدار ۶۰ کیلو گرم بر ساعت می‌باشد.

با توجه به ضخامت مورد نیاز پوشش محافظ می‌توان تعداد دفعات اسپری کردن را افزایش داد (در حالت بهینه ۲ تا ۴ بار مناسب است).

سیلیکون اسپری شده همراه با آلومینیوم باعث افزایش چسبندگی لایه محافظ در دمای بالا بوسیله ایجاد یک پیوند شیمیایی با مواد کربنی می‌شود و در عین حال در دمای بالا باعث افزایش مقاومت لایه محافظ می‌شود.

برای به دست آوردن خواص بالا بهترین مقدار سیلیکون قابل استفاده حدود ۵-۱۰ درصد وزنی می‌باشد.

برای ایجاد لایه محافظ گفته شده می‌توان از سیلیکون تجاری دارای ۹۶-۹۹ درصد سیلیسیون و آلومینیوم تجاری با کیفیت معمولی استفاده کرد.

لایه محافظ ایجاد شده در این فرآیند مقاومت خوبی در دمای بالا همراه با چسبندگی خوب به مواد کربنی در دمای بالاتر از ۸۰۰ درجه دارد و در طول سیکل گرم و سرد شدن الکترودها ترک ایجاد نمی‌شود و پوشش پوسته پوسته نمی‌شود. حتی در زمانهای طولانی انبار کردن پوشش از بین نمی‌رود.

روش‌های ایجاد و تولید این فرآیند ساده و موثر است این لایه هم در حالت گرم و سرد هدایت خوبی دارد و مقاومت آن در طول زمان انبار کردن افزایش نمی‌یابد این پوشش می‌تواند بر روی مواد کربنی چه صاف و چه استوانه ای حتی ابعاد کوچک تا ۳ میلیمتر مانند صفحات گرافیتی، بوته‌های ذوب، الکترودها با ابعاد متفاوت به راحتی ایجاد شود.

یک مثال :

یک الکترود با قطر ۳۵۰ mm و طول ۱۸۰۰ mm لایه محافظ با ضخامت ۴۵ mm و مقاومت  $136 \times 10^8$  A/m<sup>2</sup> اهم متر در ۲۰ درجه سانتیگراد به وزن مخصوص ۲۱۲۰ kg که بوسیله مشعل پلاسما با خروجی ۱۶۰ kW مواد پوشش شامل ۹۲٪ وزنی آلومینیوم که ۱/۳ ذرات آن اندازه ای از ۰/۰۹ تا ۱۱۸ mm و ۲/۳ آن اندازه ای بین ۰/۱۱۸ تا ۰/۱۷۵ mm دارد و ۰/۰۸۰ اکسید سیلیسیم با اندازه ذرات بین ۰/۰۷۱ تا ۰/۱۱۲ mm دارد این ترکیب با سرعت ۱۳ kg در ساعت به مشعل پلاسما تغذیه می شود. سرعت اسپری کردن ۶۲ m/s با ظرفیت ۴۰ ton نصب شده است حدود ۱۵-۲۰ درصد از سوختن الکترود کم می شود ( افزایش عمر الکترود ).

#### ۱-۵-۲- پوشش محافظ رسانا و نارسانا

یک پوشش محافظ برای جلوگیری از اکسید شدن و سوختن که تا دمای ۱۰۰۰ درجه مناسب می باشد. این پوشش هم به صورت رسانا و هم به صورت نارسانا وجود دارد که برای پوشش الکترودها و بوته ها مناسب است ترکیب آن از یک چسب و محلول تعليق که ۴۰-۴۵ درصد فاز را تشکيل می دهد. ترکیب از محلول چسب شیشه، محلول فسفات آلومینیوم و اتیل الكل است.

پوشش نارسانا مخلوطی از اسید بوریک و کاربید سیلیسیم و یک عامل تعليق (چسب) تشکيل شده است.

پوشش رسانا مخلوطی از  $TiC - SiC$  که  $TiC$  جزء نارسانا است. این پوشش پایدار است و به صورت قلم مویی بر روی گرافیت زده می شود و در دمای اتاق نیز خشک می شود. با ضخامت ۰/۱۵-۰/۲۳ mm مقاومت خوب در مقابل اکسید شدن دارد.

شرح :

گرافیت به راحتی در دمای بالاتر از ۵۰۰ درجه سانتیگراد اکسید می شود و گازهای منو اکسید و دی اکسید کربن تولید می کند. در مورد الکترودهای گرافیتی این واکنش باعث نازک شدن الکترودها می شود. بسیاری از این پوشش دهی ها باید در دمای بالا تحت یک گاز خنثی انجام شود تا چسبندگی مناسب ایجاد شود. به علت شرایط کاری سخت یک فاصله بین الکترود و پوشش ایجاد می شود که باعث اکسید شدن آن قسمت می شود (در دمای کم). به این دلیل از دمای بالا استفاده می شود. ترکیبات اکثراً سیلیکون، کاربید سیلیکون و آلومینیوم، مولایت و مقادیر متفاوتی از فسفات و بسیاری از اکسیدهای نسوز دیگر است.

بسیاری از این ترکیبات که حاوی سیلیکات هستند جاذب رطوبت بوده و این رطوبت می تواند مشکل ساز باشد و با فلز واکنش داده یا مقاومت الکتریکی را بالا ببرند. دلیل استفاده از اسید بوریک این است که چون پوشش را می توان در دمای محیط انجام داد و نتیجه مناسب نیز بدست آورد.

دوغاب مورد استفاده برای پوشش دهی می تواند از محلول کلوئیدی سیلیکون همراه محلول فسفاته آلومینیوم باشد. این محلولها بصورت تجاری وجود دارد و شامل  $8\text{ mg}$  ذرات کروی سیلیس و محلول تجاری فسفات آلومینیوم با  $8\text{ درصد Al}_2\text{O}_3$  و  $32\text{ درصد P}_2\text{O}_5$  با  $\text{PH}=4$  میباشد.

در حین مخلوط کردن الكل اتیلیک افزوده می شود و حدود ۱۱ درصد حجم کل محلول را از این الكل می افزاییم. این کار باعث ایجاد یک ترکیب چسبنده و خمیری می شود و در حین پوشش دادن یک لایه تقریباً ضخیم ایجاد می کند که بسیار یکنواخت و یک دست بوده و دوام زیادی در طول انبار کردن دارد. در این ترکیب مخلوطی از فسفات آلومینیوم و سیلیکون به صورت آگلومره شده در اسید فسفریک و الكل ایجاد می شود. جدول ۶-۱- ترکیب کاملی این مخلوط را نشان می دهد.

Item	wt %	mol %		40
		Excluding H <sub>2</sub> O	Including H <sub>2</sub> O	
SiO <sub>2</sub>	12.96	42.3	5.6	
Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	4.06	7.8	1.0	
P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	17.12	23.7	3.2	
Na <sub>2</sub> O	0.19	0.6	0.1	
C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH	6.02	25.6	3.4	
H <sub>2</sub> O	59.65		86.6	45

جدول ۶-۱ - ترکیب یک نوع پوشش

برای تبدیل ترکیب گفته شده به یک پوشش نارسانا از اسید بوریک در فاز مایع آن می‌توان استفاده کرد و همچنین پودر کاربید سیلیس را نیز باید افزایش داد. ترکیب حاصل ۵۰ درصد مایع و ۲/۵ درصد وزنی H<sub>3</sub>BO<sub>3</sub> و ۴۷ درصد وزنی SiC باشد. (جدول ۷-۱)

Item	mol %	60
B <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	9.7	
SiO <sub>2</sub>	51.8	
Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	9.6	
P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	29.0	

جدول ۷-۱ - ترکیب یک نوع پوشش

البته مکانیزم ایجاد پوشش محافظت کاملاً کشف نشده ولی به نظر میرسد که فسفات آلومینیوم در دمای بالاتر AlPO و نسبت مولی اولیه 0/33 AL<sub>2</sub>O<sub>3</sub>P<sub>2</sub>O<sub>5</sub> و مقداری P<sub>2</sub>O<sub>5</sub> ایجاد می‌کند. این ترکیبات باعث تولید فازهای AlPO<sub>4</sub>, SiO<sub>2</sub>-BP<sub>4</sub>, 2SiO<sub>2</sub>p<sub>2</sub>O<sub>5</sub>-BP<sub>4</sub> و BP<sub>4</sub> می‌شود، که فازهای AlPO<sub>4</sub> و SiO<sub>2</sub> یک محلول جامد تشکیل می‌دهد.

با استفاده از درصد آن در فاز پوشش می‌توان دمای ذوب پوشش که حدود ۱۳۰۰ درجه سانتیگراد است را بدست آورد.

پوشش رسانا نیز با همین مکانیزم ایجاد می شود و شامل ۴۲ درصد فاز مایع و چسبنده و ۲/۱ درصد H3B03 و ۴۵/۹ درصد Tic و مقداری پودر SiC می باشد.

پودرهای مورد استفاده با خلوص ۹۹ درصد و با اندازه دانه ای ۴۴ میکرومتر است. این پوشش تا دمای ۶۰۰ درجه سانتیگراد رسانا است و در بالاتر از آن به دلیل اکسید شدن Tic رسانای کم می شود که این اکسید شدن اثر مضری بر روی مذاب ندارد.

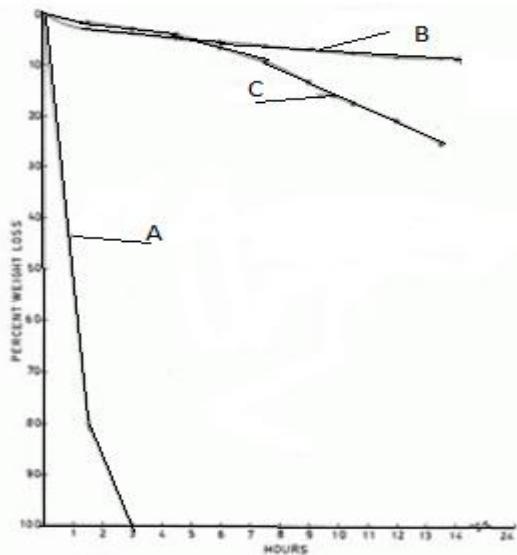
#### ۱۶-۶- آزمایش مقاومت پوشش

برای بدست آوردن کیفیت پوشش های محافظ آزمایش زیر انجام می شود که در آن ورقه های گرافیت با ابعاد ۱-۲ cm \* ۱-۲ cm \* ۲-۳ cm می باشد.

پوشش به صورت مرحله به مرحله و سه لایه انجام می شود و بعد از هر مرحله پوشش خشک شده تا برای پوشش بعدی آماده شود. لبه های نمونه به منظور جلوگیری از سائیدگی به دلیل شدت جریان بالا در لبه، یک باردیگر پوشش داده می شود. ضخامت کلی پوشش ۰/۲۳ mm تا ۰/۱۳ در هر بار پوشش می باشد. برای انجام آزمایش اکسید اسیون طبق سیکل های متفاوت تا ۱۰۰۰ درجه سانتیگراد گرم شده وسیس تا دمای محیط سرد می شود.

دمای نکهداری در ۱۰۰۰ درجه سانتیگراد به مدت یک ساعت بوده وقطعه در کوره سرد شده و بعد از سرد شدن کاهش وزن قطعه نشان دهنده مقدار اکسید اسیون نمونه است.

در شکل ۱۳-۱ منحنی سه نوع حالت متفاوت بدون پوشش، پوشش نارسانا نمایش داده شده است.



شکل ۱۳-۱ - مقدار اکسیداسیون سه نوع پوشش

منحنی A : گرافیت بدون پوشش است که در سیکل اول ۸۰ درصد و در سیکل دوم کاملاً اکسید شده است.

منحنی B : اطلاعات داده های نمونه پوشش داده شده نارسانا است که بعد از ۱۰ سیکل در ۱۰۰ درجه فقط ۱۰ درصد کاهش وزن دارد.

متوجه می شویم که پوشش رسانا در ۶۰۰ درجه اکسید شده و به نارسانا تبدیل می شود.

در تمام تستها از نمونه گرافیتهای مشابه طبق استاندارد شماره ۲۰-۲۰ استفاده شده است.

ضریب انبساط حرارتی گرافیت متغیر است و ساختار آن هگزاگونال می باشد.

این ضریب به طور آهسته اضافه می شود و تا  $4 \times 10^{-6}$  درجه سانتیگراد افزایش می یابد.

به دلیل هگزاگونال بودن ساختار پوششی که به گرافیت داده می شود باید جای نفس کشیدن (انقباض و انبساط) داشته باشد.

دو نوع  $\text{SiC}$  موجود میباشد: آلفا و بتا که دارای ضریب انبساط حرارتی متفاوت می باشند. اثرات این دو نوع بر روی پوشش محافظ بررسی شده است.

در نوع آلفا در ۵ سیکل بیشتر از ۱۰ درصد اکسایش صورت نمی گیرد ولی در نوع بتا در ۵ سیکل کمتر از ۱۰ درصد سوختن

انجام می شود. البته نوع بتا پوشش هایی ایجاد می کند که در ۱۱ سیکل هم کمتر از ۱۰ درصد کاهاش وزن دارد. به عبارتی کیفیت آن هم از نوع آلفا بهتر است.

تحقیقی نیز برروی محلول انجام شده است که آن را شرح میدهیم:

هنگامی که در فاز مایع از اتیل الکل در محلول کلوئیدی سیلیس استفاده می شود رسوب نداریم و پیوند مناسبی برقرار نمی کند، ولی وقتی که الکل همراه با محلول فسفات آلومینیوم اضافه می شود رسوب تشکیل می شود. اما توضیح مناسبی ندارد که قابلیت ایجاد پیوند داشته و نیاز به هم زدن دارد. علاوه براین، این پوشش بعد از خشک شدن تمایل به پوسته شدن دارد. هنگامی که محلول کلوئیدی سیلیس و فسفات آلومینیوم با هم ترکیب شوند حالت پف کردن از بین رفته، تخلخل کمتر میشود و چسبندگی و یکنواختی بالاتر می رود.

ولی به هر حال این پوشش هم، جاذب رطوبت است ( ایجاد ترکیب شیمیایی، خوردگی ) ، قابلیت تعليق مناسب نداشته و قابلیت تعليق مواد اضافه شده را ندارد که بتواند جلوی اکسید شدن پوشش گرافیت را بگیرد.

آزمایش دیگر برروی غلظت دوغاب انجام شده است که اسید بوریک تا ۲/۵ درصد باعث بهبود حفاظت و کاهاش سوختن تا ۱۷ درصد می شود. بهترین حالت برای ترکیب نسبت مساوی از محلول کلوئیدی سیلیس و محلول فسفات آلومینیوم است که ۱۳-۹ درصد الکل اتیلیک دارد.

رنج افزودن اجزاء اصلی ۳۵-۶۵ درصد حجمی سیلیس کلوئیدی و ۳۵-۶۵ درصد ارزش حجمی فسفات آلومینیوم و ۰/۵-۴۵ درصد الکل می باشد. اگر مقدار محلول کلوئیدی سیلیس در ترکیب بیش از ۶۵ درصد شود، ضخامت یکنواختی از پوشش بدست نیامده و محلول تعليق خوبی نخواهد داشت.

اگر جزء فسفات آلومینیوم از ۶۵ درصد بالاتر رود فاز مایع به صورت صمع درآمده و به راحتی خشک نمی شود.

اگر اتیل الکل کمتر از ۵/۰ درصد باشد محلول مناسبی ایجاد نمی شود و اگر بیش از ۴۵ درصد باشد محلول به شدت رقیق می شود و تعليق مناسبی بوجود نمی آید. در هر حال پوشش های

رسانا و نارسانا بر روی کاهش اکسیداسیون الکترودهای گرافیتی موثر می باشد.

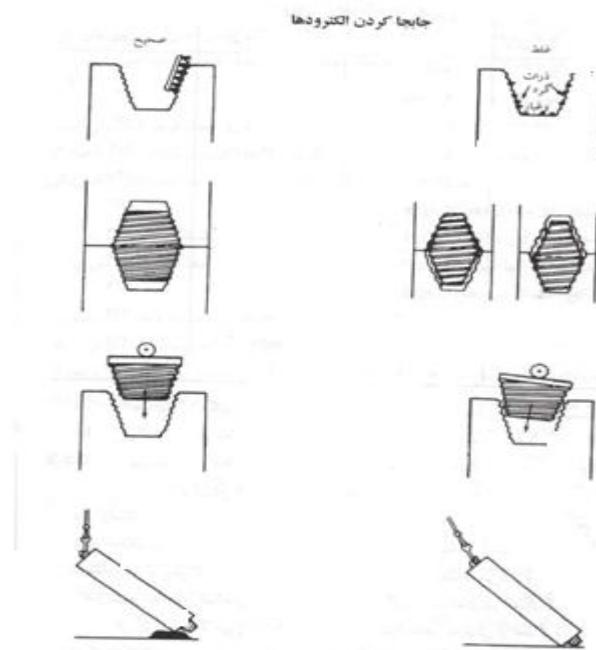
### ۷-۱۶-۱- کلیاتی درمورد الکترودها

اندازه الکترودها از قطر ۱ اینچ تا ۳۵ اینچ و طول ۲۴ اینچ تا ۷ فوت متغیر است.

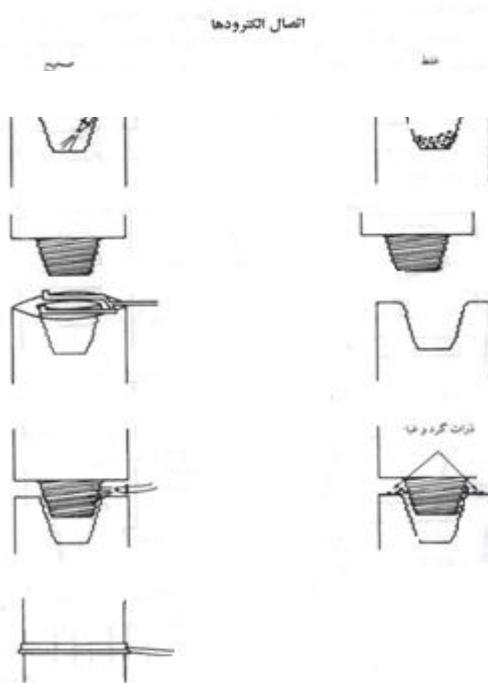
علت استفاده از گرافیت دمای ذوب بالا و رسانایی الکتریکی و استحکام مکانیکی مناسب مقاومت مناسب به شوک حرارتی می باشد.

مقدار مصرف الکترودها به کارآیی و کیفیت سیستم ذوب بستگی دارد ولی به طور کل، ۷ تا ۱۵ پوند در هر تن فولاد است. مصرف الکترود هم در نوک آن (محل ایجاد قوس) و هم در جداره آن رخ می دهد، ولی تنها ۱۲ درصد از مصرف الکترود به این قسمت از الکترود مربوط می شود و چیزی بیشتر از ۷۵ درصد از مصرف الکترود برای اکسید شدن گرافیت در جداره الکترودها است، که در دمای بالای کوره رخ می دهد و حدود ۱۸ درصد از مصرف الکترود مربوط به شکستن الکترود برای اتصال به سر خوردن از محل اتصال به روی کوره، یا خرد شدن آن در حین ذوب (قوس) است. از ۱۵ پوند مصرف الکترود در یک تن فولاد، ۷ پوند آن مربوط به اکسید شدن سطح جداره است. تمام پوشش های ایجاد شده برای الکترودها فقط برای کاهش همین مقدار مصرف الکترود که برای اکسیداسیون ایجاد می شود، می باشد.

شکل های زیر نحوه جابجا کردن و اتصال الکترود ها را نشان میدهند.



شكل ۱۴-۱ - روش توصیه شده جهت جایجا شدن الکترود ها



۱۵-۱ - روش توصیه شده برای اتصال الکترود ها در کوره های قوس

## ۱۷-۱- بکارگیری لاستیک های فرسوده در کوره های

**قوس الکتریکی** لاستیک های فرسوده خودرو منبع مناسب سوخت جهت

ذوب فولاد در کوره های قوس الکتریکی است. لاستیک های خودرو به قراضه فولاد بعنوان منابع انرژی شیمیائی جهت جایگزینی ذغال، کک و گاز طبیعی افزوده می شود. کربن و هیدروژن لاستیک ها انرژی را سوختی را تامین کرده و نوار سیم لاستیک قسمتی از شارژ فلزی را تشکیل می دهد. هنگام احتراق لاستیک ها به منظور کامل و تمیز سوختن به درون کوره اکسیژن دمیده می شود. لاستیک های فرسوده در حین فرایند، فولاد سازی کاملاً می سوزند و هیچ گونه انتشار آلاینده مشاهده نمی شود و بالعکس باعث کاهش انتشار آلاینده ها می گردد.

در بعضی ایالتهای امریکا مسئولین، برنامه های تشویقی برای مصرف کنندگان لاستیک های فرسوده دارند. بعنوان مثال در خرید تجهیزات برای آنها تخفیف قائل می شوند و مبلغی را تحت عنوان خالی و تمیز کردن محل جمع آوری لاستیک های فرسوده پرداخت می کنند. ارزش حرارتی لاستیک های فرسوده  $BTU\text{ ۱۵۸۰۰}$  بر پوند بوده و به میزان  $۲۰$  درصد از ارزش حرارتی ذغال بالاتر است. ارزش حرارتی  $۲۰$  پوند لاستیک فرسوده بطور تقریبی  $BTU\text{ ۲۱۶}$  هزار معادل  $۹۲$  کیلو وات انرژی برقی می باشد.

با بکارگیری لاستیک های فرسوده جمع آوری آنها روی خاک انجام نگرفته و محیط زیست پاک می شود. ضمناً نیاز انرژی به منابع نظری برق، ذغال و گاز طبیعی کاهش می یابد. جایگزینی لاستیک های فرسوده بجای ذغال انتشار آلاینده ها را نسبت به پروسه های دمای بالا کاهش می دهد. بکارگیری لاستیک ها در کوره های قوس الکتریکی منجر به کاهش هزینه های انرژی برق و شیمیائی می گردد و انتشار

آلاینده ها از فرایند، کاهش پیدا می‌کند. لذا صرفه جویی قابل توجهی در هزینه های انرژی بدست می‌آید و مقدار قابل توجهی قراضه فولاد بازیافت می‌گردد. ۲۵٪ وزن لاستیک های فرسوده کامیونها را نوار و سیم فولادی تشکیل می‌دهد، این مقدار برابر استیک های خودرو سواری ۱۰٪ وزن می‌باشد. مقدار زیادی لاستیک های فرسوده را می‌توان در پروسه کوره قوس الکتریکی به مصرف رساند. در دنیا سالانه بیش از یک میلیارد حلقه لاستیک از رده خارج می‌شود. در امریکا سالانه بیش از ۲۵۰ میلیون حلقه لاستیک از ماشین ها جدا می‌گردند.

### بررسی اقتصادی

قیمت یک حلقه لاستیک فرسوده سواری و کامیون به ترتیب ۱ و ۲ دلار است. قیمت آنها ممکن است در محل های مختلف کمتر یا بیشتر باشد. در این تحقیق بازای هر تن فولاد دو حلقه لاستیک سواری به راحتی و با موفقیت بکار برده شده است. بسته به شرایط کوره و تجهیزات کارگاه تعداد حلقه لاستیک بازای هر تن فولاد ممکن است بیشتر هم باشد.

در شرایطی که بازای هر تن فولاد دو حلقه لاستیک استفاده شود، قیمت لاستیک افزوده شده دو دلار می‌شود.

### صرفه جویی الکتریکی

با در نظر داشتن اینکه قیمت برق ۰۰۵ دلار بازای هر کیلووات انرژی برق باشد به ازای هر حلقه لاستیک ۴۰٪ در انرژی برق صرفه جویی می‌شود.

## ۱-۱-۱- شرح پروسه

اجرای پروسه در یک کارگاه در حال کار به سادگی صورت می‌گیرد. مطلب اصلی اینست که از تعدادی لاستیک فرسوده استفاده شود که منجر به ایجاد حرارت بیش از حد نشود.

تعداد حلقه لاستیک قابل شارژ با تجهیزات قابل دسترسی در کارگاه با تعداد دود و غبارگیر وجود، سیستم خنک کننده در دودکش تعیین می‌گردد. لاستیک‌ها در سبد بارگیری نزدیک به کفسبد قرارداده می‌شود، قراضه فولاد روی لاستیک‌ها قرار می‌گیرد. تحت فشار قراضه فولاد، لاستیک‌ها فشرده گشته و فضای خالی بین آنها کم می‌شود. قراضه با کمک چنگک (یا نوار نقاله یا توسط مکنت) در صورتی که لاستیک‌ها پاره شده باشد (از نظر ایمنی اگر- لاستیک‌ها در بسته‌های قراضه قرار گیرد باید آنها را بصورت تکه تکه درآورد). بعد از بارگیری سبد با قراضه و لاستیک‌های فرسوده آنها را در داخل کوره تخلیه می‌کنند. در اثر برخورد با نسوزگرم و یا مذاب باقی‌مانده در کوره با تماس با شعله اکسی‌فویل یا در اثر ایجاد قوس، لاستیک‌ها مشتعل شده و می‌سوزد. اکسیژن توسط لانس یا مشعل اکسی- سوخت با جریان گاز طبیعی تغذیه می‌شود. بعد از اشتعال لاستیک‌ها این جریان قطع می‌شود. در اثر احتراق، لاستیک‌ها جایگزین گاز طبیعی می‌شوند. شعله و گازهای حاصله از احتراق لاستیک‌ها از بین قراضه عبور کرده و صعود می‌کنند. اکسیژن دمشی از طریق اکسی- سوخت با مواد منتشره از لاستیک ترکیب شده و می‌سوزد و در اثر حرارت ایجاد شده قراضه پیشگرم شده و گازها به سمت بالا حرکت می‌کنند. هوای اضافی احتراق ممکن است از طریق درب کوره یا دریچه‌های مکش غبار وارد کوره شود، لذا از میزان اکسیژن مصرفی کاسته می‌شود. مقداری از کربن لاستیک توسط قراضه جذب می‌شود و همانند روش مرسوم افزودن کربن، میزان کربن فولاد افزایش می‌یابد.

## آزمایشات اولیه و یافته‌ها

قبل از اینکه لاستیک‌های فرسوده در کوره قوس الکتریکی بکار برد شود، تحقیقات در زمینه کاربرد لاستیک‌های فرسوده در دیگر صنایع انجام پذیرفته است. به غیر از کوره‌های سیمان، لاستیک‌های فرسوده در رشته‌های دیگر بعنوان سوخت مورد استفاده قرار نگرفته است، سیم و نوار فولادی موجود در درون لاستیک‌ها و بزرگ‌بودن ابعاد لاستیک‌های فرسوده در مقایسه با سوخت‌های مرسوم استفاده آن را در صنایع دیگر محدود کرده است.

لاستیک‌های فرسوده همراه با ذغال در نیروگاه حرارتی بصورت ترکیبی در بیله‌های ویژه مورد استفاده قرار گرفته است. در کاربرد ترکیبی

لاستیک‌ها بریده و خرد شده و باندازه دانه بندی ذغال مصرفی می‌رسد. عملیات بریدن هزینه‌های زیادی در بر می‌گیرد. هنگامیکه لاستیک و ذغال مشتعل می‌شوند سیم‌های فولادی ذوب شده و لوله‌های بیلر را می‌پوشاند.

این برای تعمیر و نگهداری بیلرها مشکلاتی ایجاد می‌کند و قابل قبول نمی‌باشد. در بعضی موارد سیم‌های لاستیک‌ها از بدنه جدا می‌گردد، ولی این عملیات نیز هزینه‌های زیادی را به همراه دارد. در هر حال کاربرد لاستیک در بیلرها انتشار آلاینده‌ها را بهینه می‌سازد. لذا با توجه به موارد بیان شده کاربرد لاستیک‌ها در کوره‌های قوس الکتریکی پتانسیل بزرگی را دارا است، چون سیم فولادی برای کوره قوس الکتریکی مشکل ایجاد نکرده و انتشار آلاینده‌ها کاوش می‌یابد.

قبل از شروع آزمایشات آموژش و یادآوری‌های لازم به پرسنل کارگاه داده شده است. پیش بینی می‌گردید که هنگام بارگیری لاستیک‌ها دود زیادی در اثر اشتعال لاستیک‌ها پدیدار شود و کارگاه را در بر گیرد. از این جهت مطالعات و تمرکزی روی شیمی فولاد و تجهیزات نظیر غبارگیر، بک‌هاوس و سیستم دودکش صورت‌گرفته است.

اولین آزمایشات با بکارگیری تعداد کم از لاستیک‌ها شروع شده است. آزمایشات ابتدائی جهت ارزیابی فرایند و پائین آوردن حوادث احتمالی با ۲ الی ۳ لاستیک در شارژ ۲۰ تنی قراضه آغاز گردید و مشکلی مشاهده نگردید.

نتایج تست‌ها نشان می‌دهد ۲ لاستیک برای یک تن فولاد در کوره‌های مرسوم قابل قبول است. بازای هر ذوب سه یا چهار شارژ صورت‌گرفته است. در صورت بکارگیری مقدار بیشتر لاستیک در شارژ اول و دوم بدلیل خنک‌بودن کوره مشکلی وجود ندارد. در شارژ‌های بعدی بدلیل گرم‌بودن کوره و اشتعال سریع لاستیک‌ها از تعداد لاستیک‌ها کاسته می‌شود.

هنگام اشتعال لاستیک‌ها در کوره بر عکس اشتعال آن در هوای آزاد دوده سیاه ایجاد نمی‌شود. لاستیک‌ها بدون ایجاد دوده بصورت تمیز بدون انتشار آلاینده می‌سوزند. بدلیل اینکه کوره دارای خنک‌کننده در قسمت دودکش مکنده نداشت بالا بردن تعداد لاستیک مصرفی محدود

بوده است. آزمایشات در کارگاه دیگر نیز انجام گرفته ولی مشکل اساسی نظیر دوده و انتشار آلاینده ها مشاهده نشده است.

از نظر دما و فشار در غبارگیر و بک ها و ستعمیرات قابل توجه ای مشاهده نگردیده است. در فولاد تولیدی افزایش مس و گوگرد دیده نشده است. نوارهای فولادی موجود در لاستیک ها از جنس فولاد ۱۰۷۰ کربنی می باشد. سطح آنها جهت جلوگیری از خوردگی با لایه نازک برنز پوشش داده شده است. لاستیک ها برای تولید فولادهای با ناخالصی و گوگردکم بکاربرده شده است. همانند ذغال و کل لاستیک ها نیز می توانند کربن فولاد را افزایش دهند. در حین ذوب الکترودها با لاستیک ها تماس حاصل نکرده است. اگر تماس هم بوده است مشاهده نشده است. شایان ذکر است استفاده از لاستیک های فرسوده در کنورتر اکسیژنی در کارخانه فولاد سازی هیروهاتای ژاپن با موفقیت انجام پذیرفته است.

### بکارگیری لاستیک در فولاد آوبرن-نوکر

در کارخانه فولاد آوبرن-نوکر آمریکا ۳۵۰ تن لاستیک فرسوده مصرف شده است که معادل ۳۵ هزار لاستیک خودرو سواری است. در این تحقیقات شرکت یاد شده از لاستیک های فرسوده بازیافت کربن، انرژی و فولاد را بطور مطلوب انجام داده است. در این راستا جایزه را دریافت کرده است. در این کارخانه بکارگیری لاستیک های US EPA حفظ محیط زیست فرسوده در شارژ کوره قوس الکتریکی بصورت فرایند معمول درآمده است و تحقیقات انجام شده نشان می دهد که استفاده از لاستیک های فرسوده در فرایند فولاد سازی مدام امکان پذیر است. طبق اطلاعات و گزارشات دریافت شده از لاستیک سازی گودییر و دیگر شرکت های مشابه در صورت احتراق لاستیک ها در دمای بالا دی اکسین تشکیل نمی شود. احتراق لاستیک ها نسبت به احتراق ذغال ۷۰٪ ترکیبات عالی فرار کمتری ایجاد میکند.

ضمناً در صورت بکارگیری ترکیبی از ذغال و لاستیک میزان ۷۰٪ منتشر شده نسبت به ذغال تنها خیلی کمتر است.

## ۱-۲-۲- انتشار آلاینده ها ناشی از مصرف لاستیک های فرسوده در کوره

نتایج آزمایشات و تحقیقات نشان می دهد که انتشار گاز  $\text{CO}_2$  از کوره های قوس الکتریکی در ذوب های با لاستیک های فرسوده نسبت به ذوب های معمولی کمتر است.

## خلاصه

- ۱ - بکارگیری لاستیک های فرسوده در کوره های قوس الکتریکی در هزینه های ذوب چندین دلار بازای هر تن فولاد صرفه جویی بعمل می آورد.
- ۲ - استفاده از لاستیک ها، هزینه های شارژ کربن را کم یا حذف می کند.
- ۳ - قیمت هر حلقه لاستیک فرسوده تقریباً یک دلار است.
- ۴ - لاستیک های فرسوده دارای فولاد با کیفیت بالا در نوار و سیم است.
- ۵ - لاستیک های انتشار آلاینده ها را در کوره قوس الکتریکی کاوش می دهند.
- ۶ - لاستیک های بعنوان کاتالیزator در تبدیل  $\text{CO}_2$  نقش ایفا می کنند لذا انتشار گاز  $\text{CO}_2$  در اتمسفر کاوش می یابد.
- ۷ - انرژی قابل دسترسی در کوره با تبدیل  $\text{CO}_2$  به  $\text{CO}$  افزایش می یابد.
- ۸ - لاستیک های نسبت به گزینه ذغال تنها ۱۹.۵٪ کمتر گاز  $\text{CO}_2$  منتشر می کنند.
- ۹ - استفاده از لاستیک های بعنوان انرژی شیمیائی اضافی منجر به کاوش میزان مصرف انرژی الکتریکی می گردد.
- ۱۰ - لاستیک های بغير از صنایع فولاد در کارخانه های سیمان و نیروگاه با موفقیت مصرف شده است.
- ۱۱ - لاستیک های فرسوده دارای ۱۰.۵ درصد گوگرد می باشند که نسبت به ذغال و ک خیلی بالا است ولی بدليل سوختن کامل آن، امکان تولید فولاد های با گوگرد زیر ۰.۰۲۵ درصد امکان پذیر است.

۱۲- در کشور ژاپن در فولاد سازی هیروهاتا در کنورتر اکسیژنی، ۶۰ هزار تن لاستیک فرسوده در سال ۲۰۰۳ با موفقیت مورد استفاده قرار گرفته است.

## ۱۸-۱ آینده کوره های قوس الکتریکی در فولادسازی

موقعیت کوره های الکتریکی در صنعت فولادسازی، در چشم انداز آینده، مطمئن به نظر می رسد، اما نسبت بین تعداد کوره های قوس الکتریکی و کوره های القایی احتمالاً تغییر خواهد کرد.

در حال حاضر برای ذوبهایی با ظرفیت بالا، از کوره های قوس الکتریکی استفاده می شود، گرچه استفاده از کوره های القایی مختلف (برق شهر، برق سه فاز ۹ خطه و تایر ستوری بدون جداره و غیره) رو به افزون است.

کوره های قوس الکتریکی با توجه به فراوانی آهن قراضه بخصوص در کشورهای توسعه یافته، فقط با آهن قراضه شارژ می شوند و برای دستیابی به حداقل باردهی، آهن قراضه تنها در کوره های قوس الکتریکی قوی ذوب می شود. تصفیه نهایی و جداسازی عناصر نامطلوب برای فولاد در کوره های دیگر صورت می گیرد و فولاد با کیفیت مطلوب به دست می آید. از ۷۹۲ میلیون تن فولاد خام تولید شده در سال ۱۹۹۷ حدود ۳۳/۷ درصد یعنی حدود ۲۶۷ میلیون تن با فرآیند کوره های الکتریکی انجام شده است.

کوره مضاعف SKF که از مشعلهای سوخت اکسیژن برای پیش گرم کردن و تصفیه و نیز از قوس الکتریکی برای ذوب استفاده می کند، در صنعت فولادسازی احتمالاً کاربرد پیدا خواهد کرد. با توجه به تقاضای روز افزون فولادهای مرغوبتر، استفاده از گاز زدایی در خلاء رواج خواهد یافت.

گرچه در حال حاضر، در صنعت فولادسازی، از کامپیوتر در سطح گستردگی استفاده نمی شود، معهذا کاربرد آن برای عملیات محاسباتی و انتخاب مواد خام مناسب (شارژ کوره) از مواد موجود، می تواند به طور مؤثری ارزنده و یاری دهنده باشد. و همچنین استفاده از آن صرفه جویی زیادی را به ویژه در ساختن فولادهای آلیاژی، به همراه خواهد داشت. کامپیوتر، همچنین برای کنترل مصرف انرژی الکتریکی به کار می رود تا حد اکثر بازدهی را ایجاد نماید. کامپیوتر نه تنها از نظر اقتصادی در فولادسازی کمک می کند، بلکه به طور مستمر می تواند نقش یک راهنمای و مشاور مدیریت را در امر تولید ایفا کند و از این رو، بازدهی و سود کارخانه را به حد اکثر می رساند.

## پایان 1