

## فصل پنجم

### لحیم کاری

پس از پایان این فصل هنرجو باید بتواند :

- ۱- مفهوم لحیم کاری سخت و نرم را بیان کند.
- ۲- مشخصات مربوط به مواد کمکی ذوب یا روانسازها را توضیح دهد.
- ۳- انواع آلیاژهای لحیم را بیان کند.
- ۴- روش‌های اجرای لحیم کاری نرم را توضیح دهد.
- ۵- نحوه آزمایش اتصالات لحیم شده را توضیح دهد.
- ۶- جوش بریزنگ (لحیم سخت) و برنج جوش را توصیف کند.
- ۷- روش جوشکاری بریزنگ و برنج جوش را توضیح دهد.
- ۸- روش اجرا، نوع سیم جوش و نوع روانساز (فلaks) را برای انجام جوشکاری بریزنگ تعیین کند.
- ۹- نقطه جوش با لحیم سخت را طبق دستور کار شماره ۱ انجام دهد.
- ۱۰- اتصال ورقه‌های فلزی به روش لحیم سخت بر طبق دستور کار شماره ۲ انجام دهد.
- ۱۱- اتصال لوله‌های مسی به روش لحیم سخت را بر طبق دستور کار شماره ۳ انجام دهد.

### ۵- لحیم کاری

آلیاژ تشکیل می‌دهد. فلز لحیم را گرم می‌کنند تا به نقطه ذوب برسد. سپس مذاب فلز لحیم در درز و فضای مشترک بین دو قطعه جاری می‌شود. معمولاً نقطه ذوب سیم لحیم کمتر از  $450^{\circ}\text{C}$  است و اگر دمای ذوب سیم بیش از  $450^{\circ}\text{C}$  باشد آن را لحیم سخت<sup>۱</sup> می‌نامند. هدف از لحیم کاری اتصال دو قطعه و گاهی برای جلوگیری از نشت سیال است. مقاومت الکتریکی آلیاژ لحیم کم است و به همین دلیل کاربرد آن در مدارهای الکتریکی زیاد است. باید توجه داشت که استحکام لحیم از بریزنگ و جوش کمتر است.

۱-۵- لحیم کاری نرم  
لحیم واژه‌ای است که در اتصال فلزات نازک به کار می‌رود.

دو قطعه‌ای که با هم لحیم می‌شوند ممکن است از یک جنس یا از جنس متفاوت باشند. دو یا چند قطعه فلز را می‌توان با لحیم کردن به یکدیگر متصل کرد بدون اینکه این فلزات به نقطه ذوب برسند. تئوری لحیم کردن بدین صورت است که مولکول‌های فلز لحیم به اطراف مولکول‌های قطعه کار می‌پیچند و یک باند قوی تشکیل می‌دهند و گاهی اوقات لحیم با سطح قطعه کار یک

فولاد ضد زنگ باشد.  
برای فلزات و آلیاژها محلول شیمیایی یکسان به کار نمی‌رود و برای هر آلیاژ محلول مناسب آن آلیاژ را باید بکار برد.

**۲-۱-۵- آلیاژهای لحیم:** یک آلیاژ اختلاط دو یا چند عنصر فلزی یا غیر فلزی است. خصوصیات یک آلیاژ فلزی با فلز وابسته‌شان متفاوت است.

برای مثال نقطه ذوب سرب C ۳۲۷ و نقطه ذوب قلع C ۲۳۲ است. اگر این دو فلز را به نسبت ۵٪/۵٪ آلیاژ کنیم نقطه ذوب آلیاژ C-۲۱۷ ۱۸۳ است. مشاهده می‌گردد که نقطه ذوب آلیاژ این دو فلز از نقطه ذوب فلز وابسته به آن کمتر است. بنابراین سختی آلیاژ - نقطه ذوب مقاومت - نرمی و خواص دیگر تغییر می‌کند. آلیاژ قلع و سرب به ازاء ۶۰ درصد قلع و ۴۰ درصد سرب دارای نقطه ذوب و انجماد یکسان (اُتکتیک) (eutectic) است.

در جدول ۱-۵ درصد آلیاژ قلع و سرب و نقطه ذوب و انجماد آن نشان داده شده است.

با توجه به جدول ۱-۵ آلیاژ قلع و سرب به استثنای ۶۲ درصد وزنی قلع و ۳۸ درصد وزنی سرب در یک رنج حرارتی ذوب و انجماد می‌گردد.
---

اغلب سیم لحیمی که بکار می‌رود آلیاژی است از:

tin	قلع
antimony	آنتیموان
silver	نقره
cadmium	کادمیوم
indium	ایندیوم
aluminum	آلومینیوم
lead	سرب

آلیاژ لحیم و نیز درصد عناصر آن همیشه یکسان نیست و برای انجام کارهای متفاوت فرق می‌کند. برای مثال آلیاژ لحیم برای مس - برنج - آلومینیوم - برنز - فولاد نازک - آهن و غیره متفاوت است.

**۱-۱-۵- روش تمیز کردن در هنگام لحیم کاری:** در لحیم کاری عمدۀ ترین عملی که باید انجام شود تمیز کردن ناحیه مورد نظر لحیم کاری است. علاوه بر این که سطح فلز قبل از لحیم کاری باید کاملاً تمیز شود در حین اجرای عمل هم تمیز کردن قطعه کار ضروری است.

عمل تمیز کردن یا به صورت مکانیکی است یا از محلول‌های شیمیایی استفاده می‌کنند. مانند ماشین کاری - سند بلاست - استفاده از برس سیمی و در بعضی آلیاژها سیم برس باید از جنس

۱- اُتکتیک = به ازاء یک درجه حرارت معین و یک درصد مشخص نقطه ذوب و انجماد آلیاژ یکی است.

## جدول ۱-۵—درصد آلیاژ قلع و سرب و نقطه ذوب و انجماد آن

استاندارد برای آلیاژ قلع و سرب *ASTM	درصد آلیاژ بر حسب وزن		شروع مذاب		خاتمه مذاب	
	قلع	سرب	C	F	C	F
۵	۵	۹۵	۳۱۴	۵۹۶	۳۰۰	۵۷۲
۱۰	۱۰	۹۰	۳۰۱	۵۷۳	۲۶۸	۵۱۴
۱۵	۱۵	۸۵	۲۹۰	۵۵۳	۲۲۵	۴۳۷
۲۰	۲۰	۸۰	۲۸۰	۵۲۵	۱۸۳	۳۶۱
۲۵	۲۵	۷۵	۲۶۷	۵۱۱	۱۸۳	۳۶۱
۳۰	۳۰	۷۰	۲۵۵	۴۹۱	۱۸۳	۳۶۱
۳۵	۳۵	۶۵	۲۴۷	۴۷۷	۱۸۳	۳۶۱
۴۰	۴۰	۶۰	۲۳۵	۴۵۵	۱۸۳	۳۶۱
۴۵	۴۵	۵۵	۲۲۸	۴۴۱	۱۸۳	۳۶۱
۵۰	۵۰	۵۰	۲۱۷	۴۲۱	۱۸۳	۳۶۱
۶۰	۶۰	۴۰	۱۹۰	۳۷۴	۱۸۳	۳۶۱
eutectic	۰	۶۲	۳۸	۱۸۳	۳۶۱	۳۶۱
	۷۰	۷۰	۳۰	۱۹۲	۳۷۸	۱۸۳
						۳۶۱

- برسد.
- ۵—بکار بردن فلاکس<sup>۱</sup> صحیح و تازه که از نظر شیمیایی حتی المقدور خالص باشد.
- ۶—مفتول لحیم فقط به وسیله حرارت ذوب شود.
- ۷—عملیات لحیم کاری را تا حد ممکن باید بسرعت انجام داد.
- ۸—بکار بردن مفتول لحیم بیش از حد غیر اقتصادی و از لحظه عمل نادرست است.
- ۹—بعد از اتمام عمل لحیم کاری قطعه یا قطعات را باید با آب نیم گرم شسته تا فلاکس های باقی مانده از بین بروند.
- ۱۰—اگر از محلول های شیمیایی استفاده گردد بعد از تمیز شدن قطعه باید آنها را شست و کاملاً خشک کرد.

۱-۳—روش اجرای لحیم کاری: روش های زیادی را می توان برای لحیم کردن یک یا چند قطعه بکار برد. برای حصول به یک نتیجه خوب لحیم کاری باید به نکات زیر توجه کرد:

- ۱—قطعاتی را که می خواهیم با یکدیگر لحیم کنیم باید به طریقه شیمیایی یا مکانیکی کاملاً تمیز کنیم.
- ۲—پوشش های اکسیدی - گریس - ناخالصی ها و غیره باید به وسیله تمیز کردن از بین رفته باشند.
- ۳—قطعات مورد نظر مناسب با شرایط لحیم باید گرم شوند.
- ۴—قطعات را باید کاملاً جفت و جور کرده و به وسیله گیره دستی و غیره آنها را بست تا زمانی که عمل لحیم کاری به اتمام

\* American Society for Testing and Materials

سلنیوم	مس	باریوم
نقره	سرب	برلیوم
وانادیوم	منگنز	کادمیوم
	أُرْزُنْ	

آلیاژ لحیم یا فلاکس‌ها ممکن است محتوی یکی از عناصر فوق باشد که برای سلامتی زیان آورند و در این مورد محیط کار یا کارگاه باید از یک سیستم تهویه هوای خوب برخوردار باشد.

## ۲-۵- بریزینگ (لحیم سخت) و برنج‌جوش

دو روش جوشکاری یکسان وجود دارد که عملیات آنها مشابه هم می‌باشد، و عبارتند از:

- ۱- بریزینگ یا لحیم سخت
- ۲- برنج‌جوش (مس جوش)

بریزینگ و برنج‌جوش روشی است برای اتصال قطعات فلزی که سیم‌جوش در آنها در دمای بیش  $45^{\circ}\text{C}$  می‌شوند.

انجمن AWS این دو روش را به صورت زیر تعریف می‌کند.  
**بریزینگ**— یک روش جوشکاری است که در هم آمیختگی فلز به وسیله حرارت مناسب انجام می‌شود و نقطه ذوب سیم‌جوش آن بیش از  $45^{\circ}\text{C}$  و کمتر از شروع نقطه ذوب فلز قطعه کار است مذاب سیم‌جوش اثر فیزیکی مویینگی دارد که در لابلای درز و شکاف اتصال جاری می‌گردد.

**برنج‌جوش**— یک روش جوشکاری است مانند بریزینگ که نقطه ذوب سیم‌جوش آن بیش از  $45^{\circ}\text{C}$  و کمتر از شروع نقطه ذوب فلز قطعه کار است با این اختلاف که سیم‌جوش در این روش از خاصیت فیزیکی مویینگی برخوردار نمی‌باشد.

بریزینگ و برنج‌جوش از قرن‌ها پیش در آهنگری - جواهرسازی و غیره بکار می‌رفته و این روش بطور یکنواخت در دو جهت پیشرفت نموده است:

- ۱- کاربرد وسیع یا حجم زیاد ساخته‌ها و عمومی شدن این

۱۱- اگر از وسائل مکانیکی استفاده می‌شود (سوهان - برس سیمی - پشم فلزی - پشم فولاد ضد زنگ) این وسائل باید کاملاً تمیز باشند.

۱۲- چنانچه پس از اتمام لحیم کاری مشاهده کردید که قطعات جابجا شده‌اند (در صورتیکه از قید و بند استفاده شده باشد) باید بدایند که در ناحیه لحیم شده ترک ایجاد شده است.

۱۳- بعضی اوقات لازم است که برای جابجا شدن قطعات از فیکسجر استفاده کرد و باید مطمئن شد که در حین اجرای لحیم کاری قطعات جابجا نمی‌شوند.

۱۴- برای تمیز نگه داشتن فلاکس باید مطمئن شویم که در قوطی محتوای فلاکس در مواقعی که از آن استفاده نمی‌گردد بسته باشد و به مقداری که برای لحیم کاری نیاز دارید از آن برداشته و دو مرتبه در آن را محکم بیندید.

۱۵- برس سیمی یا پشم فلزی یا قاشقک فلزی، که با آن فلاکس را بر می‌دارید، بعد از انجام هر کار آنها را شسته و کاملاً خشک کنید.

۱۶- درزهای موجود بین قطعات باید بسیار کم باشد تا اثر (مویینگی<sup>۱</sup>) را حفظ کند این فواصل در حدود  $76\text{mm}$  است.

۱۷- در استفاده از تولرانس یا درزهای بزرگ امکان متوقف شدن اثر مویینگی در بین راه زیاد است.

۱۸- اگر درز با لقی زیاد باشد و ما آن را از لحیم پر کنیم برخلاف انتظار استحکام و مقاومت اتصال کم می‌گردد.

۴-۵- نکات ایمنی در لحیم کاری : در آلیاژهای لحیم و فلاکس‌هایی که محتوی بعضی از مواد سمی است، باید مسائل ایمنی را بطور کامل رعایت کرد. کتابچه ایمنی که انجمن AWS تحت عنوان Z49/1-۹۴ منتشر کرده کارکردن با این مواد را محدود کرده است یعنی این که یک کارگر بطور مداوم نباید با این مواد کار کند (PEL).<sup>۲</sup>

آنتیموان	گُرم
ارسنيک	کِبالت

۱- اثر کشیده شدن مایع در درز یا لوله موئین

۲- PEL = Low Permissible Exposure Levels

مولکول‌های سیم‌جوش به وسیله مولکول‌های فلز قطعه کار صورت می‌پذیرد اتصالی که از طریق بریزینگ انجام می‌شود مقاوم‌تر از اتصال‌های لحیم کاری است و در شرایط خاصی مقاومت کششی آن برابر مقاومت کششی یک اتصال جوش خورده می‌گردد. بریزینگ در چند مورد نسبت به جوش از مزایای بهتری برخوردار است:

۱- پیچیدگی و تاب برداشتن اتصال نسبت به جوش کمتر است.

۲- دوفلز غیر هم جنس را می‌توان با این روش به هم متصل کرد مانند فولاد و چدن - فولاد و مس فولاد ابزار به فولاد کم کربن و غیره.

### ۳- سهولت اجراء

بریزینگ در قطعاتی انجام می‌شود که کاملاً با یکدیگر جفت (fit) گردند تا بتواند مذاب سیم‌جوش در اثر خاصیت مویینگی به لابلای شکاف و درز روان شود.

در جدول ۱-۵ میزان لقی دو قطعه کار نسبت به هم داده شده است.

تکنیک در اکثر رشته‌های صنعت.

۲- با پیشرفت علوم شیمی - فیزیک و متابورژی بریزینگ نیز علمی تر و کاربردی تر شد. برای اجرای بریزینگ و برق جوش می‌توان از شعله اکسی استیلن و اکسیزن و گاز مایع (LP)<sup>۱</sup> استفاده کرد. اصطلاح بریزینگ نیز به معنای استفاده کردن از فلزات رنگین در جوشکاری است.

آلیازهای غیرآهنی یا رنگین محتوی مس - قلع - روی - الومینیوم - برلیوم - منگنز - نقره - طلا و ... می‌باشند.

برنج - برق جوش آلیازی است که از ترکیب کردن مس و روی به دست می‌آید.

برونز - برنز آلیازی است که از ترکیب مس و قلع به دست می‌آید.

جنس اغلب سیم‌جوش‌ها بریزینگ و برق جوش برای فولادها برق جوش است.

۱-۲-۵- رو ش جوشکاری بریزینگ و برق جوش: بریزینگ یک پیوستگی است که بین دو قطعه فلز ایجاد می‌شود. این پیوستگی به وسیله حرارت بیش از  $45^{\circ}\text{C}$  و جذب

۱- LP = Liquefied Petroleum

جدول ۲-۵- میزان لقی، نوع سیم‌جوش و فلاکس مورد نیاز

نوع سیم‌جوش - استاندارد AWS	اندازه لقی بر حسب mm	
BAlSi گروه	°/۱۵ - °/۲۵ °/۲۵ - °/۶۱	در اتصال لب روی هم که طول درز کمتر از ۶/۵ میلی متر باشد. در اتصال لب روی هم که طول درز بیش از ۶/۵ میلی متر است.
BCuP گروه	°/۰۳ - °/۱۲	از فلاکس‌های معدنی استفاده شود. از فلاکس گازی می‌توان استفاده کرد.
BAg گروه	°/۰۵ - °/۱۲ °/۰۳ - °/۰۵	از فلاکس‌های معدنی استفاده شود. از فلاکس گازی می‌توان استفاده کرد.
BAu گروه	°/۰۵ - °/۱۲ °/۰۰ - °/۰۵	فلاکس گازی
BCu گروه	°/۰۰ - °/۰۵	فلاکس‌های معدنی
BCuZn گروه	°/۰۵ - °/۱۲	فلاکس‌های معدنی
BMg گروه	°/۱۰ - °/۲۵	فلاکس معدنی و فلاکس گازی
BNi گروه	°/۰۵ - °/۱۲ °/۰۰ - °/۰۵	فلاکس گازی

B = Brazing

فقط آلمینیوم و سیلیکون = BAlSi

فقط آلیاژ مس و فسفر = BCuP

عنصر اصلی نقره است = BAg

عنصر اولیه طلا است = BAu

عنصر اولیه آلیاژ مس است = BCu

آلیاژ مس و روی = BCuZn

عنصر اولیه منگنز است = BMg

عنصر اولیه نیکل است = BNi

محتوای فلاکس مارک C.P را حک می‌کند.  
ذرات فلاکس معمولاً محتوی کلریدها – فلوریدها –  
براکس – فلئوبوریت – بوریت – اسیدبوریک و آب می‌باشد.  
در صد مواد فلاکس‌ها برای کارهای متفاوت متغیر است و انجمن AWS فلاکس‌ها را در ۵ گروه تقسیم‌بندی کرده است (جدول ۵-۳).

**۲-۵-۵** فلاکس (روانساز) لحیم سخت: انجمن AWS فلاکس را بدین صورت تعریف می‌کند: موادی که بتوانند از اکسیده شدن جلوگیری کنند و ناخالصی‌های مضر را از مذاب و سطوح خارج یا اینکه آنها را در خود حل نمایند.  
فلاکس بریزینگ یا برنج‌جوش باید چنان ترکیبی باشد که بتواند سیم‌جوش و فلز مبارا در حین عمل جوشکاری تمیز کند و از نظر شیمیایی تمیز باشد. اکثر سازندگان در روی قوطی

جدول ۳-۵-۵ فلاکس‌های مختلف مورد استفاده در لحیم سخت

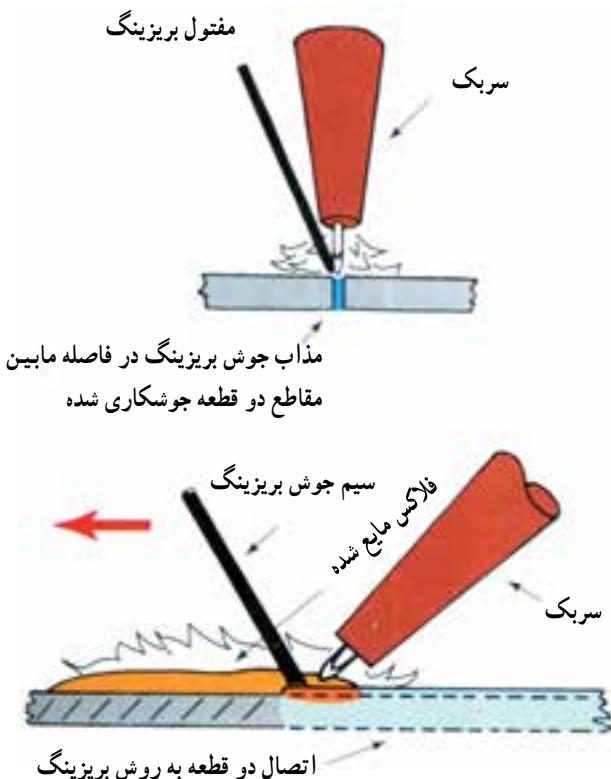
نوع ترکیب فلاکس	نوع فلاکس	درجة حرارت برای بریزینگ C	نوع سیم‌جوش	جنس قطعه کار
کلریدها – فلوریدها	FB1 - A	۵۳۸ – ۶۱۵	BAlSi	آلیاژ‌های آلومینیوم
	FB1 - B		BAlSi	
	FB1 - C		BAlSi	
کلریدها – فلوریدها	FB2 - A	۴۸۲ – ۶۲۱	BMg	آلیاژ منزیم
	FB2 - C			
کلرید – فلورید – بوریت	FB3 - A	۵۶۵ – ۹۲۷	BAG,BCuP	آلومینیوم برتر آلومینیوم برنج آهن یا نیکل همراه با آلومینیوم یا تیتانیوم
	FB3 - C			
اسید بوریک – فلئوبوریت – بوریت	FB3 - D	۷۳۲ – ۱۲۰۳	BCu	بقیه آلیاژها بجز آلیاژ‌های فوق
	FB3 - H		BAg	
	FB3 - I		BNi	
	FB3 - J		BAu	
	FB3 - K		RBCuZn	
	FB3 - E	۵۶۵ – ۸۸۶	BCuP	
	FB3 - F			
	FB3 - G			
	FB4 - A			

- ۲- عمل تمیز کردن نیز در حین انجام بریزینگ باید صورت پذیرد.  
۳- تمیز نمودن قطعات را می‌توان هم با عملیات مکانیکی و هم با استفاده از محلول شیمیایی انجام داد.

- ۳-۲-۵** روش اجرای بریزینگ:  
۱- برای این که خاصیت مویینگی بهخوبی انجام شود باید اولاً لقی بین قطعات بسیار کم باشد و در ثانی محل بریزینگ عاری از جرم – روغن و غیره باشد.

- تمیز شدن فلز آن را با آب شسته و کاملاً خشک نمایید.
- ۶- برای انتخاب سیم جوش، اندازه و لقی وغیره به جدول
- ۵-۲ مراجعه نمایید.

در شکل ۱-۵ روش اجرای بریزینگ نشان داده شده است.



۴- در سطوحی که آثار روغن یا گریس باشد هرگز از روش مکانیکی برای تمیز کردن استفاده نکنید زیرا روغن و گریس در عمق خلل و فرج های شیمیایی استفاده کنید.

۵- اگر از روش های مکانیکی استفاده می کنید پس از



شکل ۱-۵-۱ روش اجرای بریزینگ

نقش دیگر سلیکون این است که به صورت یک قشر نازک در روی سطح مذاب قرار می گیرد و از تجزیه شدن روی جلوگیری می کند. جلوگیری از تجزیه یا بخار شدن روی دو فاکتور اساسی را دربر دارد:

- ۱- چنانچه تعدادی از درصد روی که در آلیاژ است تجزیه شود رنگ برنج تغییر کرده و به سرخی گراش پیدا می کند.
  - ۲- بخار روی برای انسان مضر است و به همین دلیل در هنگام جوشکاری باید از ماسک های دهندی استفاده کرد.
- فلaks برنج جوش: برای جوش برنج، به کار بردن پودر روانساز ضروری است، زیرا از اکسیداسیون و تجزیه روی جلوگیری می کند و در چدن ها نقش برطرف کردن گرافیت را

۴-۵-۲-۵- سیم جوش برنج: اتصالاتی که از طریق سیم جوش برنج داده می شوند اولاً خاصیت چکش خواری آنها زیاد است و در ثانی از مقاومت کششی خوبی برخوردارند ( $35^{\circ}$  MPa).

همان طوری که اشاره شد برنج، آلیاژ است از مس و روی ولی در سیم جوش برنج در حدود ۱ درصد سلیکون وجود دارد که نقش اکسید زدایی را به عنده دارد.

در سیم جوش های برنج علاوه بر مس و روی ممکن است عنصری مانند آهن - منگنز - قلع وجود داشته باشد. هر چند که درصد این عناصر بسیار کم است ولی در جوش تولید اکسید می کند و سلیکون از اکسید های این عناصر جلوگیری می نمایند.

دارد.

### فلaks می باشند.

در جدول ۵-۴ درصد آلیاژ سیم جوش های برنج و نقره برای لحیم سخت فلزات و در جدول ۵-۵ نوع سیم جوش مناسب بر حسب فلز قطعه کار نشان داده شده است.

مواد فلاکس به طور نسبی عبارتند از : بُراکس - تترابوریت سدیم - اسید بوریک. نقطه ذوب فلاکس در حدود ۷۳° است. فلاکس برنج جوش هم به صورت پودر - خمیر - و گاز وجود دارد. بعضی از سیم جوش ها مانند الکترود دارای پوشش

### جدول ۵-۵ - انواع لحیم های سخت، مواد تشكیل دهنده، دمای کار و موارد مصرف آن ها

نام لحیم	علامت اختصاری	مقدار درصد فلز	حرارت کار درجه سانتی گراد	موارد مصرف لحیم (بهترین مورد مصرف)
لحیم فسفر	LCuP8	فسفر ۸ درصد مس ۹۲ درصد	۷۱°	برای کارهای مس و کارهایی که فشار و کشش کم باشد.
لحیم برنج - نقره	LMsAg	مس ۵ درصد نقره ۴ تا ۶ درصد روی ۴۰ درصد سرب ۴ تا ۶ درصد	۸۱°	برای قطعات فولادی دیواره نازک تا یک میلی متر از قبیل : چدن، آهن.
برنج ۴۲	LMs42	مس ۴۱ تا ۴۹ درصد روی حداقل ۵۶ درصد	۸۵۴	برای کارهای مس و آلیاژهای آن نیکل و آلیاژهای آن و کارهای برنج
لحیم برنج ۴۸	LMs48	مس ۴۷ تا ۴۹ درصد روی حداقل ۵ درصد	۸۷°	برای برنج با بیش از ۶۰ درصد مس، مس و آلیاژهای آن، فولاد و چدن سیاه
لحیم برنج ۵۴	LMs54	مس ۵۵ درصد روی ۴۴ درصد سیلیس ۴۰ درصد	۸۹°	برای مس و آلیاژهای آن - فولاد و چدن سیاه.
لحیم برنج ۶۰	LMs60	مس ۶ درصد روی ۳۸ درصد سیلیس ۴۰ درصد	۹۰°	برای مس و آلیاژهای آن - فولاد و چدن سیاه.
لحیم برنج ۸۵	LMs85	مس ۸۶ درصد روی ۱۳ درصد سیلیس ۴۰ درصد	۱۰۲°	مس و آلیاژهای آن - فولاد و چدن سیاه.
لحیم مس	Cu	مس الکترولیت	۱۱۰° ۱۱۵°	قطعات فولادی که تحت فشار زیاد باشند. قطعات فلزات سخت (روی فولاد چسباندن)

ادامه جدول ۴-۵- منتخی از مواد لحیم سخت، طبق استاندارد " DIN 8513"

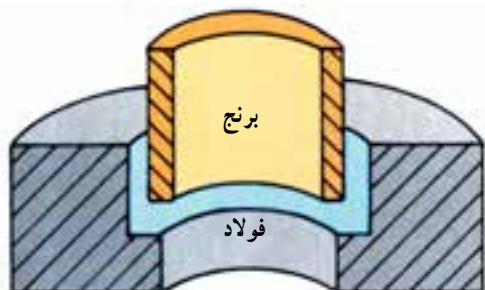
گروه	علامت اختصاری	ترکیب اجزاء آلیاژ به درصد وزن	حرارت کار C به	کاربرد
مواد لحیمی سخت Ag - Cu - Cd	L - Ag <sub>67</sub> Cd	Ag ≈ 67, Cu ≈ 11 Cd ≈ 1, Zn بقیه	71°	فلزات اصیل
	L - Ag <sub>55</sub> Cd	Ag ≈ 55, Cu ≈ 15 Cd ≈ 15, Zn بقیه	64°	فلزات اصیل، آلیاژهای مس، فولاد مخصوص (زنگ تزن)
	L - Ag <sub>45</sub> Cd	Ag ≈ 45, Cu ≈ 17 Cd ≈ 2, Zn بقیه	62°	فلزات اصیل، پوشش طلا روی آلیاژهای مس، آلیاژهای مس، فولاد مخصوص
مواد لحیمی سخت Ag- Cu-Zn	L - Ag <sub>33</sub> Cd	Ag ≈ 33, Cu ≈ 28 Cd ≈ 21, Zn بقیه	68°	فولاد، چدن سخت، مس، آلیاژهای مس، نیکل، آلیاژهای مس
	L - Ag <sub>83</sub>	Ag ≈ 83, Zn ≈ 2 Cd بقیه	83°	فلزات اصیل
	L - Ag <sub>67</sub>	Ag ≈ 67, Cu ≈ 23 Zn بقیه	73°	
مواد لحیمی سخت وینه Ag	L - Ag <sub>6</sub> Sn	Ag ≈ 6, Cu ≈ 23 Sn ≈ 3, Zn بقیه	68°	
	L - Ag <sub>25</sub>	Ag ≈ 25, Cu ≈ 41 Zn بقیه	78°	فولاد، چدن سخت، مس، آلیاژهای مس، نیکل، آلیاژهای نیکل
	L - Ag <sub>85</sub>	Ag ≈ 85 Mn بقیه	96°	فولاد، نیکل، آلیاژهای نیکل
مواد لحیمی سخت وینه Ag	L - Ag <sub>72</sub>	Ag ≈ 72 Cu بقیه	78°	مس، آلیاژهای مس و نیکل
	L - Ag <sub>27</sub>	Ag ≈ 27, Cu ≈ 38 Mn ≈ 1, Zn ≈ 22 حداقل	84°	فلز سخت روی فولاد، مواد خام تنگستن و مولیبدن

**جدول ۵—مشخصات سیم‌جوش بر حسب فلز قطعه‌کار**

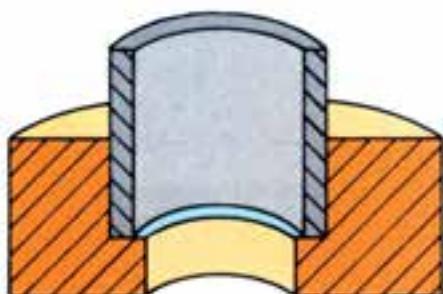
	آلیاژهای Al & Al	آلیاژهای Mg & Mg	آلیاژهای Cu & Cu	فولادهای کربنی و کم آلیاژ	چدن	فولادزنگ‌نزن	آلیاژهای Ni&Ni
آلیاژهای Al & Al		BAISi					
آلیاژهای Mg & Mg	X	BMg					
آلیاژهای Cu & Cu	X	X	BAg, BAu, BCuP, RBCuZn				
فولادهای کربنی و کم آلیاژ	BAISi	X	BAg, BAu, RBCuZn	BAg, BAu, BCu, RBCuZn, BNi			
Cast iron چدن	X	X	BAg, BAu, RBCuZn	BAg, RBCuZn	BAg, RBCuZn, BNi		
فولاد زنگ‌تزن Stainless Steel	BAISi	X	BAg, BAu,	BAg, BAu, BCu, BNi	BAg, BAu BCu, BNi	BAg, BAu, BCu, BNi	
آلیاژهای Ni & Ni	X	X	BAg, BAu, RBCuZn	BAg, BAu, BCu, RBCuZn, BNi	BAg, BCu, RBCuZn	BAg, BAu, BCu, BNi	BAg, BAu, BCu, BNi
آلیاژهای Ti & Ti	BAISi	X	BAg	BAg	BAg	BAg	
آلیاژها (فلزات واکنش‌دار) Zr, Be	BAISi (Be)	X	BAg	BAg, BNi	BAg, BNi	BAg, BNi	BAg, BNi
آلیاژها (فزرات مقاوم) W, Mo, TaCd	X	X	BAg	BAg, BCu BNi	BAg, BCu, BNi	BAg, BCu, BNi	BAg, BCu, BNi
فولادهای ابزاری Tool Steels	X	X	BAg, BAu, RBCuZn, BNi	BAg, BAu, BCu, RBCuZn, BNi	BAg, BAu, BCu, BNi	BAg, BAu, BCu, RBCuZn, BNi	

الومینیم سیلیکون	BAISi	BCuP	مس فسفری
فلزات پر کننده	BAg	پایه نقره	RBCuZn روی مس
	BAu	پایه طلا	BMg پایه منزیریم
	BCu	مس	Nickel base پایه نیکل

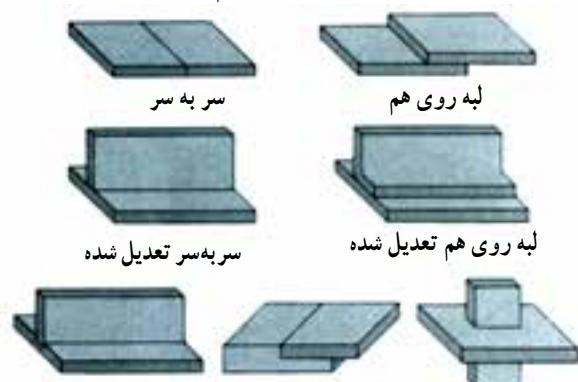
سخت می‌توان استفاده کرد. در شکل ۲-۵ تعدادی از این اتصالات نشان داده شده است.



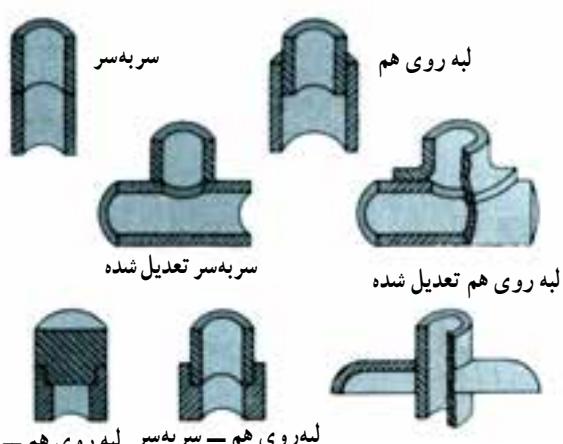
در دمای اتاق فاصله‌ای وجود دارد.



در دمای اتاق چسبیده به هم هستند.



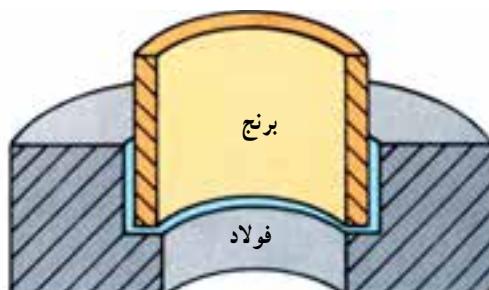
لبه روی هم - سربهسر سربهسر لبه روی هم - سر به سر تعديل شده



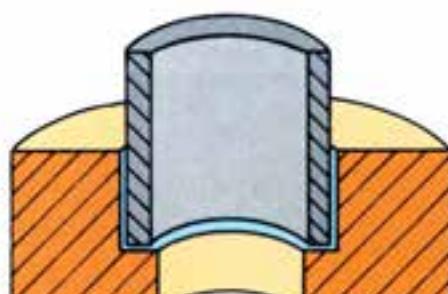
لبه روی هم - سربهسر لبه روی هم

سر به سر تعديل شده

**۲-۵-۵ اتصالات در لحیم سخت: برای اتصال قطعات مختلفی نظیر فولاد، برنج، مس و ... به یکدیگر از لحیم**



در دمای بریزینگ فاصله عادی می‌شود.



در دمای بریزینگ فاصله عادی می‌شود.



سطح جفت شده در تمام سطح اتصال موازی نگه داشته شوند تا آلیاز به طور یکنواخت جریان یافته و مقاومت حداکثر شود.



اتصال‌های جفت شده باعث اتلاف آلیاز لحیم سخت شده و ممکن است مقاومت را کاهش دهد.



هم راستایی صحیح در اتصال‌های لوله‌ای باعث اطمینان از مقاومت بالا می‌شود.

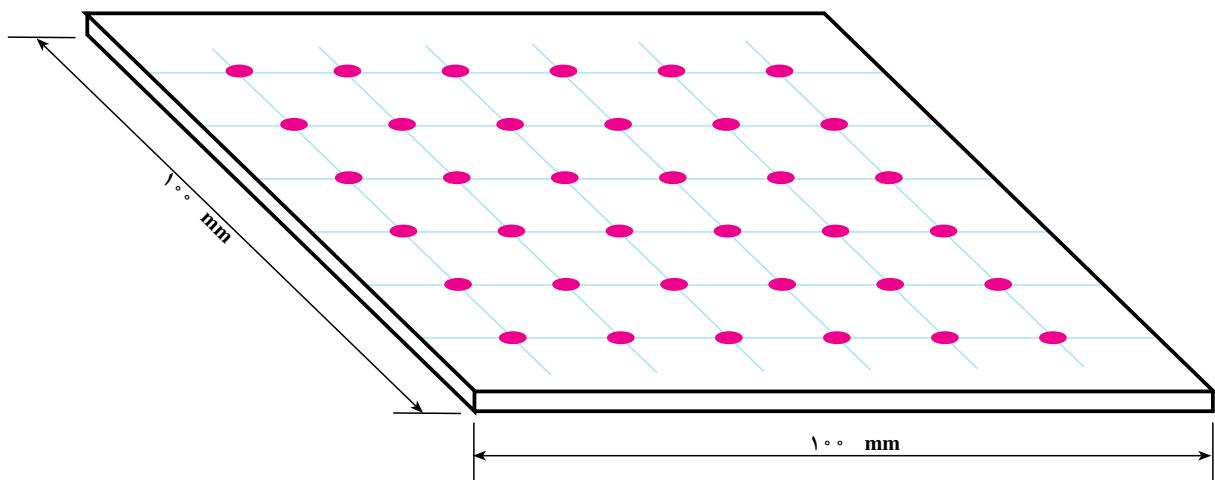


نداشتن راستایی صحیح باعث اخلال در عمل مویینگ شده مقاومت را کاهش می‌دهد و آبندی را مشکل می‌کند.

شکل ۲-۵-۵ اتصالات فلزات مختلف به روش لحیم سخت

- ۸- در امتداد یک خط مستقیم نقطه‌های را مطابق شکل ۳-۵ جوش دهید.
- ۹- به رنگ فلز مبنا در هنگام جوش دادن توجه کنید.
- ۱۰- در نقطه‌ای که می‌خواهید جوش دهید رنگ آن قسمت باید قرمز تیره شود (حدود  $C \geq 0.7\%$ )
- ۱۱- اگر درجه حرارت فولاد بیشتر شود رنگ قرمز آن روش‌تر می‌شود که باعث تجزیه سیم‌جوش می‌گردد.
- ۱۲- نوک سیم‌جوش را در محل سرخ تیره شده قرار دهید و با مشعل کمی از آن را ذوب کنید.
- ۱۳- سعی کنید قطر هر نقطه جوش برج در حدود ۵ میلی‌متر باشد.
- ۱۴- چنانچه در اطراف نقطه جوش‌ها گرد سفیدی مشاهده کردید علت آن درجه حرارت بیش از اندازه می‌باشد.

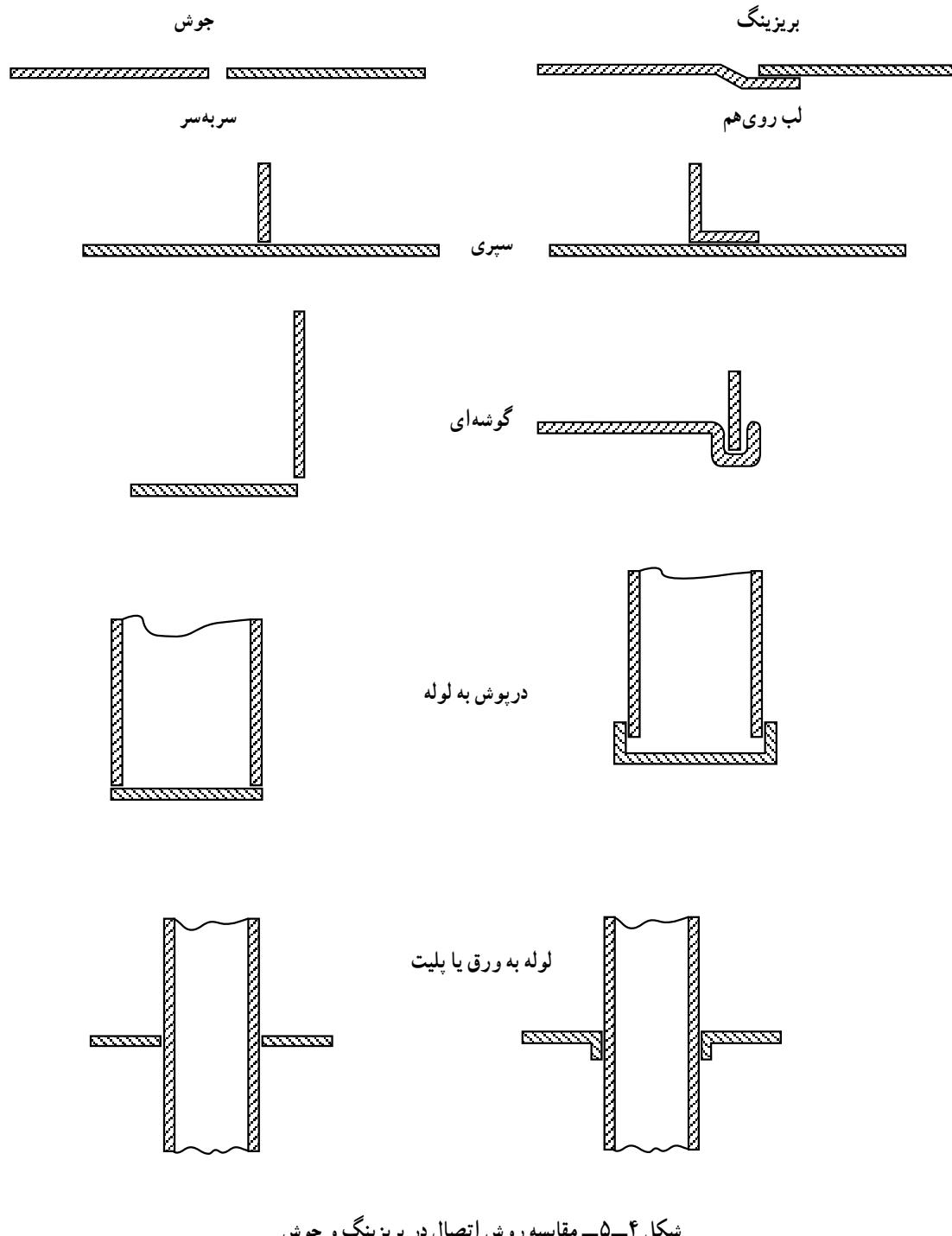
- ۶-۲-۵-۵- دستور کار شماره ۱- نقطه جوش:
- ۱- برای تمرین عملی یک قطعه ورق فولاد کم کردن  $100 \times 100$  میلی‌متر انتخاب کنید (شکل ۳-۵).
  - ۲- سطح ورق را با برس سیمی بخوبی پاک و تمیز کنید.
  - ۳- سرمشعلی را انتخاب کنید که اندازه آن یک شماره کوچک‌تر از اندازه‌ای باشد که در جوشکاری بکار می‌برید.
  - ۴- مقداری از پودر برج را که در قوطی است در ظرف فلزی کوچکی بربزید و در قوطی را محکم بینید.
  - ۵- شعله خنثی را تنظیم کنید و سپس کمی شیر اکسیژن را بیشتر باز کنید تا شعله کمی گرایش به اکسید کنندگی داشته باشد.
  - ۶- نوک سیم‌جوش را کمی با شعله حرارت دهید و در پودر (فلaks) فرو ببرید تا پودر به اطراف سیم‌جوش بحسید.
  - ۷- با شعله سطح ورق را کمی حرارت دهید.



شکل ۳-۵- نقشه کار شماره ۱

فضای مشترک بین دو قطعه بزرگ‌تر از فضای مشترک در اتصال جوشکاری می‌باشد.

**۲-۷-۵**- مقایسه اتصالات در جوش و بریزینگ یا برنج جوش: همان‌طور که در شکل ۴-۵ مشاهده می‌شود نوع اتصال در جوش و بریزینگ کمی با هم اختلاف دارد. در بریزینگ



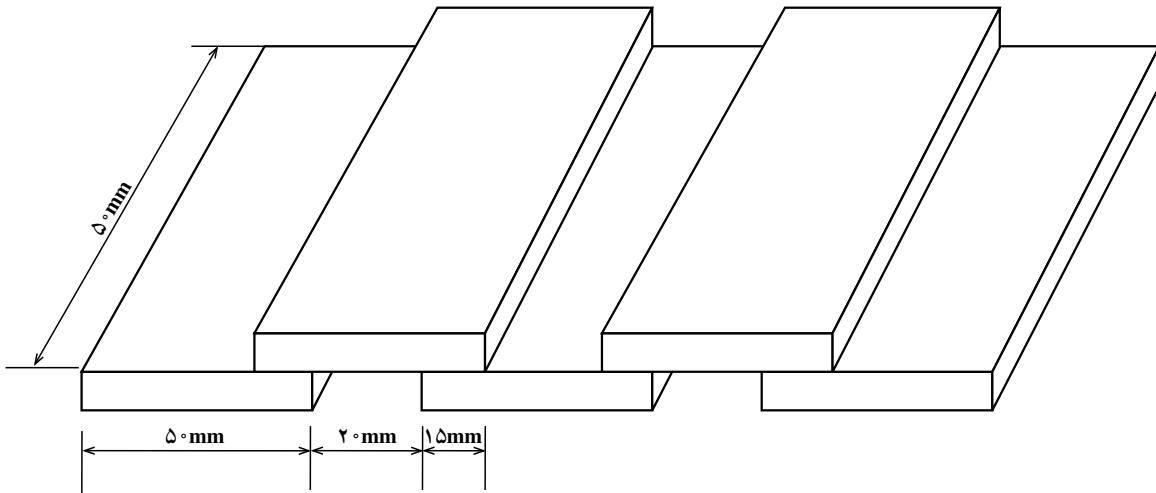
شکل ۴-۵- مقایسه روش اتصال در بریزینگ و جوش

- ۲- سطح ورقه‌ها را اول با برس سیمی و سپس با کاغذ سمباده یا سوهان نرم تمیز کنید.
- ۳- ورق‌ها را بعد از تمیز کردن شسته و بلا فاصله خشک

**۲-۸-۵**- دستور کار شماره ۲ - برنج جوش:  
۱- ۵ قطعه ورق  $1/5$  میلی‌متر به ابعاد  $100 \times 50 \text{ mm}^2$  انتخاب کنید.

- ۱۱- مقداری از سیم جوش را در ابتدای درز ذوب کنید و توجه داشته باشید که رنگ فلز مینا از حالت قرمز تیره رنگ روشن تر نشود.
- ۱۲- سیم جوش را کنار برد و با مشعل از فاصله حدود ۲۰ میلی متر سعی کنید مذاب سیم جوش را در امتداد درز جاری سازید.
- ۱۳- بعد از این که احساس کردید مذاب جاری نمی شود به همان ترتیب، قبل دوباره سیم جوش را اضافه کنید و با مشعل آن را در امتداد درز روان کنید.
- ۱۴- توجه کنید که جاری شدن مذاب سیم جوش به وسیله حرارت و فشار شعله انجام می شود در حالی که در بریزنگ روان شدن مذاب در اثر حرارت و خاصیت مویینگی می باشد.
- ۱۵- اگر بعد از اتمام کار گردهای سفید رنگی را در اطراف جوش مشاهده کردید بدانید که علت آن استفاده از حرارت زیاد است.

- ۴- سرمشعلی را انتخاب کنید که شماره آن کوچک تر از اندازه ای باشد که در جوشکاری ورق  $1/5$  میلی متر از آن استفاده می کردید.
- ۵- مطابق با روش جوشکاری فشار کاری اکسیژن و استیلن را تنظیم کنید.
- ۶- ورق ها را مطابق شکل ۵-۵ روی هم قرار دهید.
- ۷- با استفاده از دو ورق اضافی با کمک گیره دستی آن ها را محکم کنید و اطمینان حاصل نماید که در حین انجام برنج جوش ورق ها حرکت نکنند.
- ۸- شعله خنثی را تنظیم کنید و سپس کمی شیر اکسیژن را بیشتر باز کنید تا شعله گرایش به اکسید کنندگی داشته باشد.
- ۹- نوک سیم جوش را کمی حرارت داده و در پودر برنج جوش فرو بزید تا پودر به سیم جوش بچسبد.
- ۱۰- درز سر تا سر ورق را کمی حرارت دهید.



شکل ۵-۵- طریقه قرار دادن قطعات کار

در مورد زاویه و پخ آن را به حداقل رسانید و اگر احیاناً ترک شکل بگیرد باید بدanim که علت آن ناشی از تغییرات متالورژیکی نیست و فقط معلوم اندازه زاویه یا پخ می باشد. از این رو آنچه در مورد جوشکاری لوله های غیر آهنی مطرح می شود دقت عمل در اندازه لقی، فاصله و پخ بین دو لوله می باشد.

نکاتی چند درباره لوله های مسی: آلیاژ های متنوع مس

۹-۲-۵- قابلیت جوشکاری لوله ها: قابلیت جوشکاری یعنی این که بتوان فلزی را جوش داده بدون این که در جوش یا نواحی مجاور آن ترک ایجاد شود. در مورد لوله های فولادی اندازه زاویه و پخ می تواند در اندازه تنش ها بسیار مؤثر باشد اما در مورد لوله های غیر آهنی فقط مقدار تنش باقیمانده مطرح می باشد که می توان با دقت عمل

کرد.

۹- در جاهایی که ناحیه اتصال می‌تواند قابل رؤیت باشد.

۱۰- ۵-۲-۱ دستور کار شماره ۳ - اتصال دو لوله

مسی به طریقه بریزینگ: برای انجام بریزینگ دو قطعه لوله مسی نکات زیر را انجام دهید.

۱- دو لوله مسی به قطر داخلی ۲۵ و ضخامت جداره ۱/۵ میلی‌متر و طول ۱۰۰ میلی‌متر انتخاب کنید.

۲- دهانه یکی از لوله‌ها را با استفاده از گشاد کننده‌ی لوله به اندازه‌ای باز کنید تا لبه لوله دیگر در آن جا گرفته کاملاً با هم جفت شوند.

۳- لبه لوله بزرگ شده را با سوهان صاف کنید.

۴- قسمت داخل و خارج لبه‌ها را با کاغذ سمباده کاملاً تمیز کنید.

۵- لبه‌های تمیز شده را با آب نیم‌گرم و صابون بشویید و خشک کنید.

۶- لوله‌ها را در داخل هم قرار داده و آن‌ها را در حالت قائم بر روی میز کار نگه دارید به طوری که لوله بزرگ‌تر در پایین قرار گیرد.

۷- از سرمشعل مخصوص بریزینگ استفاده کنید.

و هدایت حرارتی و الکتریکی زیاد و نیز روانی مذاب آن می‌تواند در قابلیت جوشکاری یا بریزینگ آنها مؤثر باشد. یک نوع مس به نام «تاف پیچ» در دمای حدود ۷۰°C و در محیطی که دارای هیدروژن باشد حباب‌های گازی شکل در دماهای بالا تولید می‌کند که قابلیت جوشکاری مناسبی ندارد اما بقیه آلیاژها قابلیت جوشکاری دارند بخصوص اتصال آن‌ها از طریق بریزینگ بسیار متداول می‌باشد زیرا نسبت به جوشکاری از مزایای بیشتری برخوردار است.

۱- در جوشکاری مشکلات عدیده‌ای از جمله مسائل متالورژیکی بوجود می‌آید در حالی که این مشکلات در بریزینگ تقریباً وجود ندارد.

۲- در بریزینگ رقیق شدن ناحیه جوش بسیار کم است (تغییرات بافت آلیاژی).

۳- در بریزینگ فلز جوش هیچ‌گاه به دمای بحرانی نمی‌رسد.

۴- پیچیدگی و تاب برداشتن اتصال نسبت به جوش بسیار کم است.

۵- در بریزینگ از سیم جوش‌های متفاوتی می‌توان استفاده کرد. از این‌رو عمل بریزینگ با هر درجه حرارتی انجام می‌گیرد.

۶- دامنه تنفس‌های انساطی و انقباضی نسبت به جوش بسیار کم‌تر می‌باشد.

۷- بریزینگ را می‌توان در تولیدهای انبوه به کار برد.

۸- در فلزات غیر هم‌جنس می‌توان از بریزینگ استفاده

توجه - سرمشعل‌هایی که در بریزینگ بکار می‌روند با سرمشعلی که در جوشکاری استفاده می‌شود، متفاوت است. سرمشعل‌های جوشکاری در مواقعي که شعله ختنی را با آن می‌سازند نوک شعله تیز است در حالی که در سرمشعل‌های بریزینگ نوک شعله ختنی تیز نیست و قطور می‌باشد.

۱۰- سیم‌جوش را انتخاب و فلاکس مخصوص را مطابق با سیم‌جوش آماده سازید.

۱۱- دور تا دور محل اتصال را به خوبی گرم کنید.

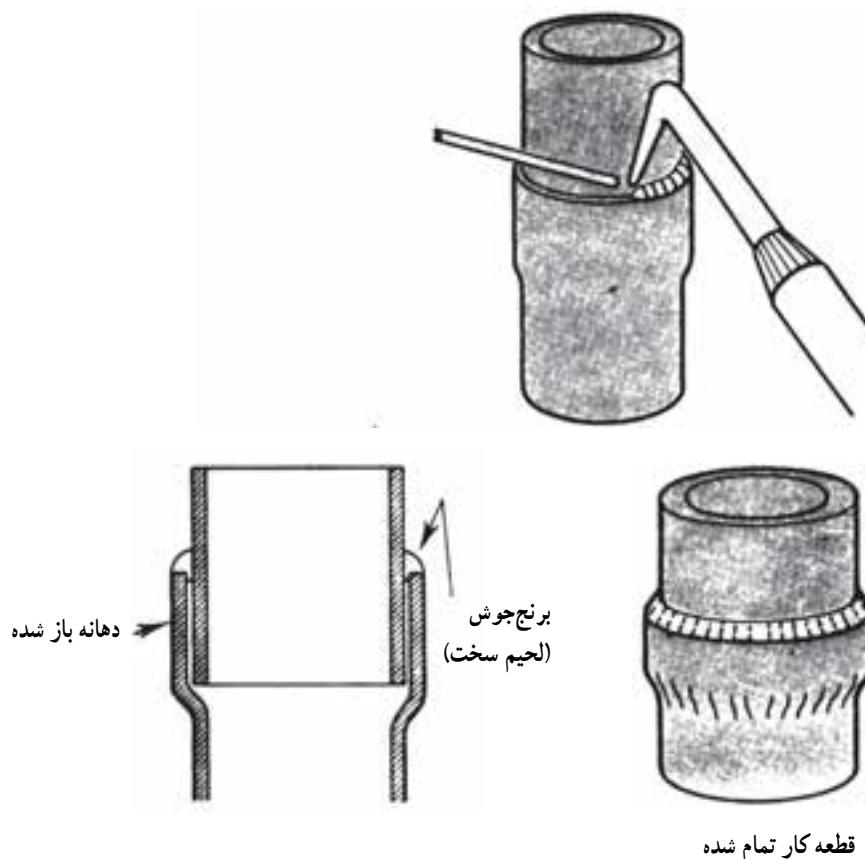
۱۲- کمی از نوک سیم‌جوش را حرارت داده و در پودر

۸- از سرمشعلی استفاده کنید که اندازه آن کمی بزرگ‌تر از سرمشعلی باشد که در جوشکاری بکار می‌رود.

۹- مطمئن شوید که در موقع حرارت دادن، لوله بالا در جای خود کج نشود.

- مقدار سیم جوش ذوب شده برای بقیه شکاف کافی نیست دوباره سیم جوش را در محل درز قرار داده و مطابق آنچه قبل اگفته شد آن را ذوب کنید و با کمک شعله بقیه درز را از سیم جوش مذاب پر کنید.
- ۱۶- این تمرین را با سیم جوش نقره و سیم جوش برنج انجام دهید.

- فرو برید تا پودر به نوک سیم جوش بچسبد.
- ۱۳- نوک سیم جوش را در یک نقطه از اتصال قرار دهید و با کمک شعله آن را ذوب نمایید.
- ۱۴- پس از ذوب شدن نوک سیم جوش آن را از محل اتصال دور کنید.
- ۱۵- با کمک شعله سعی کنید که سیم جوش ذوب شده در تمام طول شکاف یا شیار حرکت کند و هرگاه احساس کردید که



شکل ۶-۵- جوشکاری دو قطعه لوله مسی