



INSO

10326-8

1st.Revision

2014

جمهوری اسلامی ایران  
Islamic Republic of Iran

سازمان ملی استاندارد ایران

Iranian National Standardization Organization

استاندارد ملی ایران

۱۰۳۲۶-۸

تجددنظر اول

۱۳۹۲

آلیاژهای نیکل - تجزیه به روش  
اسپکترومتری جذب اتمی شعله‌ای -  
قسمت ۸ : تعیین میزان سیلیسیم

Nickel alloys – Flame atomic absorption  
Spectrometric analysis  
Part 8: Determination of silicon content

ICS:77.120.40

## به نام خدا

### آشنایی با سازمان ملی استاندارد ایران

مؤسسهٔ استاندارد و تحقیقات صنعتی ایران به موجب بند یک مادهٔ ۳ قانون اصلاح قوانین و مقررات مؤسسهٔ استاندارد و تحقیقات صنعتی ایران، مصوب بهمن ماه ۱۳۷۱ تنها مرجع رسمی کشور است که وظیفه تعیین، تدوین و نشر استانداردهای ملی (رسمی) ایران را به عهده دارد.

نام موسسهٔ استاندارد و تحقیقات صنعتی ایران به موجب یکصد و پنجاه و دومین جلسه شورای عالی اداری مورخ ۹۰/۶/۲۹ به سازمان ملی استاندارد ایران تغییر و طی نامه شماره ۲۰۶/۳۵۸۳۸ مورخ ۹۰/۷/۲۴ جهت اجرا ابلاغ شده است.

تدوین استاندارد در حوزه‌های مختلف در کمیسیون‌های فنی مرکب از کارشناسان سازمان، صاحب نظران مراکز و مؤسسات علمی، پژوهشی، تولیدی و اقتصادی آگاه و مرتبط انجام می‌شود و کوششی همگام با مصالح ملی و با توجه به شرایط تولیدی، فناوری و تجاری است که از مشارکت آگاهانه و منصفانهٔ صاحبان حق و نفع، شامل تولیدکنندگان، مصرفکنندگان، صادرکنندگان و واردکنندگان، مراکز علمی و تخصصی، نهادها، سازمان‌های دولتی و غیر دولتی حاصل می‌شود. پیش‌نویس استانداردهای ملی ایران برای نظرخواهی به مراجع ذی نفع و اعضای کمیسیون‌های فنی مربوط ارسال می‌شود و پس از دریافت نظرها و پیشنهادها در کمیتهٔ ملی مرتبط با آن رشته طرح و در صورت تصویب به عنوان استاندارد ملی (رسمی) ایران چاپ و منتشر می‌شود.

پیش‌نویس استانداردهایی که مؤسسات و سازمان‌های علاقه‌مند و ذی صلاح نیز با رعایت ضوابط تعیین شده تهیه می‌کنند در کمیتهٔ ملی طرح و بررسی و در صورت تصویب، به عنوان استاندارد ملی ایران چاپ و منتشر می‌شود. بدین ترتیب، استانداردهایی ملی تلقی می‌شوند که بر اساس مفاد نوشته شده در استاندارد ملی ایران شمارهٔ ۵ تدوین و در کمیتهٔ ملی استاندارد مربوط که سازمان ملی استاندارد ایران تشکیل می‌دهد به تصویب رسیده باشد.

سازمان ملی استاندارد ایران از اعضای اصلی سازمان بین‌المللی استاندارد (ISO)<sup>۱</sup>، کمیسیون بین‌المللی الکترونیک (IEC)<sup>۲</sup> و سازمان بین‌المللی اندازه‌شناسی قانونی (OIML)<sup>۳</sup> است و به عنوان تنها رابط<sup>۴</sup> کمیسیون کدکس غذایی (CAC)<sup>۵</sup> در کشور فعالیت می‌کند. در تدوین استانداردهای ملی ایران ضمن توجه به شرایط کلی و نیازمندی‌های خاص کشور، از آخرین پیشرفت‌های علمی، فنی و صنعتی جهان و استانداردهای بین‌المللی بهره‌گیری می‌شود.

سازمان ملی استاندارد ایران می‌تواند با رعایت موازین پیش‌بینی شده در قانون، برای حمایت از مصرف کنندگان، حفظ سلامت و ایمنی فردی و عمومی، حصول اطمینان از کیفیت محصولات و ملاحظات زیست محیطی و اقتصادی، اجرای بعضی از استانداردهای ملی ایران را برای محصولات تولیدی داخل کشور و/یا اقلام وارداتی، با تصویب شورای عالی استاندارد، اجباری نماید. سازمان ملی تواند به منظور حفظ بازارهای بین‌المللی برای محصولات کشور، اجرای استاندارد کالاهای صادراتی و درجه‌بندی آن را اجباری نماید. همچنین برای اطمینان بخشیدن به استفاده کنندگان از خدمات سازمان‌ها و مؤسسات فعال در زمینه مشاوره، آموزش، بازرگانی، ممیزی و صدور گواهی سیستم‌های مدیریت کیفیت و مدیریت زیست محیطی، آزمایشگاه‌ها و مراکز کالیبراسیون (واسنجی) و سایل سنجش، سازمان ملی استاندارد ایران این گونه سازمان‌ها و مؤسسات را بر اساس ضوابط نظام تأیید صلاحیت ایران ارزیابی می‌کند و در صورت احراز شرایط لازم، گواهینامه تأیید صلاحیت به آن‌ها اعطا و بر عملکرد آن‌ها نظارت می‌کند. ترویج دستگاه بین‌المللی یکاهای کالیبراسیون (واسنجی) و سایل سنجش، تعیین عیار فلزات گرانبهای و انجام تحقیقات کاربردی برای ارتقای سطح استانداردهای ملی ایران از دیگر وظایف این سازمان است.

1- International Organization for Standardization

2 - International Electrotechnical Commission

3- International Organization of Legal Metrology (Organisation Internationale de Metrologie Legale)

4 - Contact point

5 - Codex Alimentarius Commission

## کمیسیون فنی تدوین استاندارد

«آلیاژهای نیکل - تجزیه به روش اسپکترومتری جذب اتمی شعله‌ای - قسمت ۸ : تعیین میزان

سیلیسیم»

(تجدید نظر اول)

رئیس :

صادمی، احمد

(دکترای مهندسی مواد)

دبیر :

کارشناس استاندارد

بهامین فر، آزیتا

(کارشناس مهندسی متالورژی)

اعضاء : ( اسامی به ترتیب حروف الفبا )

کارشناس استاندارد

ابوالفضلی خسروشاهی، فرناز

(کارشناس ارشد شیمی)

اداره کل استاندارد استان آذربایجان شرقی

اخیاری، شهاب

(کارشناس ارشد شیمی)

دانشگاه تبریز

اصغرزاده، حامد

(دکترای مهندسی مواد)

مرکز پژوهش متالورژی رازی

صانعی پور، نعیمه

(کارشناس شیمی کاربردی)

اداره کل استاندارد استان آذربایجان شرقی

قدیمی کلجاله‌ی، فریده

(کارشناس ارشد شیمی)

شرکت سهندجام تبریز

کاظمی نژاد، یدالله

(کارشناس مهندسی مکانیک)

شرکت سایپا دیزل

کیا کجوری، بهنام

(کارشناس مهندسی متالورژی)

دانشگاه شاهروود

محمدیون، محمد

(دکترای مهندسی مکانیک)

کارشناس استاندارد

نامی، راضیه

(کارشناس مهندسی شیمی)

شرکت پیج و مهره‌سازان صنعتی

نوریان، امید

(کارشناس مهندسی متالورژی)

اداره کل استاندارد استان آذربایجان شرقی

هادی، کاظم

(کارشناس مهندسی مکانیک)

## فهرست مندرجات

	عنوان	
	صفحه	
ب	آشنایی با سازمان ملی استاندارد	
ج	کمیسیون فنی تدوین استاندارد	
۵	پیش‌گفتار	
۱	۱ هدف و دامنه کاربرد	
۱	۲ مراجع الزامی	
۱	۳ اصول	
۱	۴ مواد و یا/ واکنشگرها	
۲	۵ وسائل	
۳	۶ نمونه‌برداری و آماده‌سازی آزمونه	
۳	۷ رویه آزمون	
۳	۱-۷ آماده‌سازی محلول آزمون	
۳	۱-۱-۷ حل کردن نمونه آزمونه در اسید	
۳	۲-۱-۷ آماده‌سازی محلول نهایی آزمون	
۳	۳-۱-۷ رقیق‌سازی اولیه	
۴	۴-۱-۷ رقیق‌سازی ثانویه	
۴	۲-۷ محلول شاهد شناساگر	
۴	۳-۷ محلول‌های کالیبراسیون سیلیسیم	
۴	۴-۷ کالیبراسیون و تعیین	
۴	۱-۴-۷ اندازه‌گیری‌های جذب اتمی	
۴	۲-۴-۷ آماده‌سازی منحنی‌های کالیبراسیون	
۵	۵-۷ تعداد اندازه‌گیری‌ها	
۵	۸ بیان نتایج	
۵	۱-۸ محاسبه	
۵	۲-۸ دقت	
۵	۱-۲-۸ آزمون‌های آزمایشگاهی	
۵	۲-۲-۸ تجزیه و تحلیل آماری	
۵	۹ گزارش آزمون	

## پیش گفتار

استاندارد "آلیاژهای نیکل- تجزیه به روش اسپکترومتری جذب اتمی شعله‌ای - قسمت ۸ : تعیین میزان سیلیسیم" نخستین بار در سال ۱۳۸۷ تدوین شد. این استاندارد بر اساس پیشنهادهای رسیده و بررسی توسط سازمان ملی استاندارد ایران و تایید کمیسیون‌های مربوط برای اولین بار مورد تجدید نظر قرار گرفت و در نهضت و شصت و چهارمین اجلاس کمیته ملی استاندارد مکانیک و فلزشناسی مورخ ۱۳۹۲/۱۱/۱۶ تصویب شد.

اینک این استاندارد به استناد بند یک ماده ۳ قانون اصلاح قوانین و مقررات مؤسسه استاندارد و تحقیقات صنعتی ایران مصوب بهمن ماه ۱۳۷۱ بعنوان استاندارد ملی ایران منتشر می‌شود.

برای حفظ همگامی و هماهنگی با تحولات و پیشرفت‌های ملی و جهانی در زمینه صنایع، علوم و خدمات، استانداردهای ملی ایران در موقع لزوم تجدیدنظر خواهد شد و هر پیشنهادی که برای اصلاح یا تکمیل این استانداردها ارائه شود، هنگام تجدیدنظر در کمیسیون فنی مربوط مورد توجه قرار خواهد گرفت. بنابراین، باید همواره از آخرین تجدیدنظر استانداردهای ملی استفاده کرد.

این استاندارد جایگزین استاندارد ملی ایران به شماره ۱۰۳۲۶-۸ : سال ۱۳۸۷ می‌شود.

منبع و مأخذی که برای تدوین این استاندارد مورد استفاده قرار گرفته به شرح زیر است :

ISO 7530-8: 1992, Nickel alloys – Flame atomic absorption Spectrometric analysis- Part 8:  
Determination of silicon content

## آلیاژهای نیکل - تجزیه به روش اسپکترومتری جذب اتمی شعله‌ای

### قسمت ۸ : تعیین میزان سیلیسیم

#### ۱ هدف و دامنه کاربرد

هدف از تدوین این استاندارد، تعیین یک روش اسپکترومتری جذب اتمی شعله‌ای برای مشخص کردن مقدار سیلیسیم در گستره غلظتی ۰٪-۲٪ (جرمی/جرمی) تا ۱٪ (جرمی/جرمی) در آلیاژهای نیکل می‌باشد. ترکیبات معمول آلیاژهای نیکل در پیوست ب استاندارد ملی ایران شماره ۱۰۳۲۶-۱ سال ۱۳۸۷ بیان شده است. الزامات عمومی مربوط به وسایل، نمونه‌برداری، انحلال آزمونه، اندازه‌گیری‌های جذب اتمی، محاسبات و گزارش آزمون در استاندارد ملی ایران شماره ۱۰۳۲۶-۱ بیان شده است.

#### ۲ مراجع الزامی

مدارک الزامی زیر حاوی مقرراتی است که در متن این استاندارد ملی ایران به آن‌ها ارجاع داده شده است .  
بدین ترتیب آن مقررات جزئی از این استاندارد ملی ایران محسوب می‌شود .  
در صورتی که به مدرکی با ذکر تاریخ انتشار ارجاع داده شده باشد ، اصلاحیه‌ها و تجدید نظرهای بعدی آن مورد نظر این استاندارد ملی ایران نیست . در مورد مدرکی که بدون ذکر تاریخ انتشار به آن‌ها ارجاع داده شده است ، همواره آخرین تجدید نظر و اصلاحیه‌های بعدی آن‌ها مورد نظر است .  
استفاده از مراجع زیر برای این استاندارد الزامی است :

- ۱-۲ استاندارد ملی ایران شماره ۱۳۸۴ سال ۷۴۴۲-۲ درستی (صحت و دقیق) روش‌ها و نتایج اندازه‌گیری - قسمت ۲ : روش پایه برای اندازه‌گیری تکرارپذیری و تجدیدپذیری روش اندازه‌گیری استاندارد ۲-۲ استاندارد ملی ایران شماره ۱۰۳۲۶-۱ سال ۱۳۸۷، آلیاژهای نیکل - تجزیه اسپکترومتری جذب اتمی شعله‌ای- قسمت ۱: الزامات کلی و انحلال نمونه

#### ۳ اصول

آزمونه در اسید حل می‌شود و محلول آزمون به داخل یک اسپکترومتری جذب اتمی با شعله اکسید نیتروژن- استیلن مکش می‌شود.

مقدار جذب انرژی خط رزونانسی طیف حاصل از سیلیسیم در طول موج ۲۵۱/۶ نانومتر اندازه‌گیری شده و با مقدار جذب محلول‌های کالیبراسیون، مقایسه می‌شود.

#### ۴ مواد و یا / واکنشگرها

علاوه بر واکنشگرهايی که در استاندارد ملی ایران شماره: ۱۰۳۲۶-۱ مشخص شده است، از واکنشگرهاي ويزه زير نيز استفاده کنيد:

#### ۱-۴ اسید هیدروفلوریک، با جرم حجمی، $P_{2.}=1/15$ ، گرم بر میلی لیتر.

هشدار - اسید هیدروفلوریک بسیار تحریک کننده پوست و غشاها مخاطی دهان است، سوختگی شدید پوستی ایجاد می کند و به کندی التیام می یابد. در صورت تماس با پوست، پوست را به خوبی با آب زیاد بشوئید و به توصیه های پزشکی عمل کنید.

#### ۲-۴ اسید هیدروفلوریک، با جرم حجمی، $P_{2.}=1/15$ ، گرم بر میلی لیتر، که به نسبت (۹+۱) رقیق شده است.

##### ۳-۴ کلرید لیتیم (LiCl)، محلول.

۲۵ گرم از کلرید لیتیم را به یک بشر با گنجایش ۲۵۰ میلی لیتر منتقل کرده و در ۱۵۰ میلی لیتر آب گرم حل کنید. محلول را خنک کرده و به یک بالون حجمی تکنشانه ۲۰۰ میلی لیتری منتقل کرده و با آب تا خط نشانه آن را به حجم برسانید. محلول را در یک بطری پلاستیکی نگهداری کنید.

##### ۴-۴ سیلیسیم، محلول مرجع استاندارد (۱۰۰۰ گرم در لیتر).

۱۰۰۰ گرم پودر عنصر سیلیسیم با حداقل خلوص ۹۹,۹٪ (جرمی/جرمی) را با دقیق ۰,۰۰۱ گرم وزن کنید و به یک بشر پلی تترافلورو اتیلنی با گنجایش ۲۵۰ میلی لیتر منتقل کنید. ۲۰ میلی لیتر اسید نیتریک (با جرم حجمی،  $P_{2.}=1/41$ ) را تا شروع و ادامه واکنش اضافه کنید. (حدود ۱۰ میلی لیتر اسید هیدروفلوریک مورد نیاز است). بعد از انحلال بیشترین مقدار سیلیسیم، ۱۰ میلی لیتر اسید هیدروفلوریک مازاد اضافه کنید، درپوش بشر را بگذارید و در دمای کمتر از ۵۰ درجه سلسیوس آن را نگه دارید تا انحلال کامل شود. آن را به یک بالون حجمی تکنشانه پلاستیکی با گنجایش ۱۰۰۰ میلی لیتر منتقل کنید، و ۲۰ میلی لیتر اسید هیدروکلریک (با جرم حجمی،  $P_{2.}=1/18$ ) را در یک بطری پلی اتیلنی نگهداری کنید.

##### ۵-۴ سیلیسیم، محلول استاندارد (۱۰۰ میلی گرم در لیتر).

با یک پی پت پلاستیکی، ۵۰,۰ میلی لیتر محلول مرجع استاندارد سیلیسیم (بند ۴-۴) را به یک بالون حجمی تکنشانه پلاستیکی با گنجایش ۵۰۰ میلی لیتر منتقل کنید. ۵ میلی لیتر اسید هیدروفلوریک رقیق شده (بند ۴-۴) و ۱۰ میلی لیتر اسید هیدروکلریک (با جرم حجمی،  $P_{2.}=1/18$ ) را تا خط نشانه با آب به حجم برسانید. محلول را در یک بطری پلی اتیلنی نگهداری کنید.

## ۵ وسایل

یادآوری - در این روش باید بشرها و ظروف حجمی پلاستیکی استفاده شوند.

علاوه بر وسایل مشخص شده در بند ۵ استاندارد ملی ایران شماره ۱۰۳۲۶-۱، وسایل آزمایشگاهی پلاستیکی زیر مورد نیاز است:

- ۱-۵ بشرهای پلاستیکی، با گنجایش ۲۵۰ میلی لیتر، ترجیحاً از جنس پلی تترافلورواتیلن.
- ۲-۵ بورت از جنس اکریلیک، ۵۰ میلی لیتری با تقسیم‌بندی‌های ۱۰ میلی لیتر.
- ۳-۵ پی‌پت از جنس پلی پروپیلن، با گنجایش ۱۰ میلی لیتر، ۲۵ میلی لیتر و ۵۰ میلی لیتر.
- ۴-۵ بالون‌های تک‌نشانه حجمی از جنس پلی پروپیلن یا پلی متیل پنتان، با گنجایش ۱۰۰ میلی لیتر، ۵۰۰ میلی لیتر یا ۱۰۰۰ میلی لیتر.

## ۶ نمونه‌برداری و آماده‌سازی نمونه

به بند ۶ استاندارد ملی ایران شماره ۱۰۳۲۶-۱ مراجعه کنید.

## ۷ رویه آزمون

### ۱-۷ آماده‌سازی محلول آزمون

#### ۱-۱-۷ حل کردن آزمونه در اسید

حدود ۱۰۰ گرم آزمونه را با دقیقه ۱۰۰۰ گرم، وزن کنید و به یک بشر پلاستیکی تمیز (بند ۱-۵) منتقل کنید. ۲۰ میلی لیتر مخلوطی از یک قسمت اسید نیتریک (با جرم حجمی،  $\rho_{۲۰} = 1.41$ ، گرم بر میلی لیتر) و سه قسمت اسید هیدروکلریک (با جرم حجمی،  $\rho_{۲۰} = 1.18$ ، گرم بر میلی لیتر) اضافه کنید حرارت لازم برای شروع و ادامه واکنش را تا انحلال کامل اعمال کنید.

اگر آلیاژ حل نشد، کم‌کم اسید هیدروکلریک (با جرم حجمی،  $\rho_{۲۰} = 1.18$ ، گرم بر میلی لیتر) در حجم‌های ۱ میلی لیتر اضافه کنید و حرارت دادن را تا حل شدن نمونه ادامه دهید.

### ۲-۱-۷ آماده‌سازی نهایی محلول آزمون

محلول را سرد کنید و در پوش و دیواره‌های بشر را با حداقل میزان آب شستشو دهید. ۵ میلی لیتر اسید هیدروفلوریک رقیق شده (بند ۲-۴) اضافه کنید و یک ساعت زمان دهید، به تناوب محلول را به هم بزنید.

### ۳-۱-۷ رقیق‌سازی‌های اولیه

۱-۳-۱-۷ رقیق‌سازی اولیه برای مقادیر سیلیسیم ۰٪ (جرمی/جرمی) تا ۰٪ (جرمی/جرمی) محلول آزمون (بند ۲-۱-۷) را به یک بالون پلاستیکی تک‌نشانه با گنجایش ۱۰۰ میلی لیتر منتقل کنید و ۲ میلی لیتر اسید هیدروکلریک (با جرم حجمی،  $\rho_{۲۰} = 1.18$ ، گرم بر میلی لیتر) اضافه کنید و آن را تا رسیدن به حدود ۸۰ میلی لیتر با آب رقیق کنید. ۳ میلی لیتر محلول کلرید لیتیم (بند ۳-۴) را اضافه کنید و تا خط نشانه با آب به حجم برسانید.

**۲-۳-۱-۷ رقیق‌سازی اولیه برای مقادیر سیلیسیم**٪ ۰،۵ (جرمی/جرمی) تا ٪ ۱۰ (جرمی/جرمی)  
 محلول آزمون (بند ۲-۱-۷) را به یک بالون پلاستیکی تکنشانه با گنجایش ۱۰۰ میلی‌لیتر منتقل کنید و تا خط نشانه با آب به حجم برسانید.

**۲-۴-۱-۷ رقیق‌سازی ثانویه برای مقادیر سیلیسیم**٪ ۰،۵ (جرمی/جرمی) تا ٪ ۱۰ (جرمی/جرمی)  
 ۵۰ میلی‌لیتر محلول بند ۲-۳-۱-۷ را با پی‌پت به یک بالون پلاستیکی تکنشانه با گنجایش ۱۰۰ میلی‌لیتر بریزید. ۲ میلی‌لیتر اسید هیدروکلریک (با جرم حجمی،  $p_{20} = 1,18$ ، گرم بر میلی‌لیتر) اضافه کنید و تا رسیدن به حدود ۸۰ میلی‌لیتر با آب رقیق کنید. ۳ میلی‌لیتر محلول کلرید لیتیم (بند ۴-۳) را اضافه کنید و تا خط نشانه آن را با آب به حجم برسانید.

#### **۲-۷ محلول شاهد شناساگر**

آزمون شاهد را به موازات اندازه‌گیری، مطابق با همان روش و استفاده از همان مقادیر شناساگرها انجام دهید.

#### **۳-۷ محلول‌های کالیبراسیون سیلیسیم**

با استفاده از بورت پلاستیکی (بند ۲-۵)، به هر یک از ۶ بالون پلاستیکی ۱۰۰ میلی‌لیتری تکنشانه، مقادیر صفر میلی‌لیتر، ۱۰۰ میلی‌لیتر، ۲۰۰ میلی‌لیتر، ۳۰۰ میلی‌لیتر، ۴۰۰ میلی‌لیتر و ۵۰۰ میلی‌لیتر از محلول استاندارد سیلیسیم (بند ۴-۵) بریزید. ۲ میلی‌لیتر اسید هیدروکلریک (با جرم حجمی،  $p_{20} = 1,18$ ، گرم بر میلی‌لیتر) و ۵ میلی‌لیتر اسید هیدروفلوریک (بند ۴-۴) را اضافه کنید. با حدود ۸۰ میلی‌لیتر آب آن را رقیق کنید و هم بزنید. ۳ میلی‌لیتر محلول کلرید لیتیم (بند ۳-۴) اضافه کنید و با آب تا خط نشانه آن را به حجم برسانید. این محلول‌های کالیبراسیون به ترتیب مربوط به غلظت‌های صفر میلی‌گرم در لیتر سیلیسیم، ۱۰ میلی‌گرم در لیتر سیلیسیم، ۲۰ میلی‌گرم در لیتر سیلیسیم، ۳۰ میلی‌گرم در لیتر سیلیسیم، ۴۰ میلی‌گرم در لیتر سیلیسیم و ۵۰ میلی‌گرم در لیتر سیلیسیم می‌باشد.

#### **۴-۷ کالیبراسیون و تعیین**

##### **۴-۷-۱ اندازه‌گیری‌های جذب اتمی**

اندازه‌گیری جذب اتمی را مطابق با بند ۱-۴-۷ استاندارد ملی ایران شماره ۱۰۳۲۶-۱ و با استفاده از طول موج ۲۵۱۶ و یک شعله اکسید نیتروژن – استیلن انجام دهید.

**یادآوری** - باید قبل از تجزیه، برای از بین بردن اثرات باقی‌مانده سیلیس، سیستم مشعل با مکش یک محلول اسید هیدروفلوریک رقیق [مخلوطی از ۱۰ میلی‌لیتر اسید هیدروفلوریک رقیق (بند ۲-۴) و ۹۰ میلی‌لیتر آب] تمیز شود. در حالت روشن بودن شعله، مکش این محلول اسید رقیق تا ظهرور سیگنال پایه اصلی ادامه باید، در این حالت رسو ب سیلیس نوک مشعل تبخیر شده است. سپس آب م قطر را به دستگاه مکش کنید.

**۲-۴-۷ آماده‌سازی منحنی‌های کالیبراسیون**  
مطابق با بند ۲-۴-۷ استاندارد ملی ایران شماره ۱۰۳۲۶-۱ عمل کنید.

**۵-۷ تعداد اندازه‌گیری‌ها**  
هر اندازه‌گیری را حداقل ۲ بار تکرار کنید.

## ۸ بیان نتایج

### ۱-۸ محاسبه

مطابق بند ۱-۸ استاندارد ملی ایران شماره ۱۰۳۲۶-۱، عمل کنید.

### ۲-۸ دقت

#### ۱-۲-۸ آزمون‌های آزمایشگاهی

شش آزمایشگاه در چهار کشور، با استفاده از شش نمونه ترکیب اسمی ارائه شده در جدول ۱، در رویه این آزمون مشارکت کردند.

#### ۲-۲-۸ تجزیه و تحلیل آماری

۱-۲-۲-۸ نتایج حاصل از آزمون‌های آزمایشگاهی مطابق با استاندارد ملی ایران شماره ۷۴۴۲-۲ سال ۱۳۸۴ و به روش بیان شده در بند ۸-۲-۸ استاندارد ملی ایران شماره ۱۰۳۲۶-۱ ارزیابی شده‌اند. نتایج این تجزیه و تحلیل در جدول ۲ آورده شده است.

۲-۲-۲-۸ هیچ داده دورافتاده‌ای با آزمون‌های آماری شناسایی نگردید.

## ۹ گزارش آزمون

به بند ۹ استاندارد ملی ایران شماره ۱۰۳۲۶-۱ مراجعه شود.

**جدول ۱- ترکیبات اسمی نمونه‌های آزمون [درصد (جرمی/جرمی)]**

نمونه	آلومینیوم	کبالت	کروم	مس	آهن	منگنز	نیکل	سیلیسیم	تیتانیم
۸۲۵	۰,۲	۰,۰۷	۲۱	۱,۶	۳۰	۰,۷	باقی‌مانده	۰,۴	۱,۱
۹۰۲	۰,۴	۰,۰۵	۵	۰,۰۴	۴۸	۰,۴	باقی‌مانده	۰,۳۵	۲,۵
۳۹۲۰	۰,۱۵	۲	۱۹	۰,۱	۳	۰,۳	باقی‌مانده	۰,۶	۲,۳
۳۹۲۷	۰,۱	۱	۲۰	۰,۰۵	۴۴	۰,۴	باقی‌مانده	۰,۸	۰,۶
۷۰۱۳	۱,۵	۱۷	۲۰	۰,۲	۰,۲	۰,۰۵	باقی‌مانده	۰,۷	۲,۴
۷۰۴۹	۱	۰,۰۱	۱۵	۰,۱۵	۷	۰,۸	باقی‌مانده	۰,۳	۲,۳

**جدول ۲ - نتایج تجزیه و تحلیل آماری**

نمونه مرجع	میانگین (جرمی/جرمی٪)	انحراف استاندارد آزمایشگاهی	انحراف استاندارد آزمایشگاهی	انحراف استاندارد بین آزمایشگاهی	تکرارپذیری	تجددیدپذیری
۸۲۵	۰,۴۰۳	۰,۰۶۶	۰,۰۲۳۶	۰,۰۶۹۴	۰,۰۱۸۵	۰,۰۴۹۴
۹۰۲	۰,۳۴۴	۰,۰۰۳۹	۰,۰۱۴۹	۰,۰۴۳۵	۰,۰۱۱۰	۰,۰۴۳۵
۳۹۲۰	۰,۶۱۴	۰,۰۱۶۶	۰,۰۱۷۵	۰,۰۶۸۲	۰,۰۴۷۰	۰,۱۲۷
۳۹۲۷	۰,۸۱۶	۰,۰۱۹۵	۰,۰۴۰۳	۰,۰۵۵۱	۰,۰۴۹۱	۰,۰۷۷۸
۷۰۱۳	۰,۷۲۱	۰,۰۱۷۴	۰,۰۲۱۳	۰,۰۴۴۸	۰,۰۱۸۷	۰,۰۴۴۸
۷۰۴۹	۰,۳۳۶	۰,۰۰۶۶	۰,۰۱۴۴			