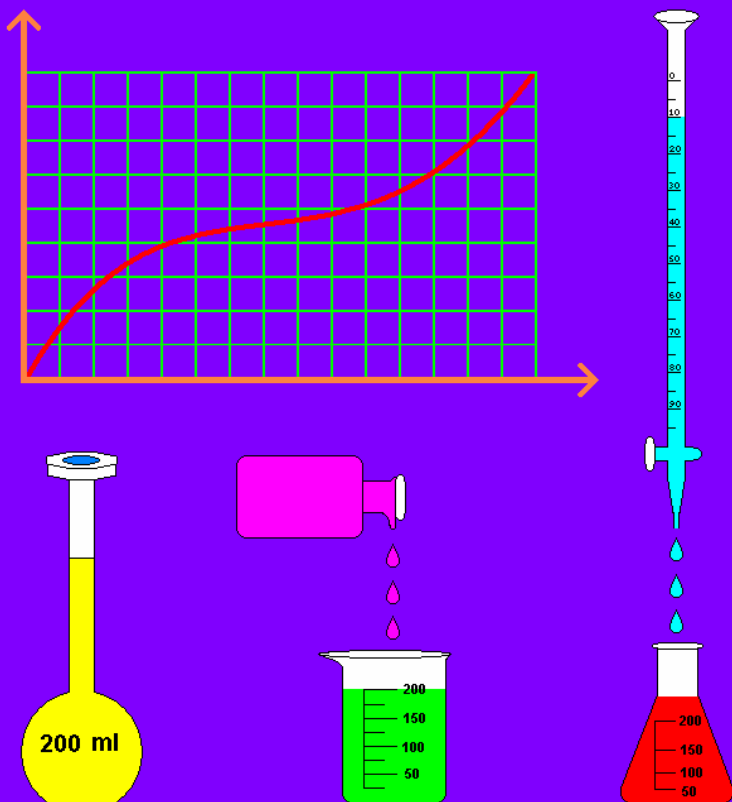


آزمایشگاه شیمی عمومی (۱)



تالیف : حسین اختر محقق

چاپ اول - ۱۳۸۴

آزمایشگاه شیمی عمومی (۱)

تالیف : حسین اختر محققى

چاپ اول - ۱۳۸۴

اطلاعات کتاب شناسی

اختر محققى ، حسين ، ۱۳۶۱ -

آزمایشگاه شیمی عمومی (۱) / تألیف حسین اختر محققى .-

ماهشهر : حسین اختر محققى ، ۱۳۸۴ .

۹۰ ص . : مصور ، جدول .

ISBN: 964-06-7444-3

۸۵۰۰ ریال

فهرست نویسی براساس اطلاعات فیپا .

کتابنامه : ص . ۸۹ .

۱. شیمی - دستنامه های آزمایشگاهی . ۲. شیمی - آزمایشها .

الف . عنوان .

۵۴۲/۱

QD۴۵/الف۳۴۴

۲۳۱۰۴ - ۸۴ م

کتابخانه ملی ایران

ISBN : 964-06-7444-3

شابک : ۳-۷۴۴۴-۰۶-۹۶۴

عنوان کتاب : آزمایشگاه شیمی عمومی (۱)

تألیف : حسین اختر محققى

ناشر : مولف

تاریخ انتشار : ۱۳۸۴

تیراژ : ۱۰۰۰ نسخه

قیمت : ۸۵۰۰ ریال

Book_Lab@Yahoo.com

ارتباط با ناشر :

کلیه حقوق چاپ و نشر محفوظ می باشد .

پیشگفتار

دروس آزمایشگاهی از مهمترین واحد های درسی دانشجویان رشته های فنی و تجربی محسوب می شود و در این میان آزمایشگاه های شیمی در آموزش دانشجویان رشته های مرتبط با شیمی نقش بسزایی را ایفا می کند ، به طوری که یادگیری و داشتن مهارت کافی برای کار در آزمایشگاه های شیمی می تواند در تضمین آینده شغلی آنها بسیار موثر باشد .

در این کتاب کلیه مطالب موجود در قالب فصل بندی های جداگانه ارائه شده و تا حد امکان و به خصوص در آزمایش های پنج فصل اول که از اساسی ترین و مهمترین آزمایش های مربوط به آزمایشگاه شیمی عمومی (۱) می باشند سعی شده است نکات مهم و کلیدی مربوط به انجام آزمایش ها ارائه شود و همچنین تمامی اشکال موجود ، با دقتی زیاد و شخصا توسط مولف طراحی شد تا این کتاب بتواند به عنوان یک مجموعه مفید برای دانشجویان محسوب شود .

فصل اول کتاب مربوط به آشنایی با محیط آزمایشگاهی و قوانین و نکات مربوط به آن بوده و شش فصل دیگر هم درباره آزمایش ها و مطالب مرتبط با آنهاست که هر یک از این شش فصل شامل مقدمه فصل ، آزمایش های مربوطه و سئوالات مطرح شده درباره مطالب گفته شده می باشد و البته لازم به ذکر است که در مقدمه هر فصل ، مطالب مشترک بین آزمایش های آن فصل آورده شده است و بنابراین سئوالات مشترکی هم که در پایان مقدمه فصل مطرح شده، مربوط به آن آزمایش ها می باشد .

قدم اول در تالیف کتاب که سخت ترین مرحله کار بود به یاری خدا برداشته شد و امیدوار هستیم که با همکاری اساتید و مسئولان محترم دانشگاه ها ، در آینده باز هم بهتر و کامل تر شود .

درخاتمه از همکاری همه اساتید محترم و مسئولان گرامی امور پژوهشی دانشگاه های امیدیه ، ماهشهر، اراک ، شاهرود ، بروجرد و دورود و نیز تلاش های صادقانه خانم ها مینا ابراهیمی و فاطمه اختر محققى و آقای عرفان زیباری فر و کلیه عزیزانی که در تالیف این کتاب نقش داشتند تشکر می کنم .

حسین اختر محققى

پاییز ۱۳۸۴

فهرست مطالب

پیشگفتار

۳

۷

فصل اول : آشنایی با محیط آزمایشگاهی

۸

بخش (۱) - آشنایی با نکات ایمنی و کاری در آزمایشگاه

۱۵

بخش (۲) - آشنایی با وسایل و دستگاه های آزمایشگاهی

۲۷

فصل دوم : آشنایی با سینتیک شیمیایی

۳۲

آزمایش شماره (۱) - بررسی تاثیر ماهیت مواد بر سرعت واکنش های شیمیایی

۳۴

آزمایش شماره (۲) - بررسی تاثیر غلظت و ... بر سرعت واکنش های شیمیایی

۳۷

آزمایش شماره (۳) - بررسی تاثیر دما بر سرعت واکنش های شیمیایی

۴۰

آزمایش شماره (۴) - بررسی تاثیر کاتالیزور بر سرعت واکنش های شیمیایی

۴۳

فصل سوم : آشنایی با روش های محلول سازی

۴۹

آزمایش شماره (۵) - تهیه محلول از مواد جامد

۵۲

آزمایش شماره (۶) - تهیه محلول های رقیق از محلول های غلیظ

۵۵

فصل چهارم : آشنایی با روش های تیتراسیون

۵۸

آزمایش شماره (۷) - تیتراسیون مستقیم اسید و باز

۶۲

آزمایش شماره (۸) - تیتراسیون برگشتی اسید و باز

فصل پنجم: آشنایی با روش های آزمایشگاهی تولید مواد

- ۶۵
=====
- آزمایش شماره (۹) - تعیین وزن آب تبلور ۶۶
- آزمایش شماره (۱۰) - تهیه کرومات سرب ۷۰

فصل ششم: آشنایی با مکانیسم های فیزیکی و شیمیایی

- ۷۳
=====
- آزمایش شماره (۱۱) - جانشینی نیترات نقره ۷۴
- آزمایش شماره (۱۲) - تهیه کربنات مس ۷۶

فصل هفتم: آشنایی با آنالیز کیفی مواد

- ۸۲
=====
- آزمایش شماره (۱۳) - شناسایی مواد با استفاده از کروماتوگرافی کاغذی ۸۳
- آزمایش شماره (۱۴) - شناسایی مواد با استفاده از معرف های شیمیایی ۸۵

پیوست

- ۸۸
=====
- پیوست (۱) ۸۸

منابع و مآخذ

- ۸۹
=====
- فهرست منابع و مآخذ ۸۹

فصل اول

(آشنایی با محیط آزمایشگاهی)

مقدمه فصل :

در هنگام ورود به آزمایشگاه شیمی وقبل از انجام هرگونه آزمایشی ، لازم است که ابتدا نکات ایمنی و کاری مربوط به آزمایشگاه را مطالعه کرده و سپس با وسایل و دستگاه های موجود و کاربرد هر یک از آنها آشنا شویم . بدین ترتیب اولاً با یادگیری و اجرای کامل نکات و توصیه های ایمنی می توانیم سلامتی خود و دیگران را در محیط آزمایشگاه حفظ نموده و از وارد آمدن خسارت های احتمالی به آزمایشگاه جلوگیری کنیم ، ثانياً با شناخت کافی و تسلط لازم در استفاده از امکانات آزمایشگاهی می توانیم آزمایش های مربوطه را به درستی و با دقت لازم انجام دهیم .

بنابراین در این فصل ابتدا با نکات ایمنی و کاری در آزمایشگاه های شیمی آشنا می شویم و سپس در بخش دوم به معرفی هر یک از وسایل و دستگاه های آزمایشگاهی می پردازیم .

بخش اول

(آشنایی با نکات ایمنی و کاری در آزمایشگاه های شیمی)

در این بخش با نکات ایمنی و کاری آزمایشگاه های شیمی که شامل نکات و توصیه های ایمنی ، معرفی علائم هشداردهنده ، نکات و توصیه های عمومی انجام آزمایش ها و چگونگی تهیه گزارش کار می باشد ، آشنا می شویم .

(الف) - نکات و توصیه های ایمنی :

در آزمایشگاه شیمی برای حفظ سلامتی خود و دیگران باید نکات ایمنی زیادی را رعایت کنید ، مهمترین آنها عبارتند از :

(۱) - همیشه هنگام کار در آزمایشگاه باید نظم و انضباط را رعایت کنید زیرا آزمایشگاه محل کارهای جدی و خطرناک است و نیز در تمامی مراحل کار باید روپوش آزمایشگاهی پوشیده باشید .

(۲) - هرگز بدون اجازه مسئول آزمایشگاه و یا بدون داشتن اطلاعات کافی از فعل و انفعالات مواد شیمیایی ، آزمایشی را انجام ندهید .

(۳) - هرگونه حادثه ای را هر قدر هم که کوچک باشد باید به مسئول آزمایشگاه اطلاع دهید و در صورت نداشتن اطلاعات کافی در مورد مهار حادثه باید از انجام کارهای خودسرانه برای کنترل آن خودداری کنید .

(۴) - قبل از به کار بردن مواد شیمیایی همیشه باید از صحت نوشته روی برچسب ظروف آن اطمینان حاصل کنید .

(۵) - هرگز حجم و مقادیر لازم گفته شده در آزمایش را افزایش ندهید زیرا اگر واکنش میان مواد شیمیایی شدید باشد در این صورت انفجاری شدید رخ خواهد داد.

(۶) - ظروف موادی که می توانند با یکدیگر به شدت واکنش دهند را ، کنار هم و یا در یک قفسه نگهداری نکنید .

(۷) - ظروف مایعاتی که فرآر بوده و یا بخاراتی سمی تولید می کنند نظیر الکل ، اتر ، بنزن ، اسید های غلیظ و ... را همواره باید زیر هود نگهداری کنید و حتی برداشتن از آنها هم باید در زیر هود انجام شود .

(۸) - هرگز شعله ای را به ظرفی که محتوی مواد فرآر و آتشگیر نظیر الکل ، اتر ، بنزن ، سولفید کربن و ... می باشد نزدیک نکنید ، بلکه همواره باید اینگونه مواد را از کنار هرگونه شعله ، جرقه الکتریکی و حتی آتش سیگار دور نگه دارید .

(۹) - هنگامی که می خواهید بوی مایعی را استشمام کنید هرگز صورت خود را مستقیماً در برابر دهانه ظرف آن نگه ندارید به خصوص اگر مایع داخل آن قبلاً گرم شده باشد .

(۱۰) - هرگز مواد داخل آزمایشگاه شیمی را مزه نکنید زیرا حتی اگر مواد موجود سمی هم نباشند احتمال آلوده بودن آنها به مواد سمی وجود دارد .

(۱۱) - دقت کنید تا زمانی که در آزمایشگاه حضور دارید باید تهویه های هوا روشن بوده و کارآیی لازم را هم داشته باشند .

(۱۲) - قبل از ترک آزمایشگاه حتماً باید از بسته شدن تمامی شیرهای اصلی آب و گاز و نیز خاموش بودن همه وسایل برقی و چراغ های روشنایی اطمینان حاصل کنید .

(۱۳) - باید از دست زدن به وسایل شیشه ای و یا چینی که به تازگی داغ شده اند خودداری کنید زیرا شیشه و چینی به کندی سرد می شوند و در حالی که سرد به نظر می رسند هنوز تا مدتی داغ می مانند .

(۱۴) - هنگامی که ماده ای را داخل ظروف آزمایشگاهی و مخصوصاً در لوله آزمایش حرارت می دهید ، حتی اگر ماده داخل آن جامد باشد دهانه اش را به طرف خود و یا دیگران نگیرید زیرا ممکن است که گازهای تولید شده ای که بر اثر حرارت به وجود

(۱۵) - هنگامی که ماده ای را در ظروف آزمایشگاهی حرارت می دهید هرگز دهانه آن را با دست یا درپوش مسدود نکنید زیرا که احتمال انفجار ظرف و یا جهش مواد داغ از کناره درپوش بسیار زیاد است .

(۱۶) - برای مخلوط کردن ، تکان دادن و به هم زدن مواد داخل ظروف آزمایشگاهی هرگز دهانه آن را با دست یا درپوش مسدود نکنید مخصوصا اگر ظرف محتوی مایعاتی از قبیل اسید یا باز باشد .

(۱۷) - برای رقیق کردن اسید های غلیظ و به خصوص اسید سولفوریک باید با احتیاط و به تدریج اسید را به آب اضافه کنید و سریعاً محلول را به هم بزنید و مراقب باشید تا هیچگاه برخلاف آن عمل نکرده و آب را به اسید اضافه نکنید زیرا مخلوط شدن اسید و آب همواره گرمای زیادی تولید می کند و در صورتی که آب به اسید اضافه شود به دلیل خروج سریع حباب های حاصل از گرمای واکنش قطرات اسید به اطراف پاشیده می شود .

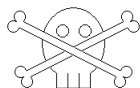
(۱۸) - مخلوط کردن محلول های غلیظ و قوی اسیدی و بازی مانند اضافه کردن محلول غلیظ آمونیاک به اسید کلریدریک غلیظ و بلعکس ، که به شدت با یکدیگر واکنش می دهند را باید به تدریج و با احتیاط کامل انجام دهید .

(۱۹) - در آزمایش هایی که احتمال جهش و یا فوران مواد واکنش دهنده داخل ظرف وجود داشته باشد باید از عینک ایمنی استفاده کنید و در صورتی که احتمال انفجار مواد واکنش دهنده وجود داشته باشد علاوه بر عینک باید بین خود و ظروف آزمایش یک صفحه محافظ قرار دهید .

(۲۰) - هنگام کار با حجم تقریباً زیادی از محلول های غلیظ اسیدی و یا بازی حتماً باید از عینک ایمنی و دستکش لاستیکی استفاده کنید .

(ب) - معرفی علائم هشدار دهنده :

در صورتی که اطلاعات کافی در مورد خصوصیات مواد شیمیایی داخل یک ظرف و یا خطرات احتمالی یک دستگاه نداشته باشید ، وجود علائم هشدار دهنده بر روی آنها موجب می شود تا در هنگام استفاده از آنها احتیاط های اولیه و لازم را بکنیم مهمترین و رایج ترین علائم هشدار دهنده بر روی برچسب ظروف مواد شیمیایی و دستگاه های موجود در آزمایشگاه ، عبارتند از :



(۱) - علامت ماده سمی : یعنی ماده شیمیایی داخل ظرف به شدت سمی می باشد .



(۲) - علامت ماده منفجره : یعنی ماده شیمیایی داخل ظرف قابل انفجار می باشد .



(۳) - علامت ماده آتش زا : یعنی ماده شیمیایی داخل ظرف آتشگیر بوده و باید از کنار هرگونه آتشی دور نگه داشته شود .



(۴) - علامت ماده خورنده : یعنی ماده شیمیایی داخل ظرف خاصیت خوردگی زیادی دارد .



(۵) - علامت ماده محرک مخاط : یعنی ماده شیمیایی داخل ظرف فرار بوده و شدیداً به مخاط بینی و گلو آسیب می رساند .



(۶) - علامت ماده رادیواکتیو پسته : یعنی ماده شیمیایی داخل ظرف خاصیت پرتوزایی داشته و سرطان زا می باشد .



(۷) - علامت خطر برق گرفتگی : یعنی در دستگاه ، ولتاژ بالایی از برق وجود دارد و می تواند موجب برق گرفتگی شود .

(ج) - نکات و توصیه های عمومی انجام آزمایش ها :

برای آنکه بخواهید در انجام آزمایش ها مشکلی پیش نیاید و با هزینه های احتمالی ناشی از خرابی مواد شیمیایی و یا از بین رفتن وسایل و دستگاه ها مواجه نشوید باید به نکات و توصیه های زیادی توجه کنید که مهمترین آنها عبارتند از:

(۱) - همیشه بعد از انجام آزمایش ها ظروف استفاده شده را ابتدا با آب معمولی کاملا شسته و سپس یکبار با آب مقطر آب بکشید تا بدین ترتیب کلیه رسوبات باقیمانده از روی جداره ظروف پاک شود .

(۲) - هرگز مواد شیمیایی استفاده شده و یا آلوده شده به مواد شیمیایی دیگر را به ظرف اصلی نگهداری آن بر نگردانید ، چون حتی وجود مقادیر کمی از آلودگی در مواد شیمیایی موجود در آزمایشگاه می تواند موجب اشتباه و خطا در نتیجه کار آزمایش شود .

(۳) - همیشه درب ظروف مواد شیمیایی را پس از برداشتن مواد کاملا ببندید چون در غیر این صورت هوا وارد ظرف شده و اکسیژن و رطوبت موجود در آن می تواند موجب تغییر ماهیت مواد شیمیایی داخل ظرف شود .

(۴) - از نگهداری مواد شیمیایی در محیط های مرطوب خودداری کنید چون ممکن است که در مواقع باز کردن درب ظروف آنها و استفاده از مواد شیمیایی حجم زیادی از رطوبت موجود در چنین محیطی وارد ظروف آنها شده و موجب تغییر ماهیت مواد شیمیایی داخل ظرف شود .

(۵) - موادی که در مقابل نور تجزیه و یا فاسد می شوند را همیشه باید در ظروف تیره نگهداری کنید و از قرار دادن آنها در قفسه هایی که نور مستقیم خورشید به آنها می تابد ، خودداری کنید .

(۶) - در انجام آزمایش هایی که در آنها به آب مقطر نیاز است حتما باید از آب مقطر استفاده کنید و هرگز به جای آن از آب معمولی استفاده نکنید زیرا در آب معمولی املاح و رسوبات گوناگونی وجود دارد که می تواند موجب خطا در نتیجه

(۷) - در هنگام خواندن حجم مایع داخل لوله وسایلی نظیر پپیت ، بورت و ... همواره باید دقت کرد که سطح گودی مایع با خط نشانه ظروف مماس باشد زیرا فقط سطح گودی مایع داخل لوله است که به عنوان سطح واقعی می تواند حجم دقیق محلول را تعیین کند .

(۸) - از ریختن محلول های غلیظ و قوی قلیایی به داخل ظروفی مانند کروزه چینی ، کپسول چینی و ... که از جنس چینی هستند خودداری کنید زیرا محلول های غلیظ و قوی قلیایی موجب خوردگی این ظروف می شوند در حالی که اینگونه ظروف اغلب در برابر محلول های اسیدی مقاوم هستند .

(۹) - از حرارت دادن ظروف شیشه ای و به خصوص ظروفی مانند ارلن و بشر بر روی شعله مستقیم چراغ بونزن یا چراغ الکلی خودداری کنید زیرا در این حالت دمای شعله پخش نشده و به طور یکسان به همه جای ظروف نمی رسد و در نتیجه این ظروف ترک می خورند که برای جلوگیری از این اتفاق باید از توری نسوز استفاده کرد .

(۱۰) - از حرارت دادن ظروف شیشه ای خالی حتی به طور غیر مستقیم هم خودداری کنید زیرا با وجود اینکه این ظروف از جنس شیشه پیرکس و مقاوم در برابر حرارت هستند اغلب در چنین حالتی ترک می خورند .

(د) - چگونگی تهیه گزارش کار :

برای تهیه گزارش کار آزمایش ابتدا باید روی جلد آن (صفحه اول گزارش کار) مشخصات و موارد زیر ارائه شود :

(۱) - نام آزمایش

(۲) - تاریخ انجام آزمایش

(۳) - نام تهیه کننده گزارش

(۴) - رشته تحصیلی تهیه کننده گزارش کار

(۵) - نام استاد مربوطه

(۶) - نوبت حضور تهیه کننده در آزمایشگاه (سکشن)

سپس برای نوشتن گزارش کار ، با استفاده از مطالب گفته شده و تجربی در آزمایشگاه و نیز منابع و کتاب های مربوطه به ترتیب زیر آن را تنظیم کنیم :

(۱) - نام آزمایش

(۲) - هدف آزمایش

(۳) - تئوری آزمایش

(۴) - وسایل مورد نیاز

(۵) - مواد مورد نیاز

(۶) - شرح کار آزمایش

(۷) - محاسبات و نتیجه گیری

(۸) - پاسخ به سئوالات مطرح شده

بخش دوم

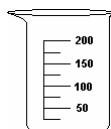
(آشنایی با وسایل و دستگاه های آزمایشگاهی)

برای آنکه بتوانیم از امکانات آزمایشگاهی به درستی استفاده کنیم و آزمایش ها را با دقتی زیاد انجام دهیم آشنایی با وسایل و دستگاه های آزمایشگاهی ضروری می باشد که در این بخش با پنجاه نوع از مهمترین و رایج ترین وسایل و دستگاه های موجود در آزمایشگاه های شیمی آشنا می شویم :

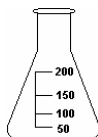
(۱) - لوله آزمایش : از این وسیله بیشتر برای انجام آزمایش های ابتدایی و نیز مواقعی که حجم محلول های به کار رفته در آزمایش کم است ، استفاده می شود که دارای اندازه های مختلفی بوده و هیچگاه نباید هنگام حرارت دادن بیش از یک سوم لوله را از محلول پر کرد .

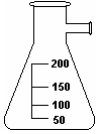


(۲) - بشر : از این وسیله بیشتر برای حرارت دادن ، جوشاندن و یا برداشتن حجمی تقریبی از محلول ها استفاده می شود که دارای اندازه های مختلفی بوده و برخی از انواع آن تیره رنگ می باشد .

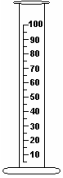


(۳) - ارلن (ارلن ساده) : از این وسیله بیشتر برای حرارت دادن محلول ها و نیز جهت انجام عملیات تیتراسیون و یا صاف نمودن و رسوب گیری محلول ها استفاده می شود که دارای اندازه های مختلفی بوده و برخی از انواع آن تیره رنگ می باشد .

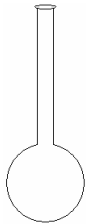




(۴) - ارلن تخلیه: از این وسیله بیشتر برای انجام عملیات رسوب گیری سریع استفاده می شود.



(۵) - مزور (استوانه مدرج): از این وسیله بیشتر برای برداشتن مایعات و به خصوص محلول های خطرناک استفاده می شود که دارای اندازه های مختلفی بوده و برخی از انواع آن تیره رنگ می باشد.



(۶) - بالن ته گرد: از این نوع بالن بیشتر برای انجام عملیات تقطیر، رفلکس کردن و گرم کردن محلول ها استفاده می شود که دارای اندازه های مختلف و شکل هایی با گردنه کوتاه و یا بلند می باشد.



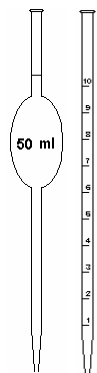
(۷) - بالن ژوژه: از این نوع بالن بیشتر برای تهیه دقیق محلول ها و نگهداری آنها استفاده می شود که از نوع بالن های ته صاف بوده و دارای درب مخصوص به خود می باشد و نیز اندازه های مختلفی داشته که محدوده حجم آنها توسط خطی که بر روی گردنه بالن وجود دارد مشخص می شود.



(۸) - بالن سه دهانه: از این نوع بالن بیشتر در آزمایش هایی استفاده می شود که بخواهیم به طور همزمان دو ماده را وارد کرده و از دهانه سوم آن ماده دیگر را خارج کنیم.

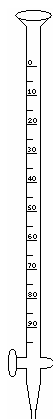


(۹) - دکانتور (قیف جدا کننده): از این وسیله بیشتر برای جدا کردن مایعاتی که در هم مخلوط نشده اند و به دلیل داشتن اختلاف

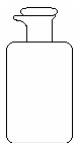


(۱۰) - پپیت : از این وسیله بیشتر برای برداشتن حجم دقیقی از مایعات استفاده می شود که دارای دو نوع مدرج و حباب دار بوده و هر دو نوع اندازه های حجمی مختلفی دارند که البته نوع مدرج آن کاربرد بیشتری دارد چون توسط نوع مدرج می توان به هر اندازه دلخواه مقداری از محلول ها را سنجیده و برداشت ولی توسط نوع حباب دار تنها یک حجم از پیش تعیین شده قابل برداشت می باشد که میزان حجم در نوع حباب دار معمولا بر روی حباب آن نوشته شده است و محدوده آن توسط خطی که بر روی لوله بالای حباب وجود دارد تعیین

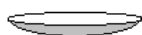
می شود و در هنگام استفاده از آن باید به این نکات توجه کرد که باید پپیت را طوری در دست گرفت که بتوان توسط انگشت اشاره دهانه آن را گرفته تا میزان حجم مایع داخل آن قابل کنترل باشد و نیز برای برداشتن محلول های سمی و خطرناک نظیر محلول های اسیدی ، محلول های قلیایی و ... باید حتما توسط پپیت پرکن ، پپیت را پر کرده و به کمک آن میزان محلول داخل پپیت را کنترل کرد.



(۱۱) - بورت : از این وسیله بیشتر برای اضافه کردن حجم دقیقی از یک محلول به محلولی دیگر و به خصوص برای انجام عملیات تیتراسیون استفاده می شود که دارای اندازه های مختلفی بوده و البته نوعی دیگر از بورت وجود دارد که به نام بورت اتوماتیک شناخته می شود و در آن توسط یک مکنده محلول از مخزن مایع به داخل بورت کشیده شده و بورت پر می شود و در هنگام کار با بورت باید به این نکات توجه داشت که قبل از استفاده از آن حتما باید سطح محلول با درجه صفر روی بورت تماس باشد و نیز در داخل بورت حباب های بزرگ هوا وجود نداشته باشد.

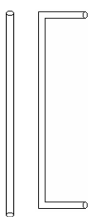


(۱۲) - قطره چکان : از این وسیله بیشتر برای اضافه نمودن چند قطره از معرف های شیمیایی و یا محلول های غلیظ به مواد و محلول های دیگر استفاده می شود که این وسیله از دو قسمت بطری و سر مخصوص تشکیل شده و برخی از انواع آن تیره رنگ می باشد و نیز از نظر سر مخصوص هم دارای دو نوع شیشه ای و لاستیکی بوده که استفاده از نوع تمام شیشه ای آن در آزمایشگاه های شیمی رایج تر است .

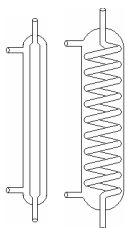


(۱۳) - شیشه ساعت : از این وسیله بیشتر برای خشک نمودن سریع نمونه های کوچکی از محلول ها و توزین مواد شیمیایی پودری شکل و نیز در مواقعی هم به عنوان درب بشر در آزمایش های مختلف استفاده می شود .

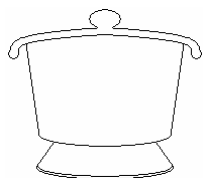
(۱۴) - لوله موئین : از این وسیله بسیار کوچک و نی شکل شیشه ای بیشتر برای انجام آزمایش های تعیین نقاط ذوب و جوش نمونه ها به روش میکرو استفاده می شود .



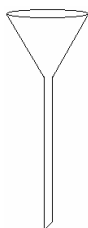
(۱۵) - لوله شیشه ای (لوله انتقال) : از این وسیله لوله ای شکل در آزمایش های مختلف برای انتقال پیوسته مایعات و گازها از یک ظرف به ظرف دیگر استفاده می شود که دارای اندازه های مختلف و نیز دارای دو نوع شیشه ای و لاستیکی می باشد که چون از نوع لاستیکی آن فقط می توان در صورتی که مواد منتقل شونده داغ نباشند استفاده کرد بنابراین کاربرد نوع شیشه ای آن رایج تر است .



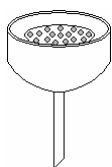
(۱۶) - مبرد (خنک کننده) : از این وسیله برای انجام انواع عملیات تقطیر و نیز خنک سازی مایعات و گازها استفاده می شود که



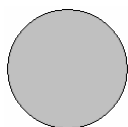
(۱۷) - دسیکاتور (خشکانه) : از این وسیله که شبیه یک قابلمه بزرگ شیشه ای است بیشتر برای گرفتن رطوبت و خشک کردن مواد استفاده می شود و چون این وسیله رطوبت موجود در مواد را توسط مواد جاذب الرطوبه ای مانند کلرید کلسیم و یا اسید سولفوریک غلیظی که در ظرف پایین آن قرار دارد جذب می نماید پس نباید درب آن را به مدت طولانی باز گذاشت زیرا در غیر این صورت رطوبت موجود در محیط آزمایشگاه جذب مواد جاذب الرطوبه آن شده و موجب کاهش کارآیی دستگاه می شود .



(۱۸) - قیف شیشه ای : از این وسیله بیشتر برای انجام عملیات صاف نمودن محلول ها و رسوب گیری از آنها استفاده می شود .



(۱۹) - قیف بوخزر : از این وسیله بیشتر برای انجام عملیات رسوب گیری سریع از محلول هایی که دیر صاف می شوند استفاده می شود که اساس کار آن نیز به کمک مکش ایجاد شده توسط فشار آب و یا پمپ تخلیه می باشد .



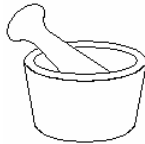
(۲۰) - کاغذ صافی : بیشترین کاربرد کاغذ صافی برای انجام عملیات صاف کردن و رسوب گیری از محلول ها می باشد ولی در مواردی نظیر آزمایش های کروماتوگرافی کاغذی و ... هم می توان از آن استفاده کرد که ورق های آن عموماً به دو صورت دایره ای و مربعی شکل برش خورده است و از لحاظ اندازه قطر ذراتی که می تواند از محلول



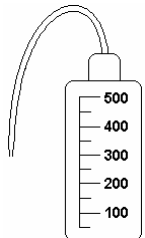
(۲۱) - کروزه چینی (بوته چینی): از این وسیله بیشتر برای گرم کردن شدید به منظور خشک کردن و یا سوزاندن کامل مواد و نیز جهت ذوب کردن موادی نظیر سرب، پارافین و ... در داخل کوره های الکتریکی و یا بر روی شعله چراغ بونزن استفاده می شود که دارای دو نوع چینی و پلاتینی می باشد.



(۲۲) - کپسول چینی: از این وسیله بیشتر برای تبخیر نمودن سریع محلول ها و یا مانند کروزه چینی جهت ذوب کردن مواد جامد استفاده می شود.



(۲۳) - هاون چینی: از این وسیله بیشتر برای خرد کردن و نرم کردن مواد جامد استفاده می شود.



(۲۴) - پیست (آبفشان): از این وسیله رایج آزمایشگاهی بیشتر برای نگهداری آب مقطر و محلول های رقیق استفاده می شود که با فشار دادن مخزن پلاستیکی قابل انعطاف آن، آب از لوله خمیده خارج می شود.



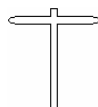
(۲۵) - لوله شوی : از این وسیله برای شستن و تمیز کردن جداره داخلی ظروف آزمایشگاهی نظیر لوله آزمایش ، ارلن ، بالن ، بشر و ... استفاده می شود .



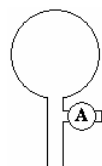
(۲۶) - اسپاتول (قاشقک آزمایشگاهی) : از این وسیله برای خرد کردن و برداشتن مواد جامد استفاده می شود که دارای دو نوع چینی و فلزی می باشد .



(۲۷) - دریوش (چوب پنبه) : از این وسیله برای بستن دهانه لوله آزمایش ، ارلن ، بالن و ... استفاده می شود و البته می توان به کمک چوب پنبه سوراخ کن هم وسط آن را جهت عبور لوله های شیشه ای سوراخ کرد که دارای اندازه های مختلفی در دو نوع چوب پنبه ای و لاستیکی می باشد .



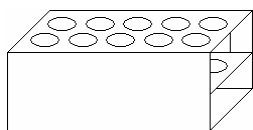
(۲۸) - چوب پنبه سوراخ کن : از این وسیله برای سوراخ کردن دریوش های لاستیکی و چوب پنبه ای به منظور عبور لوله های شیشه ای استفاده می شود که دارای اندازه های مختلفی جهت سوراخ کردن می باشد .



(۲۹) - پیپت پر کن : از این وسیله برای پر کردن پیپت ها استفاده می شود و انواع مختلفی داشته و طریقه استفاده از رایج ترین نوع آن بدین صورت است که ابتدا دهانه پیپت را داخل لوله پایینی پیپت پر کن قرار داده و با فشار دادن و رها کردن قسمت بادکنکی آن ، پیپت را پر می کنند و سپس با فشار دادن جداره لوله دیگر پیپت پر کن که در تصویر باحرف (A) نشان

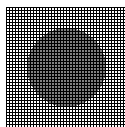


(۳۰) - همزن میله ای : از این وسیله که یک میله بلند توپر می باشد بیشتر برای هم زدن محلول ها استفاده می شود و دارای دو نوع شیشه ای و پلاستیکی می باشد .

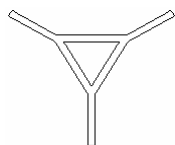


(۳۱) - قفسه لوله آزمایش : از این وسیله برای نگهداری و طبقه بندی تعداد زیادی از لوله های آزمایش استفاده می شود که دارای اندازه های گوناگون هشت تایی ، ده تایی و ... و در انواع مختلفی نظیر فلزی ، چوبی و ... وجود دارد .

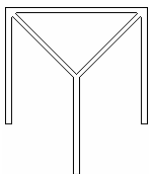
(۳۲) - توری نسوز : از این وسیله توری شکل که بر روی سه پایه آزمایشگاهی



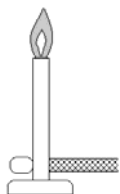
قرار می گیرد بیشتر برای حرارت دادن غیر مستقیم ظروف آزمایشگاهی استفاده می شود که لایه ضخیم کاغذ نسوز وسط آن با پخش کردن حرارت شعله چراغ بونزن موجب می شود تا ظروف آزمایشگاهی و به خصوص ظروف شیشه ای در هنگام حرارت دادن نشکنند .



(۳۳) - مثلث نسوز : از این وسیله که بر روی سه پایه آزمایشگاهی قرار می گیرد بیشتر برای نگه داشتن ظروف آزمایشگاهی و به خصوص کروزه چینی بر روی شعله مستقیم چراغ بونزن استفاده می شود .



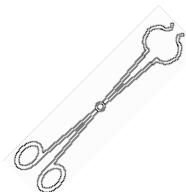
(۳۴) - سه پایه : از این وسیله بیشتر برای نگه داشتن توری نسوز و مثلث نسوز بر روی شعله چراغ بونزن استفاده می شود که چراغ بونزن هم در زیر آن قرار می گیرد .



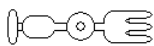
(۳۵) - چراغ بونزن (چراغ شعله) : از این وسیله که رایج ترین منبع حرارتی موجود در آزمایشگاه های شیمی می باشد بیشتر برای گرم نمودن ظروف آزمایشگاهی حاوی مواد شیمیایی استفاده می شود که سوخت مورد نیاز آن گاز شهری و یا گاز کپسول می باشد .



(۳۶) - گیره لوله آزمایش : از این وسیله برای جابه جایی لوله آزمایش و به خصوص نگه داشتن آن در هنگام گرما دادن استفاده می شود .



(۳۷) - پنس بوتله (گیره کروزه) : از این وسیله بیشتر برای جابه جایی و نگه داشتن کروزه و کپسول چینی استفاده می شود .



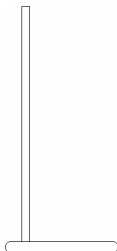
(۳۸) - گیره بورت : از این وسیله بیشتر برای نگه داشتن وسایل مختلفی نظیر بورت ، بالن ، ارلن ، لوله آزمایش ، دمانج و ... در حالت ثابت استفاده می شود .

(۳۹) - حلقه قیف (گیره قیف) : از این وسیله برای نگه داشتن وسایل مختلفی



نظیر قیف شیشه ای ، دکانتور ، بشر و ... استفاده می شود .

(۴۰) - پایه فلزی : از این وسیله برای نگه داشتن و سوار کردن وسایلی نظیر گیره بورت و حلقه قیف استفاده می شود و در هنگام انجام عملیات تیتراسیون باید مراقب بود تا محلول تیتراکننده بر روی صفحه فلزی آن نریزد .



(۴۱) - دما سنج (ترموتر) : از این وسیله برای سنجش دمای مایعات و گازهای مختلف در هنگام حرارت دادن و یا انجام گرفتن واکنش های شیمیایی میان آنها استفاده می شود و دارای انواع مختلفی نظیر الکلی ، جیوه ای ، دیجیتالی و ... می باشد که نوع جیوه ای آن در آزمایشگاه های شیمی بیشترین کاربرد را دارد .

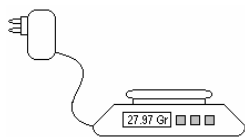


(۴۲) - زمان سنج (تایمر) : از این دستگاه برای سنجش سرعت واکنش های شیمیایی استفاده می شود که دارای دو نوع دیجیتالی و عقربه ای می باشد .

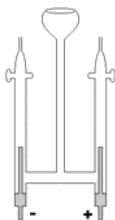


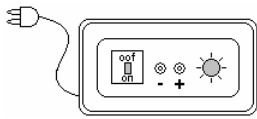
(۴۳) - ترازوی آزمایشگاهی : از این دستگاه برای

وزن کردن انواع مواد شیمیایی موجود در آزمایشگاه استفاده می شود و حداقل دقت مطلوب آن برای استفاده در آزمایشگاه باید در حدود ۰/۱ گرم باشد که دارای انواع مختلفی نظیر ترازوی دیجیتال ، ترازوی دوکفه ای ، ترازوی سه اهرمی و ... بوده و رایج ترین نوع آنها ترازوی دیجیتال می باشد .

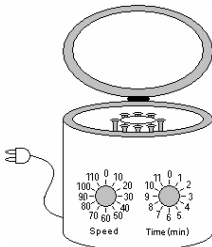


(۴۴) - دستگاه الکترولیز : از این دستگاه برای جداسازی یون ها در محلول های قطبی و تجزیه آب به روش الکترولیز جهت تولید گازهایی نظیر هیدروژن، اکسیژن، کلر و ... استفاده می شود .

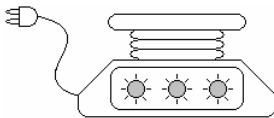




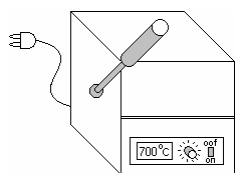
(۴۵) - منبع تغذیه الکتریکی : از این دستگاه برای تامین نیروی الکتریکی لازم و مورد نیاز دستگاه هایی نظیر دستگاه الکترولیز و ... استفاده می شود که با تنظیم درجه دستگاه می توان ولتاژ های مختلفی را از آن خارج ساخت .



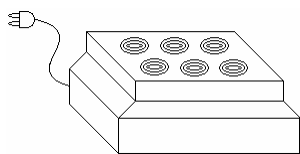
(۴۶) - دستگاه سانتریفوژ : از این دستگاه که با گردش سریع خود نیروی گریز از مرکز زیادی را تولید می کند برای ته نشین کردن سریع رسوبات بسیار ریز موجود در محلول ها و نیز جداسازی مخلوطی از دو مایع که اختلاف چگالی کمی داشته و به سختی از هم جدا می گردند استفاده می شود که دارای دو نوع برقی و دستی بوده و در هنگام کار با آن باید توجه داشت که به منظور جلوگیری از خراب شدن دستگاه همواره باید تعادل دو طرف دستگاه را با قرینه قرار دادن نمونه ها در داخل دستگاه حفظ کرده و نیز سرعت چرخش دستگاه را هم در نوع برقی آن باید به تدریج افزایش داد .



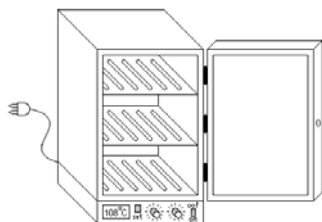
(۴۷) - هیتر (گرمکن الکتریکی) : از این دستگاه بیشتر برای گرم کردن یکنواخت به همراه هم زدن خودکار محلول های داخل ظروف آزمایشگاهی استفاده می شود و سه نوع پیچ تنظیم بر روی آن وجود دارد که از پیچ ترمو برای تنظیم درجه حرارت تولیدی و از پیچ تایمر برای تنظیم مدت زمان گرم کردن نمونه ها و از پیچ سرعت همزن هم برای تنظیم سرعت همزن مغناطیسی استفاده می شود بدین صورت که برای استفاده از همزن مغناطیسی یک قطعه کوچک مغناطیسی مخصوص را داخل ظرف محلول انداخته و بعد از گذاشتن ظرف بر روی صفحه دستگاه ، همزن مغناطیسی آن را فعال می کنند و بدین ترتیب با چرخیدن قطعه کوچک داخل ظرف محلول هم زده می شود .



(۴۸) - کوره الکتریکی : از این دستگاه برای گرم کردن شدید و سوزاندن کامل مواد و نیز ذوب کردن برخی از فلزات استفاده می شود و رایج ترین نوع آن می تواند مواد مختلف را تا حدود 1200°C گرم کند که در هنگام کار با این دستگاه باید توجه داشت تا درب آن زیاد باز نماند زیرا در این حالت حرارت تولید شده داخل آن به سرعت خارج می شود .



(۴۹) - حمام آبگرم : از این دستگاه که داخل مخزن آن همواره مقدار معینی آبگرم قرار دارد برای گرم کردن ملایم و یکنواخت ظروف حاوی مواد شیمیایی استفاده می شود .



(۵۰) - آون (اتوکلاو) : از این دستگاه بیشتر برای خشک کردن مواد و ظروف آزمایشگاهی توسط گرما و نیز حرارت دادن یکنواخت ظروف حاوی نمونه های آزمایشگاهی استفاده می شود.

سئوالات مشترک فصل اول :

- (۱) - پنج مورد از نکات ایمنی آزمایشگاه که باید رعایت شود را بنویسید ؟
- (۲) - چرا برای رقیق کردن اسید های غلیظ و به خصوص اسید سولفوریک حتما باید به تدریج اسید را به آب اضافه کرد ؟
- (۳) - پنج مورد از نکات عمومی انجام آزمایش ها که برای جلوگیری از خسارت دیدن وسایل و مواد آزمایشگاهی ونیز بالا بردن دقت آزمایش لازم است را بنویسید؟
- (۴) - قبل از استفاده از بورت باید به چه نکاتی توجه کرد ؟

فصل دوم

(آشنایی با سینتیک شیمیایی)

مقدمه فصل :

یکی از ویژگی های مهم واکنش های شیمیایی ، سرعت انجام گرفتن آن است که در علم شیمی به مطالعه سرعت و چگونگی پیشرفت واکنش های شیمیایی و روش های کنترل آن سینتیک شیمیایی گفته می شود .

به طور کلی به مقدار پیشرفت واکنش در واحد زمان سرعت واکنش گفته می شود که در مورد برخی از واکنش ها پیشرفت به آرامی و برای برخی دیگر سریع تر انجام می شود و همچنین ممکن است که در بعضی از واکنش ها پیشرفت در ابتدای زمان واکنش سریع تر و یا آهسته تر از پیشرفت در انتهای زمان واکنش باشد بنابراین همواره باید میانگین سرعت آن را محاسبه نمود که به آن سرعت متوسط واکنش گفته شده و با نماد عمومی (\bar{R}) نشان می دهند .

برای تعیین سرعت در یک واکنش شیمیایی میزان مصرف مواد واکنشگر و یا میزان تولید محصولات واکنش در واحد زمان را معیار سرعت واکنش در نظر می گیرند که اغلب به صورت $\frac{\text{مول}}{\text{ثانیه}}$ و $\frac{\text{مول}}{\text{دقیقه}}$ و ... بیان می شوند .

$$\text{سرعت متوسط مصرف مواد واکنشگر} = \frac{\text{تعداد مول های مصرف شده مواد واکنشگر}}{\text{مدت زمان طی شده برای مصرف آن}}$$

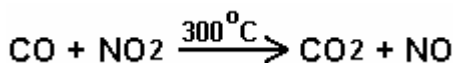
$$\text{سرعت متوسط تولید محصولات واکنش} = \frac{\text{تعداد مول های تولید شده محصولات واکنش}}{\text{مدت زمان طی شده برای تولید آن}}$$

به عنوان مثال در یک واکنش میان منیزیم و اسید کلریدریک که در شرایطی خاص انجام می شود 0.1 مول گاز هیدروژن در مدت 10 ثانیه تولید می شود که سرعت متوسط این واکنش بر اساس تولید گاز هیدروژن برابر است با :

$$\bar{R}_{(H_2)} = \frac{0.01 \text{ mol}}{10 \text{ s}} = 0.001 \frac{\text{mol}}{\text{s}}$$

باید توجه داشت که سرعت واکنش های شیمیایی را نمی توان با استفاده از معادله واکنش و محاسبات مربوط به آن محاسبه کرد بلکه باید سرعت هر واکنش شیمیایی را به طور تجربی بدست آورد که برای تعیین سرعت واکنش و یا همان سنجش سرعت مقدار مواد مصرفی و یا تولیدی موجود در ظرف آزمایش روش های مختلفی وجود دارد که در ابتدایی ترین روش مقداری معین و موازنه شده از مواد واکنشگر را با یکدیگر مخلوط کرده و واکنش را آغاز می کنند و در مدتی که واکنش در حال انجام گرفتن است در زمان بندی های مساوی و متوالی مقداری از نمونه در حال واکنش را برداشته و غلظت مواد واکنشگر و یا محصولات تولیدی موجود در آن را بسنجیم و سپس مقادیر هر دوره زمانی را در جدولی یادداشت کرده و در انتها مقادیر حاصله را بر روی نمودار برده و سرعت متوسط واکنش را بدست آوریم .

به عنوان مثال چگونگی تعیین سرعت واکنش را در یک سیستم گازی که در یک ظرف یک لیتری شیردار واکنش میان گاز مونواکسید کربن و دی اکسید نیتروژن مطابق معادله زیر صورت می گیرد را بررسی می کنیم :



در این واکنش یک مول گاز CO با یک مول گاز NO₂ در دمای $300^\circ C$ و فشار معین شروع به واکنش دادن می کند حالا مطابق جدول زیر هر 10 دقیقه یک نمونه گازی را از ظرف آزمایش خارج کرده و میزان غلظت گاز CO₂ تولیدی را در جدول یادداشت می کنیم و این عمل را تا زمانی ادامه می دهیم که میزان غلظت گاز CO₂

زمان (min)	0	10	20	30	40	50	60	70
غلظت گاز CO ₂ ($\frac{\text{mol}}{\text{Lit}}$)	0.00	0.50	0.67	0.75	0.80	0.83	0.84	0.84

با توجه به جدول می بینیم که سرعت این واکنش در آغاز بسیار زیاد بوده و در اواخر واکنش بسیار کم می شود که برای پیدا کردن سرعت متوسط واکنش ابتدا باید با توجه به غلظت مولی CO₂ موجود در انتهای واکنش و میزان حجم ظرف آزمایش کل مقدار مول های CO₂ تولید شده در ظرف آزمایش را بدست آوریم و چون حجم ظرف مورد استفاده یک لیتر می باشد بنابراین خواهیم داشت :

$$1 \text{ (Lit)} \times 0.84 \left(\frac{\text{mol}}{\text{Lit}} \right) = 0.84 \text{ mol}$$

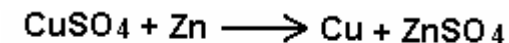
حالا باید تعداد کل مول های تولید شده CO₂ را بر زمان صرف شده ای که در طی آن واکنش کامل شده است تقسیم کنیم و سرعت متوسط واکنش را بدست آوریم ، پس خواهیم داشت :

$$\bar{R}_{(\text{CO}_2)} = \frac{0.84 \text{ mol}}{60 \text{ min}} = 0.014 \frac{\text{mol}}{\text{min}}$$

در روش دیگر و پیشرفته تر ، تعیین سرعت واکنش به جای سنجش مستقیم غلظت مواد موجود در نمونه با استفاده از بررسی تغییرات خواص فیزیکی مواد در حال واکنش مانند تغییر رنگ ، تغییر فشار ، تغییر حجم ، تغییر میزان هدایت الکتریکی و ... می توان به میزان پیشرفت واکنش پی برده و سرعت واکنش را اندازه گیری نمود.

به عنوان مثال یک تکه از فلز روی را در محلول آبی رنگ سولفات مس فرو کرده به

طوری که به مرور زمان یون های



محلول آبی رنگ

محلول بی رنگ

آبی رنگ مربوط به سولفات مس

با یون های فلز روی واکنش داده

و به تدریج محلول بی رنگ سولفات روی را مطابق معادله زیر تولید می کند :

که تغییر رنگ تدریجی محلول آبی رنگ به محلول بی رنگ به عنوان معیاری از کاهش غلظت سولفات مس در نظر گرفته می شود که می توان در هر لحظه این تغییر رنگ را با استفاده از دستگاه های حساس نورسنجی و طیفسنجی در مدت زمانی بسیار کوتاه بدست آورده و سپس با پردازش اطلاعات بدست آمده توسط کامپیوتر غلظت مواد مصرفی را هم محاسبه نمود .

اگر بخواهیم مراحل انجام یک واکنش شیمیایی را از دیدگاه مولکولی در نظر بگیریم بدین صورت است که ابتدا باید مولکول های مواد واکنشگر در جهتی مناسب با یکدیگر برخورد کنند که به چنین برخورد هایی ، برخورد موثر یا کارا می گویند و تعداد آن همواره کمتر از تعداد کل برخورد های مولکولی می باشد و سپس در طی این برخورد باید با صرف مقداری انرژی به نام انرژی اکتیواسیون (فعال سازی) تعدادی از پیوند های اولیه مولکول های واکنشگر شکسته شده و به دنبال آن پیوند های جدید دیگری بین مولکول های واکنشگر تشکیل شود تا واکنش انجام گیرد . بنابراین هر چه تعداد برخورد های موثر بین مولکولی مواد واکنشگر و نیز تعداد شکسته شدن پیوند های اولیه و تشکیل پیوند های جدید را نسبت به واحد زمان بیشتر کنیم سرعت واکنش های شیمیایی هم افزایش خواهد یافت و در نتیجه با توجه به این موارد می توان گفت که سرعت واکنش های شیمیایی به طور کلی به چهار عامل وابسته است که این عوامل عبارتند از :

(۱) - ماهیت مواد واکنشگر و محصولات تولیدی

(۲) - غلظت مواد و عوامل مشابه آن

(۳) - دما

(۴) - کاتالیزور

که ما در این فصل هر چهار عامل یاد شده را به طور جداگانه بررسی کرده و آزمایش های مربوط به آنها را انجام خواهیم داد .

سئوالات مشترک فصل دوم :

(۱) - سینتیک شیمیایی را تعریف کنید ؟

(۲) - سرعت واکنش شیمیایی را تعریف کرده و معیار های سنجش آن را توضیح دهید؟

(۳) - دو روشی که برای تعیین سرعت واکنش های شیمیایی از آنها استفاده می شود را توضیح دهید ؟

(۴) - مراحل کلی انجام یک واکنش شیمیایی را از دیدگاه مولکولی توضیح دهید ؟

(۵) - عوامل موثر بر سرعت واکنش های شیمیایی را نام ببرید ؟

آزمایش شماره (۱)

نام آزمایش : بررسی تاثیر ماهیت مواد بر سرعت واکنش های شیمیایی

هدف آزمایش : بررسی تاثیر ماهیت مواد بر سرعت واکنش های شیمیایی

تئوری آزمایش : ماهیت و ساختار مولکولی مواد واکنشگر و محصولات تولیدی

می تواند به دودلیل عمده بر سرعت واکنش های شیمیایی تاثیر بگذارد که عبارتند از:

(۱) - هر چه مقاومت پیوند های اولیه ای که باید شکسته شوند کمتر و نیز مقاومت پیوند های جدیدی که تشکیل می شوند بیشتر باشد به دلیل اینکه به انرژی اکتیواسیون کمتری برای شکسته شدن پیوند های اولیه و تشکیل پیوند های جدید بین مولکول های واکنشگر نیاز خواهیم داشت بنابراین سرعت این کار بیشتر شده و در مجموع سرعت واکنش شیمیایی افزایش خواهد یافت .

(۲) - شکل و اندازه مولکول های واکنشگر و محصولات تولیدی هم نقش بسزایی در تعیین سرعت واکنش شیمیایی دارد به طوری که در یک دید کلی معمولا هر چه مولکول های مواد از نوع کوچکتر و ساده تری باشند به دلیل اینکه احتمال برخورد های موثر بین مولکولی بیشتر می شود سرعت واکنش های شیمیایی هم افزایش خواهد یافت .

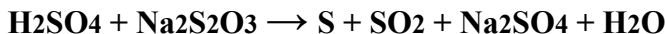
بنابراین همگی این موارد بستگی به ماهیت و ساختار مولکولی مواد واکنشگر و محصولات تولیدی دارد و البته چون ماهیت و ساختار مولکولی هر ماده ای ثابت

وسایل مورد نیاز : بشر - مزور ۱۰ یا ۳۰ میلی لیتری - زمان سنج

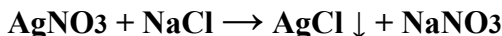
مواد مورد نیاز : محلول اسید سولفوریک (H₂SO₄) ۰/۵ مولار - محلول تیوسولفات سدیم (Na₂S₂O₃) ۰/۵ مولار - محلول نیترات نقره (AgNO₃) ۰/۵ مولار - محلول کلرید سدیم (NaCl) ۰/۵ مولار

شرح کار آزمایش : برای انجام آزمایش مراحل زیر را به ترتیب انجام دهید :

- (۱) - ۵ میلی لیتر اسید سولفوریک ۰/۵ مولار را داخل مزور ریخته و ۵ میلی لیتر محلول تیوسولفات سدیم ۰/۵ مولار به آن اضافه کنید و سپس مدت زمان را از لحظه اضافه کردن آن تا هنگام کدر شدن محلول اندازه گیری کنید (T₁)
- (۲) - ۵ میلی لیتر محلول نیترات نقره ۰/۵ مولار را داخل مزور ریخته و ۵ میلی لیتر محلول کلرید سدیم ۰/۵ مولار به آن اضافه کنید و سپس مدت زمان را از لحظه اضافه کردن آن تا هنگام کدر شدن محلول اندازه گیری کنید (T₂)
- (۳) - نتایج حاصله را به همراه پاسخ سئوالات مطرح شده در گزارش کار خود بیاورید .



(در این واکنش به دلیل تولید رسوب گوگرد ، محلول کدر می شود)



(در این واکنش رسوب کلرید نقره به سرعت تولید می شود)

سئوالات آزمایش :

- (۱) - کلیه واکنش های انجام گرفته در آزمایش را بنویسید ؟
- (۲) - علت کدر شدن رنگ محلول در هر دو مرحله آزمایش را بنویسید ؟
- (۳) - دلایل تاثیر ماهیت مواد بر سرعت واکنش های شیمیایی را بنویسید ؟

آزمایش شماره (۲)

نام آزمایش : بررسی تاثیر غلظت و ... بر سرعت واکنش های شیمیایی

هدف آزمایش : بررسی تاثیر غلظت و ... بر سرعت واکنش های شیمیایی

تئوری آزمایش : در همه واکنش های شیمیایی اگر با استفاده از غلظت و یا عوامل مشابه آن بتوانیم تجمع مولکول های مواد واکنشگر را زیاد تر کنیم به دلیل اینکه در این حالت تعداد کل برخوردهای بین مولکولی مواد واکنشگر و به همراه آن احتمال برخورد های موثر بین مولکولی در واحد زمان بیشتر می شود پس سرعت واکنش های شیمیایی هم افزایش می یابد .

حالا با توجه به اینکه مواد واکنشگر می توانند در یکی از سه فاز (حالت فیزیکی) جامد ، مایع و یا گاز قرار گرفته باشند بنابراین عوامل و روش هایی که به افزایش تجمع مولکول های مواد و در نتیجه بیشتر شدن تعداد برخوردهای موثر بین مولکولی کمک می کند هم برای مواد مختلف با در نظر گرفتن هر یک از این سه فاز (حالت فیزیکی) که در آن قرار دارند متفاوت می باشد که این عوامل عبارتند از :

(۱) - برای مواد واکنشگری که در فاز جامد هستند با افزایش سطح تماس خارجی مواد می توان تجمع مولکول های مواد واکنشگر را نسبت به یکدیگر بیشتر کرد به طوری که متداول ترین روش برای افزایش سطح مواد جامد ، خرد کردن و آسیاب

(۲) - برای مواد واکنشگری که در فاز مایع و یعنی به صورت محلول هستند می توان با بالا بردن غلظت ماده واکنشگر موجود در محلول ، غلظت مولکولی محلول را زیاد تر کرده و در نتیجه تجمع مولکول های مواد واکنشگر را هم نسبت به یکدیگر بیشتر کرد که برای این کار باید یا از همان ابتدای تهیه محلول اندازه ماده حل شونده را نسبت به حلال افزایش داده و یا محلول را جوشاند تا درصد حلال موجود در آن پایین بیاید .

(۳) - و همچنین در مورد مواد واکنشگری که در فاز گازی شکل هستند می توان با بالا بردن غلظت گازی ، تجمع مولکول های گاز را افزایش داد که برای این کار فقط کافی است که فشار محیطی وارد بر واکنشگر گازی را افزایش دهیم .

با توجه به روش های گفته شده برای هر یک از سه حالتی که ماده می تواند در آن قرار بگیرد این نکته را هم نباید فراموش کرد که خالص بودن مواد واکنشگر و نیز هم زدن آن در لحظه انجام واکنش هم نقش بسزایی در افزایش تعداد کل برخورد های

وسایل مورد نیاز : بشر - مزور ۱۰ یا ۳۰ میلی لیتری - زمان سنج

مواد مورد نیاز : محلول های اسید سولفوریک (H₂S O₄) ۰/۵ مولار ، ۱ مولار ،

۱/۵ مولار و ۲ مولار - محلول تیوسولفات سدیم (Na₂S₂O₃) ۰/۵ مولار

شرح کار آزمایش : برای انجام آزمایش مراحل زیر را به ترتیب انجام دهید :

(۱) - ۵ میلی لیتر اسید سولفوریک ۰/۵ مولار را داخل مزور ریخته و ۵ میلی لیتر

محلول تیوسولفات سدیم ۰/۵ مولار به آن اضافه کنید و زمان را از لحظه اضافه

کردن آن تا هنگام کدر شدن رنگ محلول اندازه گیری کنید (T₁)

(۲) - ۵ میلی لیتر اسید سولفوریک ۱ مولار را داخل مزور ریخته و ۵ میلی لیتر

محلول تیوسولفات سدیم ۰/۵ مولار به آن اضافه کنید و زمان را از لحظه اضافه

کردن آن تا هنگام کدر شدن رنگ محلول اندازه گیری کنید (T₂)

(۳) - ۵ میلی لیتر اسید سولفوریک ۱/۵ مولار را داخل مزور ریخته و ۵ میلی لیتر

محلول تیوسولفات سدیم ۰/۵ مولار به آن اضافه کنید و زمان را از لحظه اضافه

کردن آن تا هنگام کدر شدن رنگ محلول اندازه گیری کنید (T₃)

(۴) - ۵ میلی لیتر اسید سولفوریک ۲ مولار را داخل مزور ریخته و ۵ میلی لیتر

محلول تیوسولفات سدیم ۰/۵ مولار به آن اضافه کنید و زمان را از لحظه اضافه

کردن آن تا هنگام کدر شدن رنگ محلول اندازه گیری کنید (T₄)

(۵) - نتایج حاصله را بر روی نمودار غلظت - زمان برده و به همراه پاسخ سئوالات

مطرح شده در گزارش کار خود بیاورید .



(در این واکنش به دلیل تولید رسوب گوگرد ، رنگ محلول کدر می شود)

سئوالات آزمایش :

- (۱) - علت کدر شدن رنگ محلول را بنویسید؟
- (۲) - واکنش میان تیوسولفات و اسید سولفوریک را بنویسید؟
- (۳) - دلایل تاثیر غلظت و عوامل مشابه آن بر سرعت واکنش های شیمیایی را بنویسید؟
- (۴) - روش های افزایش تجمع مولکولی برای هر سه حالت فیزیکی را توضیح دهید؟

آزمایش شماره (۳)

نام آزمایش : بررسی تاثیر دما بر سرعت واکنش های شیمیایی

هدف آزمایش : بررسی تاثیر دما بر سرعت واکنش های شیمیایی

تئوری آزمایش : همان طور که گفته شد برای انجام یک واکنش شیمیایی باید پس از برخورد های موثر بین مولکولی با صرف مقداری انرژی به نام انرژی اکتیواسیون (فعال سازی) پیوندهای اولیه مولکول های واکنشگر شکسته و پیوند های جدید دیگری بین آنها تشکیل شود و ممکن است که انرژی اکتیواسیون مورد نیاز این مولکول ها به صورت های مختلفی نظیر اشعه UV (اشعه ماورای بنفش) ، اشعه ایکس ، اشعه گاما ، حرارت و ... و نیز حتی در بعضی از موارد هم مستقیماً به صورت انرژی جنبشی به مولکول های مواد واکنشگر داده شود که البته متداول ترین روش انتقال انرژی به آنها به صورت حرارتی و یا همان افزایش دما می باشد مثلاً سرعت واکنش میان مونواکسید کربن و دی اکسید نیتروژن در دمای 37°C در حدود ۵ تا ۶ برابر سرعت آن در دمای 27°C می باشد .

بنابراین در یک جمع بندی در مورد تاثیر دما بر سرعت واکنش های شیمیایی می توان گفت که اگر ما به جز موارد خاص و به طور کلی و کنترل شده دمای واکنش

(۱) - با افزایش دما به دلیل فراهم شدن سریع و آسان انرژی اکتیواسیون مورد نیاز مولکول های واکنشگر ، شکستن پیوند های اولیه و تشکیل پیوند های جدید بین مولکول های واکنشگر هم سریع تر و آسان تر صورت می گیرد .

(۲) - با افزایش دما سرعت جنبشی مولکول هایی که در فاز مایع و یا گاز قرار دارند بیشتر می شود و این کار موجب افزایش تعداد کل برخورد های بین مولکولی شده و در نتیجه احتمال برخورد های موثر بین مولکولی مواد واکنشگر هم در واحد زمان بیشتر می شود .

(۳) - در برخی از موارد با افزایش دما احتمال آنکه مولکول هایی که در فاز جامد قرار دارند به فاز مایع و یا گاز بروند بیشتر شده و در نتیجه می توانند پس از برخورداری از شرایط ویژه ای که این دو حالت فیزیکی (فاز) در انجام واکنش های شیمیایی در اختیار مواد واکنشگر قرار می دهند سرعت واکنش را سریع تر کنند .

وسایل مورد نیاز : بشر ۱۰۰ میلی لیتری - لوله آزمایش - گیره لوله آزمایش -

توری نسوز - سه پایه - چراغ بونزن - پایه فلزی - دماسنج - زمان سنج

مواد مورد نیاز : محلول اسید سولفوریک (H_2SO_4) ۰/۵ مولار - محلول

تیوسولفات سدیم ($Na_2S_2O_3$) ۰/۵ مولار

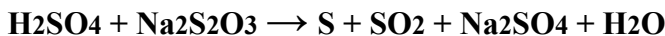
شرح کار آزمایش : برای انجام آزمایش مراحل زیر را به ترتیب انجام دهید :

(۱) - دو لوله آزمایش را برداشته و در یکی از آنها ۳ میلی لیتر اسید سولفوریک ۰/۵ مولار و در دیگری ۳ میلی لیتر محلول تیوسولفات سدیم ۰/۵ مولار بریزید و سپس هر دو لوله را به کمک گیره لوله آزمایش در داخل بشر گذاشته و بشر را تا نیمه آن پر از آب کنید و بعد دماسنجی را به کمک گیره بورت به پایه فلزی نصب کرده به طوری که مخزن دماسنج داخل بشر قرار بگیرد و چند لحظه صبر کرده تا دماسنج دمای آب داخل بشر را نشان دهد و پس از ثبت دما محلول تیوسولفات

(۲) - دوباره مانند مرحله قبل عمل کرده و فقط این بار چراغ بونزن زیر بشر را روشن کنید و چند لحظه صبر کرده تا دمای آب داخل بشر به حدود 50°C برسد و سپس محلول تیوسولفات سدیم را به محلول اسید سولفوریک اضافه کرده و مدت زمان را از لحظه اضافه کردن آن تا هنگام کدر شدن رنگ محلول اندازه گیری کنید (T2)

(۳) - مانند مرحله (۲) عمل کرده و فقط این بار باید دمای آب داخل بشر به حدود 70°C برسد (T3)

(۴) - نتایج حاصله را بر روی نمودار دما - زمان برده و به همراه پاسخ سئوالات مطرح شده در گزارش کار خود بیاورید .



(در این واکنش به دلیل تولید رسوب گوگرد ، رنگ محلول کدر می شود)

سئوالات آزمایش :

- (۱) - علت کدر شدن رنگ محلول را بنویسید ؟
- (۲) - واکنش میان تیوسولفات و اسید سولفوریک را بنویسید ؟
- (۳) - دلایل تاثیر دما بر سرعت واکنش های شیمیایی را بنویسید ؟

آزمایش شماره (۴)

نام آزمایش : بررسی تاثیر کاتالیزور بر سرعت واکنش های شیمیایی

هدف آزمایش : بررسی تاثیر کاتالیزور بر سرعت واکنش های شیمیایی

تئوری آزمایش : یکی دیگر از عوامل موثر بر سرعت واکنش های شیمیایی

وجود کاتالیزور مناسب در واکنش می باشد و اصولاً در یک تعریف کلی به تمامی موادی که در محیط واکنش حضور دارند و موجب افزایش سرعت و یا تغییر مسیر پیشرفت واکنش شده و در خاتمه واکنش هم بدون هیچگونه تغییر شیمیایی در ساختار مولکولی اش در محیط واکنش باقی می مانند کاتالیزور گفته می شود .

هر واکنشی کاتالیزور مخصوص به خود را دارد ولی در عین حال ممکن است که یک نوع کاتالیزور برای چند نوع واکنش شیمیایی مختلف مناسب باشد و همچنین از سوی دیگر هر واکنشی که در آن از کاتالیزور استفاده می شود را با توجه به حالت فیزیکی مواد واکنشگر و کاتالیزور مورد استفاده به دو دسته همگن و نا همگن تقسیم بندی می کنند به طوری که اگر کاتالیزور و ماده واکنشگری که در واکنش شیمیایی شرکت می کنند از نظر حالت فیزیکی در یک فاز قرار داشته باشند به آن واکنش کاتالیز شده همگن و در غیر این صورت به آن واکنش کاتالیز شده نا همگن

از دیدگاه مولکولی عامل کاتالیزور همانند عامل دما که مهمترین تاثیرش را بر انرژی اکتیواسیون واکنش می گذارد عمل کرده و موجب افزایش سرعت واکنش شیمیایی می شود ولی در عین حال عامل کاتالیزور برخلاف عامل دما که تامین کننده انرژی اکتیواسیون واکنش است به جای تامین انرژی فقط می تواند میزان درخواستی انرژی اکتیواسیون مولکول های واکنشگر را که برای انجام واکنش به آن نیاز دارند را کاهش دهد و به عبارتی با پایین آوردن سطح انرژی اکتیواسیون ، عمل شکسته شدن پیوند های اولیه و تشکیل پیوند های جدید را برای مولکول های واکنشگر راحت تر و سریع تر کرده و در نتیجه سرعت واکنش های شیمیایی را هم افزایش دهد و یا در مواردی که دو یا چند محصول تولید می شود مسیر واکنش را به سمت تولید بیشتر یک یا چند محصول مورد نظر تغییر دهد .

وسایل مورد نیاز : ارلن - مزور - شیشه ساعت - اسپاتول - ترازوی آزمایشگاهی

مواد مورد نیاز : محلول پراکسید هیدروژن (H_2O_2) - یدید پتاسیم (KI) - کلرید سدیم (NaCl)

شرح کار آزمایش : برای انجام آزمایش مراحل زیر را به ترتیب انجام دهید :

(۱) - یک ارلن را وزن کرده (W1) و ۲۰ میلی لیتر از محلول پراکسید هیدروژن را داخل آن ریخته و مجدداً وزن نمایید (W2)

$$W_2 - W_1 = W_s \text{ وزن محلول}$$

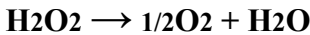
وزن ارلن
با محلول

(۲) - ۰/۵ گرم یدید پتاسیم را هم به محلول قبلی اضافه کرده (W_k) و به مدت ۱۰ دقیقه صبر کنید و بعد از این مدت دوباره ارلن را وزن کرده (W_t) و مطابق روابط زیر وزن اکسیژن آزاد شده (W_o) را محاسبه کنید .

وزن اکسیژن آزاد شده $W_o = W_{t1} - W_{t2}$ وزن ارلن با محلول و کاتالیزور وزن ارلن با محلول و کاتالیزور
 وزن ارلن وزن کاتالیزور با محلول وزن ارلن و با محلول بعد از ۱۰ دقیقه وزن کاتالیزور

(۳) مانند مراحل (۱) و (۲) عمل کرده و فقط این بار به جای استفاده از یدید پتاسیم باید ۰/۵ گرم کلرید سدیم به محلول اضافه کنید .

(۴) - نتایج حاصله را به همراه پاسخ سئوالات مطرح شده در گزارش کار خود بیاورید .



(این واکنش در حضور کاتالیزور KI به سرعت انجام می گیرد)

سئوالات آزمایش :

- (۱) - واکنش تجزیه پراکسید هیدروژن را بنویسید ؟
- (۲) - کاتالیزور را تعریف کنید ؟
- (۳) - واکنش های کاتالیز شده همگن و ناهمگن را توضیح دهید ؟
- (۴) - دلایل تاثیر کاتالیزور بر سرعت واکنش های شیمیایی را بنویسید ؟

فصل سوم

(آشنایی با روش های محلول سازی)

مقدمه فصل :

در هنگام کار با محلول ها فقط دانستن حجم محلول مورد استفاده کافی نیست چون که در آزمایشگاه شیمی علاوه بر محلول های بسیار غلیظ محلول های دیگری هم که دارای غلظت های متفاوت و مشخصی می باشند وجود دارد که این محلول ها یا از حل کردن نسبت معینی از مواد جامد در شیمیایی در آب و یا از رقیق کردن محلول های بسیار غلیظ توسط حلالی مناسب بدست می آیند که پس از تهیه آنها را معمولا داخل بالن های ته صاف نگهداری می کنند و حتما باید نام ماده شیمیایی و یا فرمول آن و نیز غلظت محلول را روی برچسبی که بر ظروف نگهداری آن زده می شود نوشته و نیز گاهی اوقات ممکن است که علاوه بر دو مورد فوق ، اطلاعاتی نظیر جرم مولکولی ، دانسیته و درجه خلوص ماده مورد نظر را هم بر روی برچسب اطلاعات محلول اضافه کنند .

برای غلظت محلول ها می توان واحد های مختلفی را نظیر درصد وزنی ، غلظت معمولی ، غلظت مولاریته ، غلظت مولالیت ، غلظت نرمالیت و ... در نظر گرفت و چون مقادیر آنها تعریف شده است پس می توان با استفاده از روابط میان واحد های غلظت ، واحد های دیگر آن را هم بدست آورد .

بنابراین ما در این فصل ابتدا درباره یک روش ساده محاسباتی به نام روش نردبانی و نیز واحد های سنجش غلظت محلول ها و روابط میان آنها صحبت کرده و سپس با دو روش تهیه محلول از مواد جامد و همچنین تهیه محلول های رقیق از محلول های غلیظ آشنا شده و آزمایش های مربوط به آنها را انجام خواهیم داد .

روش محاسباتی نردبانی :

به دلیل اینکه در مسائل مربوط به غلظت محلول ها باید داده های تقریباً زیادی از قبیل مقدار گرم ، مقدار حجم ، جرم مولکولی ، درجه خلوص ماده و ... را در جواب نهایی لحاظ کنیم بنابراین قبل از اینکه بخواهیم در مورد واحد های غلظت بحث کنیم لازم است که در ابتدا به منظور حل این گونه مسائل با یک روش ساده محاسباتی به نام روش نردبانی آشنا شویم که مراحل آن به صورت زیر می باشد :

(۱) - ابتدا مطابق شکل (الف) یک تقسیم بندی کسری نردبانی را با توجه به تعداد داده های مسئله رسم می کنیم که در اینجا برای نشان دادن مراحل کار ، صورت ها و مخرج های کسری را شماره گذاری کرده ایم .

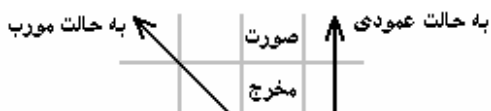
(۲) - باید سعی شود تا جایی که ممکن است با جایگذاری صحیح مقادیر همیشه جای شماره (۰) که اولین مخرج کسری می باشد را در هر مسئله ای خالی گذاشته و در شماره (۱) که اولین صورت کسری می باشد همواره مقدار داده ای را قرار دهیم که جواب مسئله باید بر اساس آن مقدار بدست آید یعنی مثلاً اگر در مسئله ای گفته شد که در ۱۰۰ گرم از یک ماده چند مول از آن ماده وجود دارد یعنی باید تعداد مول های موجود از آن ماده را بر اساس ۱۰۰ گرم ماده داده شده بدست آورد بنابراین باید مقدار ۱۰۰ گرم را در شماره (۱) قرار دهیم و یا وقتی که گفته می شود مثلاً غلظت محلولی را بر اساس $\frac{gr}{l}$ بدست آورید یعنی باید مقدار گرم های موجود از

(۳) - همان طور که می بینیم نحوه قرار گیری مخرج های کسری یعنی شماره های ۲ و ۴ و ۶ و ... نسبت به صورت های کسری ما قبل خودشان یعنی شماره (۲) نسبت به شماره (۱) و یا شماره (۴) نسبت به شماره (۳) و ... به حالت مورب می باشد که باید در این مخرج های کسری همواره یکی از مقادیر داده شده و یا مورد استفاده در مسئله را که دقیقاً هم واحد با همان صورت های کسری ما قبل خودش را قرار دهیم .

(۴) - و همچنین در صورت های کسری هم باید همیشه مقادیری را که متناسب با مخرج کسری هر خانه یعنی شماره (۳) متناسب با (۲) و یا شماره (۵) متناسب با (۴) و ... بوده و یا به عبارتی به حالت عمودی است را قرار دهیم .

(۵) - باید توجه داشت که برای نوشتن مقادیر حتماً به ترتیب شماره شروع کرده و یکی یکی تا قرار دادن همه داده های لازم ادامه دهیم به طوری که آخرین مقدار را هم باید در قسمت صورت کسر نوشت که این مقدار باید از نظر واحدی مطابق با همان واحد خواسته شده در جواب نهایی باشد و نیز اینکه همیشه باید در هنگام نوشتن مقادیر ، واحد های آن را هم در جدول بنویسیم . که حالا پس از کامل شدن جدول ، واحد های هم ارز را با یکدیگر از جدول حذف کرده و مقادیرشان را با هم ساده می کنیم تا در نهایت یک یا چند واحد جداگانه و منفرد باقی بماند و سپس مقادیر باقی مانده را هم مانند یک کسر معمولی در هم ضرب کرده و جواب را بر حسب واحد های باقی مانده بدست می آوریم .

1	3	5	7
0	2	4	6



برای درک بهتر روش محاسباتی نردبانی به مراحل حل مثال زیر توجه کنید که در این مثال اگر $0/8$ گرم هیدروکسید سدیم جامد با درجه خلوص 90% را در آب حل

1 Lit (مطلوب NaOH)	1000 ml (مطلوب NaOH)	0.8 gr (90% NaOH)	90 gr (خالص NaOH)	1 mol (خالص NaOH)	⇒ 0.072 mol
	1 Lit (مطلوب NaOH)	250 ml (مطلوب NaOH)	100 gr (90% NaOH)	40 gr (خالص NaOH)	

چون این مقدار مول در یک لیتر از محلول وجود دارد ⇒ 0.072 $\frac{\text{mol}}{\text{Lit}}$

واحد های سنجش غلظت :

(۱) - درصد وزنی : این نوع واحد غلظت عبارت است از مقدار جزء وزنی از ماده حل شونده ای که در ۱۰۰ جزء وزنی از محلول وجود دارد به عنوان مثال در محلول هیدروکسید سدیم ۵٪ به مقدار ۵ گرم هیدروکسید سدیم در ۱۰۰ گرم محلول وجود دارد که البته در آزمایشگاه های شیمی از این نوع واحد غلظت کمتر استفاده می شود .

(۲) - غلظت معمولی (C) : این نوع واحد غلظت عبارت است از مقدار گرم وزن ماده حل شده ای که در یک لیتر از محلول وجود دارد و آن را با علامت (C) نشان می دهند به عنوان مثال در محلول $40 \frac{\text{gr}}{\text{Lit}}$ هیدروکسید سدیم به میزان ۴۰ گرم هیدروکسید سدیم در یک لیتر از محلول وجود دارد که البته در آزمایشگاه های شیمی از این نوع واحد غلظت کمتر استفاده می شود .

(۳) - غلظت مولاریته (M) : این نوع واحد غلظت عبارت است از تعداد مول های ماده حل شده ای که در یک لیتر از محلول وجود دارد و آن را با علامت (M) نشان داده و به صورت مولار بیان می کنند به عنوان مثال در محلول ۳ (M) هیدروکسید سدیم به میزان ۳ مول هیدروکسید سدیم وجود دارد که در آزمایشگاه های شیمی این نوع واحد غلظت کاربرد زیادی دارد .

(۴) - غلظت مولالیته (m): این نوع واحد غلظت عبارت است از تعداد مول های ماده حل شده ای که در ۱۰۰۰ گرم از یک حلال وجود دارد و آن را با علامت (m) نشان داده و به صورت مولال بیان می کنند به عنوان مثال برای تهیه محلول (m) ۴ هیدروکسید سدیم باید به میزان ۴ مول هیدروکسید سدیم را در ۱۰۰۰ گرم آب حل کرد که البته در آزمایشگاه های شیمی از این نوع واحد غلظت کمتر استفاده می شود.

(۵) - غلظت نرمالیته (N): این نوع واحد عبارت است از تعداد اکی والان $E = \frac{M}{n}$ های ماده حل شده ای که در یک لیتر از محلول وجود دارد و آن را با علامت (N) نشان داده و به صورت نرمال بیان می کنند که در آزمایشگاه های شیمی این نوع واحد غلظت کاربرد زیادی دارد و برای معین واحد اکی والان گرم یک ماده می توان از رابطه استفاده کرد که در آن (M) جرم مولکولی ماده مورد نظر بر حسب گرم بوده ولی مقدار (n) بستگی به نوع واکنش و نوع ترکیب دارد که با توجه به یکی از دو مورد زیر تعیین می شود:

(الف) - در واکنش های خنثی شدن اسید ها و باز ها مقدار (n) برابر تعداد مول های (H^+) اسید و یا تعداد مول های (OH^-) باز است که در ازای یک مول از اسید و یا باز در واکنش شرکت می کنند به عنوان مثال در واکنش

$$H_3PO_4 + 3NaOH \rightarrow Na_3PO_4 + 3H_2O$$

چون هر سه هیدروژن (H^+) اسید فسفریک (H_3PO_4) در واکنش شرکت می کند بنابراین مقدار (n) برای اسید فسفریک در این واکنش برابر ۳ می باشد و یا در واکنش

$$H_3PO_4 + 2NaOH \rightarrow Na_2HPO_4 + 2H_2O$$

چون دو هیدروژن (H^+) اسید فسفریک (H_3PO_4) در واکنش شرکت می کند بنابراین مقدار (n) برای اسید فسفریک در این واکنش برابر ۲ می باشد پس در نتیجه واحد اکی والان برای واکنش اول به صورت یک سوم مول یا $\frac{1}{3}$ گرم و برای واکنش دوم به صورت یک دوم مول یا ۴۹ گرم می باشد.

(ب) - در مورد نمک ها ، مقدار (n) برابر حاصل ضرب ظرفیت فلز در تعداد اتم های فلز در فرمول تجربی نمک است . به عنوان مثال واحد اکی والان برای (FeSO₄) با توجه به این که در آن مقدار ۱ × ۲ = n است برابر ۷۶ گرم و یا واحد اکی والان برای (Fe₂(SO₄)₃) با توجه به این که مقدار ۲ × ۳ = n است برابر $\frac{۱۵۲}{۶}$ گرم می باشد بنابراین اگر در یک لیتر از محلولی ۱ واحد اکی والان از ماده حل شونده وجود داشته باشد به آن محلول ۱ نرمال و به همین ترتیب اگر در آن ۲ واحد اکی والان از ماده حل شونده وجود داشته باشد به آن محلول ۲ نرمال و نیز اگر در هر لیتر آن ۰/۱ واحد اکی والان از ماده حل شونده وجود داشته باشد به آن محلول دسی نرمال می گویند .

روابط میان واحدهای غلظت :

با استفاده از روابط میان واحدهای غلظت می توان آنها را به یکدیگر تبدیل نموده و در مسائل گوناگون به کار برد که به طوری که روابط زیر میان آنها برقرار می باشد :

$$(M) = \frac{C}{M} \quad \text{غلظت مولار}$$

$$(N) = \frac{C}{E} \quad \text{غلظت نرمال}$$

$$\left[\begin{array}{l} N = \frac{C}{E} \Rightarrow C = E \times N \\ E = \frac{M}{n} \Rightarrow M = E \times n \end{array} \right] \Rightarrow (M) = \frac{C}{M} \Rightarrow \frac{E \times N}{E \times n} \Rightarrow (M) = \frac{N}{n}$$

غلظت معمولی
جرم مولکولی

سئوالات مشترک فصل سوم :

(۱) - پنج واحد سنجش غلظت محلول ها در آزمایشگاه های شیمی را نام ببرید ؟

(۲) - در رابطه $E = \frac{M}{n}$ مقدار (n) چگونه محاسبه می شود ؟

آزمایش شماره (۵)

نام آزمایش : تهیه محلول از مواد جامد

هدف آزمایش : آشنایی با روش های محلول سازی و تهیه محلول های مورد

نیاز

تئوری آزمایش : قبل از اینکه بخواهیم از مواد جامد محلول تهیه کنیم باید در

ابتدا اطلاعات شیمیایی مربوط به ماده حل شونده نظیر نام یا فرمول شیمیایی ، جرم مولکولی ، درصد خلوص و ... را از روی برچسبی که بر ظرف نگهداری آن زده شده است بدست آورده و سپس با تعیین نوع واحد غلظت برای محلول مورد نظر میزان غلظت ، حجم محلول و نیز مقدار گرم ماده حل شونده مورد نیاز را هم مشخص کنیم و البته چون در مسائل مربوط به محلول سازی از سه مورد میزان غلظت ، حجم محلول و مقدار گرم ماده حل شونده مورد نیاز همواره یکی از این مقادیر مجهول می باشد می توان به کمک روش محاسباتی نردبانی که قبلا در مقدمه این

وسایل مورد نیاز : بالن ژوژه ۲۵۰ میلی لیتری - شیشه ساعت - اسپاتول -

ترازوی آزمایشگاهی - برچسب - ظرف نگهداری محلول

مواد مورد نیاز : هیدروکسید سدیم جامد (NaOH) - آب مقطر

شرح کار آزمایش : فرض کنید که می خواهید ۲۵۰ میلی لیتر محلول سود

(NaOH) ۰/۳ مولار تهیه کنید که بدین منظور باید مراحل زیر را به ترتیب انجام

دهید :

(۱) - ابتدا از روی برچسب ظرف نگهداری سود جامد مشخصات مربوط به آن را

یادداشت کنید و سپس به کمک اطلاعات جمع آوری شده و نیز طبق نکات گفته

شده در مقدمه فصل و تئوری آزمایش باید میزان سود مورد نیاز برای تهیه محلول را

محاسبه کنید که مثلا اگر مشخصات بدست آمده برای سود مورد استفاده به صورت

زیر باشد :

نام ماده شیمیایی = NaOH

جرم مولکولی (M) = $40 \frac{\text{mol}}{\text{gr}}$

درصد خلوص (a) = 96%

بنابراین مقدار سود جامد مورد نیاز برای تهیه ۲۵۰ میلی لیتر محلول برابر است با :

250 ml (محلول NaOH)	0.3 mol (NaOH خالص)	40 gr (NaOH خالص)	100 gr (96% NaOH)	⇒ 3.5 gr (مقدار سود مورد نیاز جامد 96%)
	1000 ml (محلول NaOH)	1 mol (NaOH خالص)	96 gr (NaOH خالص)	

(۲) - حالا یک بالن ژوژه ۲۵۰ میلی لیتری را برداشته و پس از اطمینان از تمیز بودن آن ابتدا با کمی آب مقطر شست شو دهید و سپس در حدود ۱۰۰ الی ۱۵۰ میلی لیتر آب مقطر داخل آن ریخته و مقدار سود مورد نیاز را هم بعد از توزین کردن به آن اضافه کنید .

(۳) - بالن را به خوبی تکان داده تا کل سود جامد داخل آن در آب حل شود و بعد از حل شدن کامل سود در آب ، بالن را بر روی میز قرار داده و به کمک پیست (آبفشان) به تدریج تا خط نشانه روی گردنه بالن به آن آب مقطر اضافه کنید .

(۴) - ظرفی که می خواهید محلول حاصله داخل آن نگهداری شود را ابتدا با آب معمولی کاملاً شسته و تمیز کنید و بعد یکبار هم با آب مقطر شست و شو داده و خشک نمایید و سپس محلول را با احتیاط داخل آن ریخته و درخاتمه برچسبی را به صورت $\boxed{\text{NaOH } 0.3 \text{ (M)}}$ تهیه نموده و روی ظرف نگهداری محلول بچسبانید .

(۵) - نتایج حاصله را به همراه پاسخ سئوالات مطرح شده در گزارش کار خود بیاورید .

سئوالات آزمایش :

(۱) - دو موردی که حتما باید بر روی برچسب ظروف نگهداری محلول ها یادداشت نمود را نام ببرید ؟

آزمایش شماره (۶)

نام آزمایش : تهیه محلول های رقیق از محلول های غلیظ

هدف آزمایش : آشنایی با روش های محلول سازی و تهیه محلول های مورد

نیاز

تئوری آزمایش : در تهیه محلول های رقیق از محلول های غلیظ ، اگر بخواهیم

از محلول هایی که میزان غلظت در آنها بر اساس واحد مولار (M) تعیین شده است محلول های رقیق تری تهیه کنیم از رابطه $M_1 \times V_1 = M_2 \times V_2$ و اگر بخواهیم از محلول هایی که میزان غلظت در آنها بر اساس واحد نرمال (N) تعیین شده است محلول های رقیق تری تهیه کنیم از رابطه $N_1 \times V_1 = N_2 \times V_2$ استفاده می کنیم که در این روابط (M) غلظت مولاریته محلول و (N) غلظت نرمالیه محلول و (V) حجم محلول می باشد که برای تهیه محلول رقیق در ابتدا باید با توجه به حجم و غلظت مورد نیاز ، حجم ثانویه یا همان حجم نهایی محلول (V_2) را محاسبه نموده و سپس

و همچنین در برخی از موارد ، مانند اسید های غلیظی که در ظروف اصلی خودشان نگهداری می شوند چون که میزان غلظت نرمالیته و یا مولاریته در آنها مشخص نشده است اگر بخواهیم از آنها محلولی رقیق تهیه کنیم در ابتدا باید مشخصات ماده مورد نظر که بر روی برچسب ظرف نگهداری آنها نوشته شده است را در رابطه $N = \frac{10 \times a \times d}{E}$ قرارداد تا غلظت نرمالیته آن ماده مشخص شود و سپس به کمک دیگر روابط موجود حجم ثانویه (V2) را محاسبه نموده و محلول را رقیق می کنیم که در رابطه ذکر شده (N) غلظت نرمالیته محلول غلیظ ، (a) درصد خلوص محلول غلیظ ، (d) دانسیته محلول غلیظ و نیز (E) واحد اکی والان گرم ماده حل شونده موجود در محلول غلیظ می باشد .

وسایل مورد نیاز : بالن ژوژه ۵۰۰ میلی لیتری - بیپت مدرج

مواد مورد نیاز : اسید سولفوریک غلیظ (H2 SO4) - آب مقطر

شرح کار آزمایش : فرض کنید که می خواهید ۵۰۰ میلی لیتر محلول اسید سولفوریک ۰/۱ مولار تهیه کنید که بدین منظور باید مراحل زیر را به ترتیب انجام دهید :

(۱) - ابتدا از روی برچسب ظرف نگهداری اسید سولفوریک غلیظ مشخصات مربوط به آن را یادداشت کنید و سپس به کمک اطلاعات جمع آوری شده و نیز طبق نکات گفته شده در مقدمه فصل و تئوری آزمایش باید میزان اسید مورد نیاز برای تهیه محلول را محاسبه کنید که مثلا اگر مشخصات بدست آمده برای اسید سولفوریک مورد استفاده به صورت زیر باشد :

نام ماده شیمیایی = H2 SO4

جرم مولکولی (M) = 98.08 $\frac{\text{mol}}{\text{gr}}$

دانسیته (d) = 1.84 $\frac{\text{Kg}}{\text{Lit}}$

در حدود 96% \Rightarrow 98% ~ 95% (a) درصد خلوص

ابتدا باید غلظت نرمالیتة اسید و سپس چون واحد غلظت محلولی که می خواهید تهیه کنید به صورت غلظت مولاری می باشد از روی نرمالیتة بدست آمده و طبق روابط گفته شده باید غلظت مولاری اسید را هم بدست آورید و در نهایت میزان حجم مورد نیاز از اسید سولفوریک غلیظ برای تهیه ۵۰۰ میلی لیتر محلول اسید سولفوریک ۰/۱ مولار را به صورت زیر محاسبه کنید :

$$(N) = \frac{10 \times a \times d}{E} = \frac{10 \times 96 \times 1.84}{49} = 36 (N)$$

$$(M) = \frac{N}{n} = \frac{36}{2} = 18 (M)$$

$$M1 \times V1 = M2 \times V2 \implies 0.1 \times 500 = 18 \times V2 \implies V2 = 2.8 \text{ ml}$$

(۲) - یک بالن ژوژه ۵۰۰ میلی لیتری را برداشته و پس از اطمینان از تمیز بودن آن ، ابتدا با کمی آب مقطر شست و شو دهید و سپس در حدود ۱۰۰ الی ۱۵۰ میلی لیتر آب مقطر داخل آن ریخته و به تدریج ۱ میلی لیتر اسید به آن اضافه کنید و بالن را به خوبی تکان داده تا اسید کاملا در آب مقطر حل شود .

(۳) - در حدود ۱۰۰ میلی لیتر دیگر آب مقطر داخل بالن ریخته و دوباره ۱ میلی لیتر اسید به آن اضافه نموده و بالن را به خوبی تکان دهید و دوباره در حدود ۱۰۰ میلی لیتر دیگر آب مقطر داخل بالن ریخته و ۰/۸ میلی لیتر از اسید باقی مانده را هم

(۴) - ظرفی که می خواهید محلول حاصله داخل آن نگهداری شود را ابتدا با آب معمولی کاملاً شسته و تمیز کنید و بعد یکبار هم با آب مقطر شست و شو داده و خشک نمایید و سپس محلول را با احتیاط داخل آن ریخته و در خاتمه برجسبی را به صورت $\text{H}_2\text{SO}_4 \text{ 0.1 (M)}$ تهیه نموده و روی ظرف نگهداری محلول بچسبانید.

(۵) - نتایج حاصله را به همراه پاسخ سئوالات مطرح شده در گزارش کار خود بیاورید.

سئوالات آزمایش :

(۱) - در چه مواقعی از رابطه $N = \frac{10 \times a \times d}{E}$ استفاده می کنیم ؟

فصل چهارم

(آشنایی با روش های تیتراسیون)

مقدمه فصل :

یکی از مهمترین و ساده ترین روش های سنجش غلظت محلول ها و درصد خلوص مواد شیمیایی که در اکثر آزمایشگاه های صنایع مختلف هم کاربرد وسیعی دارد استفاده از روش های تیتراسیون (سنجش حجمی) می باشد که با انتخاب مناسب مواد آزمایش کننده در آن می توان آزمایش های مختلفی از تیتراسیون را جهت اندازه گیری غلظت مواد شیمیایی انجام داد که با این وجود اساس کار در همه آنها به یک صورت می باشد به طوری که تمامی آزمایش های تیتراسیون از سه بخش اصلی تشکیل شده اند که عبارتند از :

(۱) - محلول مورد آزمایش (محلول تیتراشونده)

(۲) - محلول استاندارد (محلول تیتراکننده)

(۳) - معرف های شیمیایی رنگین

(۱) - محلول مورد آزمایش (محلول تیتراشونده) : به محلول مورد

نظری که بخواهیم غلظت و یا درصد خلوص ماده موجود در آن را با استفاده از روش تیتراسیون مشخص کنیم محلول مورد آزمایش یا محلول تیتراشونده گفته می شود که ماده موجود در این محلول ها می تواند به دو صورت کاملا محلول و یا نیمه محلول (رسوبی در محلول) وجود داشته باشد که اگر از نوع کاملا محلول بود تیتراسیون به راحتی انجام می شود ولی اگر از نوع نیمه محلول بود و یعنی بخشی از ماده در آن رسوب کرده بود باید قسمت خالص مورد نظر از ماده رسوبی که درصد خلوص ماده رسوبی هم بر اساس آن تعیین می شود در طول عمل تیتراسیون به طور کامل به صورت محلول در آید تا از این طریق حضور خود را تا پایان گرفتن عمل تیتراسیون توسط تغییر رنگ معرف های شیمیایی رنگین اعلام کرده و در نتیجه بتوان آزمایش تیتراسیون را به دقت انجام داد .

(۲) - محلول استاندارد (محلول تیتراکننده) : به محلول هایی که

دارای غلظت و فرمول شیمیایی مشخص و استاندارد بوده و از آنها برای سنجیدن غلظت و یا درصد خلوص محلول های مورد آزمایش استفاده می شود محلول استاندارد یا محلول تیتراکننده گفته می شود که برخی از آنها را پس از تهیه می توان به مدت طولانی نگهداری نمود ولی برخی دیگر را فقط باید در زمان استفاده تهیه کنیم زیرا که این دسته از محلول ها پس از تهیه شدن به مرور زمان خاصیت تیتراکنندگی خود را از دست داده و به عبارتی فاسد می شوند و در نتیجه آزمایش تیتراسیون را به درستی انجام نمی دهند .

(۳) - معرف های شیمیایی رنگین : از کلیه موادی که پایان عمل

تیتراسیون را به سرعت با تغییر رنگ خود اعلام می کنند می توان به عنوان معرف

(الف) - تورنسل (لیتموس) : این معرف در محیط اسیدی (PH کمتر از ۵/۵) قرمز رنگ و در محیط تقریبا خنثی (PH بین ۵/۵ تا ۸) بنفش رنگ و نیز در محیط قلیایی (PH بین ۸ تا ۱۴) آبی رنگ می باشد .

(ب) - متیل اورانژ (هلیانتین) : این معرف در محیط اسیدی (PH کمتر از ۴/۵) قرمز رنگ و در محیط تقریبا خنثی (PH بین ۴/۵ تا ۸) نارنجی رنگ و نیز در محیط قلیایی (PH بین ۸ تا ۱۴) زرد رنگ می باشد .

(ج) - فنول فتالئین : این معرف در محیط اسیدی و محیط تقریبا خنثی (به طور کل تا PH ۸/۳) بی رنگ ولی در محیط قلیایی (PH بین ۸/۳ تا حدود ۱۴) ارغوانی رنگ می باشد و البته باید در نظر داشت که این معرف در محیط قلیایی غلیظ بی رنگ است .

با وجود اینکه اساس همه آزمایش های تیتراسیون از سه بخش اصلی تشکیل شده است ولی می توان با تغییرات کمی که در مراحل کار انجام می دهیم آزمایش های تیتراسیون را به دو نوع کلی تقسیم بندی کرد که عبارتند از :

(۱) - تیتراسیون نوع مستقیم (۲) - تیتراسیون نوع برگشتی (معکوس)

که می توان از هر یک از این دو نوع روش برای سنجش غلظت محلول ها و درصد خلوص مواد شیمیایی استفاده کرد که البته کاربرد تیتراسیون نوع مستقیم به دلیل صرفه جویی در میزان مواد مصرفی و راحتی کار با آن عمومی تر بوده ولی در شرایطی خاص و از جمله مواردی که سرعت تیتراشوندگی محلول مورد آزمایش به

سئوالات مشترک فصل چهارم :

- (۱) - سه بخش اصلی تشکیل دهنده آزمایش های تیتراسیون را نام برده و در مورد هر کدام توضیح دهید ؟
- (۲) - سه معرف شیمیایی مورد استفاده در تیتراسیون اسید و باز را نام برده و درباره تغییر رنگ هر کدام از آنها توضیح دهید ؟

آزمایش شماره (۷)

نام آزمایش : تیتراسیون مستقیم اسید و باز

هدف آزمایش : آشنایی با روش های تیتراسیون اسید و باز

تئوری آزمایش : برای آشنایی با روش تیتراسیون نوع مستقیم یک آزمایش تیتراسیون سنجش غلظت اسید و باز را در نظر می گیریم که در آن یک محلول اسیدی با نرمالیتیه نا معلوم نظیر اسید کلریدریک را به عنوان محلول مورد آزمایش و یک محلول قلیایی رقیق مناسب با نرمالیتیه مشخص نظیر محلول هیدروکسید سدیم را که می تواند با محلول اسیدی مورد نظر به طور کامل واکنش دهد را هم به عنوان محلول استاندارد (محلول تیتراکننده) داشته باشیم با افزودن چند قطره از یک معرف شیمیایی رنگین مناسب به محلول مورد آزمایش با توجه به نوع معرف استفاده شده رنگ محلول عوض خواهد شد که اگر در این حالت معرف استفاده شده

با افزودن تدریجی محلول استاندارد قلیایی (بازی) به محلول مورد آزمایش اسیدی با توجه به رابطه شیمیایی $\text{H}_2\text{O} \rightarrow (\text{H}^+) + (\text{OH}^-)$ که در آن (OH^-) از محلول استاندارد و (H^+) از محلول مورد آزمایش تامین می شود ، محلول قلیایی با محلول اسیدی واکنش داده و با ادامه عمل تیتراسیون به تدریج از غلظت (H^+) موجود در محلول مورد آزمایش کاسته شده و درجه (PH) محلول به سمت محیط خنثی پیش می رود و در نهایت زمانی که غلظت (H^+) موجود بسیار کم شد و درجه (PH) محلول به محدوده محیط خنثی و بعد از آن به محدوده محیط قلیایی رسید با توجه به نوع معرف مورد استفاده و درجه (PH) لازم برای تغییر رنگ آنها ، محلول شروع به تغییر رنگ دادن خواهد کرد که در این لحظه باید افزودن محلول استاندارد به محلول مورد آزمایش را قطع کرده و به عبارتی به عمل تیتراسیون خاتمه داد که چون در تیتراسیون همواره تعداد اکی والان های مصرف شده محلول استاندارد با تعداد اکی والان های واکنش داده از محلول مورد آزمایش برابر می باشد پس می توان با توجه به حجم مصرف شده محلول استاندارد و استفاده از رابطه $N_1 \times V_1 = N_2 \times V_2$ غلظت نرمالیت محلول مورد آزمایش را محاسبه نموده و یا حتی می توان با استفاده از دیگر روابطی که در فصل مربوط به محلول سازی به آنها اشاره شد مقدار درصد خلوص ماده حل شونده موجود در محلول را هم بدست آورد که در رابطه فوق (N_1) نرمالیت محلول استاندارد ، (V_1) حجم مصرفی محلول استاندارد ، (N_2) نرمالیت مجهول محلول مورد آزمایش و (V_2) حجم محلول مورد آزمایش می باشد .

یکی از نکاتی که در تیتراسیون باید به آن توجه داشت این است که همواره تا جایی که ممکن است و به نتیجه آزمایش لطمه ای وارد نمی کند باید از معرف هایی استفاده شود که تشخیص تغییر رنگ در آنها بسیار ساده و سریع می باشد به عنوان مثال در آزمایش تیتراسیون اسید و باز در مواقعی که می توانیم از هر سه معرف

البته نکته ای که در پایان تیتراسیون با آن مواجه می شویم این است که همیشه مقدار حجم مصرفی محلول استاندارد هنگامی که از معرف فنول فتالین استفاده می کنیم در مقایسه با زمانی که از معرف متیل اورانژ استفاده می کنیم متفاوت است و دلیلش هم این است که چون درجه PH لازم برای تغییر رنگ این دو معرف متفاوت است بنابراین میزان حجم مصرفی از محلول استاندارد که برای رسیدن به هر یک از این دو محدوده PH به آن نیاز داریم هم متفاوت می باشد .

وسایل مورد نیاز : بشر - ارلن - بورت - گیره بورت - پایه فلزی

مواد مورد نیاز : محلول هیدروکسید سدیم ۰/۱ نرمال (محلول استاندارد) - محلول اسید کلریدریک با نرمالیته نا معلوم (محلول مورد آزمایش) - معرف فنول فتالین - معرف متیل اورانژ

شرح کار آزمایش : برای انجام آزمایش مراحل زیر را به ترتیب انجام دهید :

(۱) - قبل از انجام آزمایش چند مرتبه با آب نحوه کار با بورت را تمرین کنید و پس از مسلط شدن بورت را با چند میلی لیتر از محلول استاندارد (محلول هیدروکسید سدیم ۰/۱ نرمال) شست و شو داده و توسط گیره بورت آن را بر روی پایه فلزی نصب کنید .

(۲) - توسط بشر داخل بورت را تا حجمی معین از محلول استاندارد پر کرده و به منظور خارج کردن هوای داخل نوک بورت و نیز تنظیم کردن حجم محلول درون آن ابتدا باید یک ظرف را در زیر بورت بگذارید و سپس شیر بورت را کمی باز کرده تا

(۳) - ۲۵ میلی لیتر از محلول مورد آزمایش (محلول تیتراشونده) را داخل ارلن ریخته و چند قطره معرف فنول فتالین به آن اضافه کنید و سپس ارلن را در زیر بورت گذاشته و به منظور تشخیص سریع تر و راحت تر تغییر رنگ در محلول بهتر است که یک ورق کاغذ سفید هم در زیر ارلن قرار دهید .

(۴) - حالا می توانید عملیات تیتراسیون را شروع کنید که بدین منظور شیر بورت را کمی باز کرده تا محلول استاندارد به آرامی داخل ارلن بریزد و دائما باید محلول را هم زده و زمانی که رنگ صورتی کم رنگی که به صورت لحظه ای پدید می آید به کندی محو می شد باید شیر بورت را کمی ببندید تا حدی که محلول بسیار کمتر و به صورت قطره قطره از بورت خارج شود و دقیقا در لحظه ای که رنگ صورتی پدید آمده اصلا محو نشد و ثابت ماند باید شیر بورت را کاملا بسته و به عمل تیتراسیون خاتمه دهید و با توجه به حجم اولیه محلول استاندارد ، حجم مصرف شده آن را بدست آورده و یادداشت کنید .

(۵) - آزمایش را چند بار تکرار کرده و چند بار هم به جای استفاده از فنول فتالین از معرف متیل اورانژ استفاده کنید به طوری که در صورت استفاده از متیل اورانژ به عنوان معرف آزمایش ، با پدید آمدن و ثابت ماندن رنگ نارنجی در محلول باید به عمل تیتراسیون خاتمه دهید .

(۶) - نتایج حاصله از هر بار آزمایش را در معادله $N_1 \times V_1 = N_2 \times V_2$ قرار داده تا نرمالیه محلول مورد آزمایش (محلول تیتراشونده) مشخص شده و سپس همه این اطلاعات را به همراه پاسخ سئوالات مطرح شده در گزارش کار خود بیاورید .

سئوالات آزمایش :

(۱) - در هنگام انجام عمل تیتراسیون مستقیم اسید و باز با افزودن تدریجی محلول استاندارد کلیایی به محلول مورد آزمایش اسیدی چه اتفاقی می افتد ؟

- (۲) - چرا در آزمایش تیتراسیون اسید و باز در مواقعی که می توانیم از هر سه معرف تورنسل ، متیل اورانژ و فنول فتالئین استفاده کرد باید سعی شود که از معرف فنول فتالئین استفاده کنیم ؟
- (۳) - چرا در آزمایش های تیتراسیون تا جایی که ممکن است باید از محلول های استاندارد رقیق استفاده کرد ؟
- (۴) - چرا مقدار حجم مصرفی محلول استاندارد هنگامی که از معرف فنول فتالئین استفاده می کنیم در مقایسه با زمانی که از معرف متیل اورانژ استفاده می کنیم متفاوت است ؟

آزمایش شماره (۸)

نام آزمایش : تیتراسیون برگشتی اسید و باز

هدف آزمایش : آشنایی با روش های تیتراسیون اسید و باز

تئوری آزمایش : همان طور که قبلا گفته شد از تیتراسیون نوع برگشتی (معکوس) بیشتر در شرایطی خاص و به خصوص زمانی که سرعت تیتراژ شونده محلول مورد آزمایش کم باشد و یا به عبارت دیگر وقتی که واکنش میان محلول استاندارد و محلول مورد آزمایش به کندی صورت می گیرد استفاده می شود که البته مراحل انجام این نوع روش تفاوت چندانی با روش تیتراسیون نوع مستقیم ندارد و تنها فرق آن در این است که در نوع برگشتی برخلاف نوع مستقیم ، مقدار حجم مصرفی محلول استاندارد را به طور مستقیم بدست نمی آورند بلکه از طریق

وسایل مورد نیاز : بشر - ارلن - بورت - گیره بورت - پایه فلزی

مواد مورد نیاز : محلول هیدروکسید سدیم ۰/۱ نرمال (محلول استاندارد) - محلول اسید کلریدریک ۰/۱ نرمال (محلول اضافه شونده استاندارد اصلی) - محلول هیدروکسید سدیم با نرمالیته نا معلوم (محلول مورد آزمایش) - معرف فنول فتالئین - معرف متیل اورانژ

شرح کار آزمایش : برای انجام آزمایش مراحل زیر را به ترتیب انجام دهید :

(۱) - قبل از انجام آزمایش چند مرتبه با آب نحوه کار با بورت را تمرین کنید و پس از مسلط شدن بورت را با چند میلی لیتر از محلول استاندارد (محلول هیدروکسید

(۲) - توسط بشر داخل بورت را تا حجمی معین از محلول استاندارد پر کرده و به منظور خارج کردن هوای داخل نوک بورت و نیز تنظیم کردن حجم محلول درون آن ابتدا باید یک ظرف را در زیر بورت بگذارید و سپس شیر بورت را کمی باز کرده تا هوای داخل نوک آن خارج شود و بعد از آن هم سطح محلول استاندارد داخل بورت را با دقت 0.05% تنظیم کرده و مقدار آن را یادداشت کنید .

(۳) - ۲۵ میلی لیتر از محلول مورد آزمایش (محلول تیتراشونده) را داخل ارلن ریخته و چند قطره معرف فنول فتالین به آن اضافه کنید و سپس ۳۰ میلی لیتر از محلول اضافه شونده (محلول اسید کلریدریک 0.1% نرمال) را هم داخل ارلن ریخته و هم بزنید و در صورتی که محلول بی رنگ نشد باز هم ۱۰ میلی لیتر دیگر از محلول اضافه شونده را داخل ارلن بریزید و این کار را تا زمان بی رنگ شدن کامل محلول ادامه داده و در نهایت حجم کل محلول اضافه شونده مورد استفاده را یادداشت کنید و سپس ارلن را در زیر بورت گذاشته و به منظور تشخیص سریع تر و راحت تر تغییر رنگ در محلول بهتر است که یک ورق کاغذ سفید هم در زیر ارلن قرار دهید .

(۴) - حالا می توانید عملیات تیتراسیون را شروع کنید که بدین منظور شیر بورت را کمی باز کرده تا محلول استاندارد به آرامی داخل ارلن بریزد و دائما باید محلول را هم زده و زمانی که رنگ صورتی کم رنگی که به صورت لحظه ای پدید می آید به کندی محو می شد باید شیر بورت را کمی ببندید تا حدی که محلول بسیار کمتر و به صورت قطره قطره از بورت خارج شود و دقیقا در لحظه ای که رنگ صورتی پدید آمده اصلا محو نشد و ثابت ماند باید شیر بورت را کاملا بسته و به عمل تیتراسیون خاتمه دهید و با توجه به حجم اولیه محلول استاندارد ، حجم مصرف شده آن را بدست آورده و یادداشت کنید .

(۵) - آزمایش را چند بار تکرار کرده و چند بار هم به جای استفاده از فنول فتالین از معرف متیل اورانژ استفاده کنید به طوری که در صورت استفاده از متیل اورانژ به

(۶) - در هر بار آزمایش مقادیر حجم مصرفی محلول استاندارد را از مقدار کل محلول اضافه شونده کم کرده (چون نرمالیتة محلول اضافه شونده و محلول استاندارد به یک اندازه است پس نیازی به استفاده از معادله نیست) و جواب باقی مانده را به عنوان حجم مصرفی واقعی در معادله $N_1 \times V_1 = N_2 \times V_2$ قرار دهید تا نرمالیتة محلول مورد آزمایش مشخص شده و سپس همه این اطلاعات را به همراه پاسخ سئوالات مطرح شده در گزارش کار خود بیاورید .

سئوالات آزمایش :

- (۱) - از تیتراسیون نوع برگشتی (معکوس) بیشتر در چه مواقعی استفاده می شود؟
 (۲) - تفاوت بین تیتراسیون نوع برگشتی (معکوس) با نوع مستقیم توضیح دهید؟

فصل پنجم

(آشنایی با روش های آزمایشگاهی تولید مواد)

مقدمه فصل :

در همه صنایع مختلف تولید مواد شیمیایی قبل از اجرای طرح های تولید صنعتی مواد و یا انجام تغییرات در مراحل تولید باید به منظور بررسی کیفیت محصولات تولیدی ، در آزمایشگاه های مربوطه آزمایش هایی را جهت تولید آزمایشگاهی مواد مورد نظر انجام داد که انجام این گونه آزمایش ها برای واحد های صنعتی بسیار با اهمیت می باشد زیرا با توجه به نتایج حاصل از آنها اقدامات لازم را انجام می دهند .

بنابراین ما در این فصل درباره چگونگی انجام این گونه از آزمایش ها و روش های آزمایشگاهی تولید مواد شیمیایی صحبت خواهیم کرد که بدین منظور ابتدا باید با دو موضوع آماده سازی مواد اولیه قبل از انجام واکنش و نیز روش های عملی جداسازی محصولات تولیدی از محیط های واکنش آشنا می شویم و بر همین اساس ما در آزمایش تعیین وزن آب تبلور بیشتر بحث آماده سازی و شناخت ساختار شیمیایی مواد واکنشگر و در آزمایش تهیه کرومات سرب روش های عملی جداسازی محصولات رسوبی از محلول ها را بررسی خواهیم کرد .

سئوالات مشترک فصل پنجم :

(۱) - نتایج حاصل از تولید مواد آزمایشگاهی و آزمایش های مربوط به آن چه نقشی در صنایع تولید مواد شیمیایی دارد ؟

آزمایش شماره (۹)

نام آزمایش : تعیین وزن آب تبلور

هدف آزمایش : آماده سازی و شناخت ساختار شیمیایی مواد واکنشگر

تئوری آزمایش : می دانید که عده ای از مواد شیمیایی دارای آب در ترکیب خود هستند که این آب یا در اثر عوامل جوی در نمونه حاضر شده و یا به طور شیمیایی در نمونه محبوس شده است به هر حال آب نقشی را در تعیین ترکیب نمونه بازی می کند که این آب با رطوبت و دما تغییر می کند و از آنجایی که ساختمان مواد تحت تاثیر شرایط محیطی تغییر خواهد کرد بنابراین شیمیدان سعی می کند قبل از

آب موجود در مواد به دو صورت کلی می باشد :

(۱) - آب ضروری که دو نوع دارد :

(الف) - آب کل (ب) - آب ساختمانی

(۲) - آب غیر ضروری که سه نوع دارد :

(الف) - آب جذب سطحی شده (ب) - آب جذب شده (ج) - آب حبس شده

(۱) - آب ضروری :

به طور کلی همان طور که گفته شد این آب دو نوع دارد که عبارت است از :

(الف) - آب کل : آبی که قسمت صحیحی از ساختار مولکولی یا بلوری یک ماده جرم سازنده ماده جامد را تشکیل می دهد که این آب به تعداد استوکیومتری وجود دارد ، بنابراین آب تبلور در جسم جامد آبدار پایدار ، نوعی آب ضروری محسوب می شود .

(ب) - آب ساختمانی : این آب به صورت آب تبلور در جسم جامد حضور ندارد بلکه بیشتر به عنوان محصول تجزیه (تجزیه گرمایی) تشکیل می شود که این نوع آب معمولاً در اثر فرآیندهای زیر وجود دارد :



(۲) - آب غیر ضروری :

آب برای شناسایی ساختمان شیمیایی نمونه لازم نیست ، بنابراین به مقدار استوکیومتری در مواد وجود ندارد و ماده جامد آن را در نتیجه تاثیر عوامل فیزیکی، در خود نگاه می دارد .

(الف) - آب جذب سطحی شده : آب جذب سطحی شده در سطح مواد جامد نگاه داشته می شود مقدار این آب بستگی به رطوبت ، دما و مساحت سطح ویژه ماده جامد دارد . جذب سطحی آب تا حدی بر روی تمام مواد جامد صورت می گیرد.

(ب) - آب جذب شده : نوع دیگر آب جذب شده است که با بسیاری از کلونیدها نظیر نشاسته ، پروتئین ، زغال سنگ و ژل سیلیس همراه است و مقدار آب جذب شده اغلب زیاد است و تا ۲۰٪ وزن کل ماده جامد می رسد ، آب جذب شده به صورت متراکم در شکاف ها یا مویینه های ماده جامد کلونیدی نگاه داشته می شود و این آب به میزان رطوبت و دما بستگی دارد .

(ج) - آب حبس شده : آب مایع در درون فضا های بسته میکروسکوپی که به طور نامنظم در سرتاسر بلور های ماده جامد وجود دارد محبوس می شود ؛ آب ممکن است در ماده جامد به صورت محلول حاصل پاشیده شده باشد . شیشه های طبیعی ممکن است تا چند درصد به این شکل رطوبت داشته باشند .

روش های تعیین آب تبلور با استفاده از خشک کردن :

به طور کلی سه نوع روش ساده برای تعیین آب تبلور وجود دارد که عبارت است از :

(۱) - تعیین غیرمستقیم : کاهش وزن ماده جامد بلوری در اثر خشک کردن در آن را با اندازه گیری می کنند و فرض می کنند این مقدار با مقدار واقعی برابر است .

(۲) - تعیین مستقیم : آبی را که از نمونه متصاعد می شود بر روی یک ماده جامد جاذب ویژه آب جمع آوری می کنند . افزایش وزن ماده جاذب مقیاس مستقیمی از مقدار آب موجود را بدست می دهد .

(۳) - تعیین آب به وسیله تقطیر : برای موادی است که به راحتی با جریان هوا اکسید می شوند . این روش برای اجسام حاوی اجزای سازنده آلی مثل چربی ها ، روغن ها ، یون ها به کار می رود . نمونه ای که باید تجزیه شود در یک حلال آلی مثل تولئون یا بنزن حل یا معلق می شود . در اثر گرما آب موجود در نمونه جاری می

وسایل مورد نیاز: کروزه چینی - شیشه ساعت - اسپاتول - پنس کروزه - اون - دسیکاتور - ترازوی آزمایشگاهی
مواد مورد نیاز: کلرید باریم ($BaCl_2$)

شرح کار آزمایش: برای انجام آزمایش مراحل زیر را به ترتیب انجام دهید:

(۱) - یک کروزه چینی (بوته چینی) را وزن کرده (W_1) و ماده داده شده را داخل آن ریخته و مجدداً وزن نمایید (W_2)

$$W_2 - W_1 = W_s \text{ وزن نمونه}$$

وزن کروزه
 کروزه با نمونه

(۲) - اون را روی درجه حرارت $160^\circ C$ تنظیم کرده و کروزه حاوی نمونه را به مدت یک ساعت داخل اون قرار دهید و بعد از این مدت کروزه را خارج کرده و در دسیکاتور به مدت ۵ دقیقه قرار دهید تا سرد شود.

(۳) - کروزه را وزن نموده (W_3) و مطابق روابط زیر وزن آب موجود در نمونه را بدست آورید.

$$W_3 - W_1 = W_d \text{ وزن نمونه خشک} \quad W_s - W_d = W_H \text{ وزن آب از دست رفته}$$

وزن کروزه
 کروزه با نمونه بعد از
 حرارت دادن

وزن
 نمونه خشک

وزن
 نمونه اولیه

(۴) - نتایج حاصله را به همراه پاسخ سئوالات داده شده در گزارش کار خود بیاورید.

سئوالات آزمایش:

- (۱) - آب موجود در نمونه به چند صورت می باشد ؟ انواع آن را نام برده و در مورد هر کدام توضیح دهید ؟
- (۲) - سه نوع روش ساده برای تعیین آب تبلور را نام برده و در مورد هر کدام توضیح دهید ؟

آزمایش شماره (۱۰)

نام آزمایش : تهیه کرومات سرب

هدف آزمایش : تهیه کرومات سرب و آشنایی با روش های عملی جداسازی محصولات رسوبی از محلول ها (دکانته کردن - صاف کردن - خشک کردن)

تئوری آزمایش : در این آزمایش چون می خواهیم که با روش های جداسازی رسوبات تولیدی از محلول ها آشنا شویم بنابراین بیشتر باید با توجه به نکات آزمایشگاهی مهارت های خود را در انجام دادن آزمایش افزایش دهیم به طوری که مثلا با رعایت نکاتی نظیر اینکه در هنگام رسوب گیری از محلول باید مراقب باشیم

وسایل مورد نیاز: بشر ۲۰۰ میلی لیتری - ارلن ۱۰۰ میلی لیتری - همزن میله ای - اسپاتول - کاغذ صافی - قیف شیشه ای - حلقه قیف - پایه فلزی - چراغ بونزن - توری نسوز - پایه فلزی - آون - ترازوی آزمایشگاهی

مواد مورد نیاز: کرومات پتاسیم (K_2CrO_4) - نیترات سرب ($Pb(NO_3)_2$) - آب مقطر

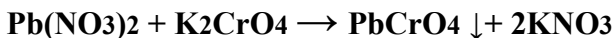
شرح کار آزمایش: برای انجام آزمایش مراحل زیر را به ترتیب انجام دهید:

(۱) - بشر را پس از شستن و خشک کردن به دقت وزن نمایید و ۱ گرم کرومات پتاسیم داخل آن بریزید و سپس ارلن را هم شسته و خشک کرده و داخل آن ۱/۷ گرم نیترات سرب بریزید.

(۲) - اکنون در بشر و ارلن حاوی مواد واکنشگر ۲۵ میلی لیتر آب مقطر ریخته و هم بزنید و اگر هم لازم شد می توانید برای افزایش قابلیت انحلال آن را گرم کنید، سپس محلول نیترات سرب را به تدریج به محلول کرومات پتاسیم افزوده و برای مصرف شدن کامل نیترات سرب مقدار کمی آب مقطر داخل ارلن محتوی نیترات سرب ریخته و در بشر بریزید و بعد محلول داخل بشر را به مدت تقریباً ۱ دقیقه به طور دائم هم بزنید و بعد هم بشر حاوی محلول را به مدت ۵ دقیقه حرارت داده به طوری که باید از جوشیدن زیاد محلول آن جلوگیری شود.

(۳) - قیف شیشه ای را توسط حلقه قیف بر روی پایه فلزی نصب کنید و سپس یک کاغذ صافی را وزن کرده و پس از تا زدن و آماده کردن، آن را داخل قیف قرار دهید آنگاه محلول درون بشر را دکانته کنید (محلول رویی را در قیف ریخته و سعی کنید که رسوب در بشر باقی بماند) بعد به رسوب ۲۰ میلی لیتر آب مقطر اضافه نموده و آن را گرم کنید و پس از ته نشین شدن رسوبات دوباره آن را دکانته کنید و برای بار

- (۴) - کاغذ صافی را از داخل قیف خارج کرده و درون بشر قرار دهید و پس از خشک کردن آن در آون ، آن را وزن نموده و با داشتن وزن کاغذ صافی و بشر وزن رسوب تولیدی را محاسبه کنید .
- (۵) - نتایج حاصله را به همراه پاسخ سئوالات مطرح شده در گزارش کار خود بیاورید .



(رسوب حاصله کرومات سرب می باشد)

سئوالات آزمایش :

- (۱) - واکنش میان نیترات سرب و کرومات پتاسیم را بنویسید ؟
- (۲) - در هنگام رسوب گیری از محلول ها باید به چه نکاتی توجه کرد ؟

فصل ششم

(آشنایی با مکانیسم های فیزیکی و شیمیایی)

مقدمه فصل :

برای آنکه در تولید مواد شیمیایی بتوانیم به نتیجه دلخواه برسیم و کیفیت مواد تولیدی هم در حد مطلوبی باشد علاوه بر انتخاب صحیح مواد واکنشگر لازم است که در مورد مکانیسم های (فرآیند های) فیزیکی و شیمیایی مورد نیاز و انجام گرفته در واکنش ها و نیز چگونگی کنترل آنها هم شناخت کاملی داشته باشیم تا با در نظر گرفتن و اجرای این موارد بتوانیم به نتیجه مطلوب دست یابیم که البته این گونه مطالب را بیشتر می توان در مباحثی نظیر الکتروشیمی ، سینتیک شیمیایی و ...

سئوالات مشترک فصل ششم :

(۱) - شناخت مکانیسم واکنش و بکارگیری آن چه اهمیتی در نتیجه آزمایش دارد ؟

آزمایش شماره (۱۱)

نام آزمایش : جانشینی نیترات نقره

هدف آزمایش : بررسی مکانیسم مربوط به جانشینی یون های فلزی

تئوری آزمایش : با توجه به نقش الکترون در فرآیند اکسایش - کاهش و نقش

اساسی آن در مکانیسم اکثر واکنش های شیمیایی ، بجاست که مساله رقابت برای دریافت یا از دست دادن الکترون را از راه انجام دادن چند آزمایش و جمع آوری مشاهدات گوناگون بررسی کنیم تا بدین ترتیب به نظامی ساده دست یابیم و در نتیجه این نظام ما را یاری خواهد کرد تا بتوانیم پیشگویی کنیم که در میدان رقابت

وسایل مورد نیاز : بشر ۱۰۰ میلی لیتری - لوله آزمایش - همزن میله ای - ترازوی آزمایشگاهی - زمان سنج

مواد مورد نیاز : سیم مسی - نیترات نقره ($AgNO_3$) - آب مقطر

شرح کار آزمایش : برای انجام آزمایش مراحل زیر را به ترتیب انجام دهید :

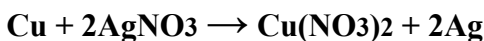
(۱) - یک سیم مسی به طول ۳۰ سانتی متر را برداشته و ۲۳ سانتی متر از یک سر آن را با پیچیدن به دور بدنه لوله آزمایش به صورت فنر در آورده و بعد کمی از سر دیگر آن را به عنوان دسته تا کرده و سپس آن را وزن کنید (W1)

(۲) - یک بشر را پس از شستن و خشک کردن به دقت وزن نمایید (W2) آنگاه در حدود ۱ گرم نیترات نقره را داخل بشر ریخته و حدود ۵۰ میلی لیتر آب مقطر به آن اضافه کنید و سپس آن را هم زده تا نیترات نقره به طور کامل در آب مقطر حل شود.

(۳) - سیم مسی را داخل بشر طوری قرار دهید که قسمت فنری آن کاملاً در محلول غوطه ور شده و سر دیگر آن هم بر روی لبه بشر قلاب شود آنگاه بعد از گذشت ۳۰ ثانیه سیم مسی را چند بار در داخل بشر تکان داده تا ذرات نقره تشکیل شده بر روی آن جدا شده و داخل محلول بریزد و سپس سیم مسی را از محلول خارج کرده و به وسیله آب مقطر ذراتی را هم که ممکن است به آن چسبیده باشند را جدا کنید و پس از خشک کردن کامل آن را وزن کنید (W3)

(۴) - مدتی صبر کنید تا ذرات نقره موجود در بشر کاملاً ته نشین شده و سپس محلول را دکانت کنید (محلول رویی را جدا و خالی کنید) و بعد کمی محلول رقیق نیترات نقره به آن اضافه نموده و پس از هم زدن و ته نشین شدن ذرات نقره دوباره محلول را دکانت کنید و سپس چند مرتبه هم آب مقطر اضافه کرده و دکانت کرده تا ذرات نقره کاملاً شسته شوند آنگاه بعد از خشک کردن ذرات نقره ، بشر را وزن

(۵) - نتایج حاصله را به همراه پاسخ سئوالات مطرح شده در گزارش کار خود بیاورید .



(در این واکنش ذرات نقره چسبیده به سیم مسی موجب نقره ای رنگ شدن آن می شوند)

سئوالات آزمایش :

(۱) - واکنش میان مس و نیترات نقره را بنویسید ؟

آزمایش شماره (۱۲)

نام آزمایش : تهیه کربنات مس

هدف آزمایش : بررسی مکانیسم مربوط به تشکیل رسوبات

تئوری آزمایش : یک واکنشگر رسوب دهنده مطلوب برای یک تجزیه وزنی باید دارای واکنش ویژه ای با آنالیت باشد تا بتواند جسم جامدی تولید کند بدین صورت که :

(۱) - حلالیت آن به قدر کافی کم بوده ، لذا ضایعات ناشی از این منبع ناچیز باشد .

(۲) - به راحتی صاف و شسته و از آلوده کننده ها جدا شود .

(۳) - واکنش پذیر نباشد و پس از خشک کردن و یا در صورت لزوم اشتعال ، دارای

ترکیب معلومی باشد .

تعداد کمی از رسوبات یا واکنشگرها این خواص مطلوب را دارند ، لذا شیمیدان اغلب ناچار است تجزیه هایی را انجام دهد که در آن واکنش مورد استفاده و محصول حاصله از حالتی ایده آل بسیار دور هستند . به طور کلی رسوبات به دو نوع کریستالی و کلوئیدی وجود دارند و این مسئله که با چه نوع رسوبی سر و کار داریم خیلی مهم است زیرا سهولت صاف شدن و سهولت خالص شدن یک رسوب هردو به اندازه ذرات فاز جامد بستگی دارند . رابطه بین اندازه ذرات و سهولت صاف شدن یک رابطه مستقیم است بدین ترتیب که رسوبات درشت به راحتی توسط محیط مادی متخلخل نگه داشته شده و امکان صاف شدن سریع فراهم می شود . رسوبات با ذرات خیلی ریز به صافی های فشرده نیاز دارند که در این صورت سرعت صاف شدن کم می شود . تاثیر اندازه ذرات بر خلوص یک رسوب پیچیده تر است و معلوم شده است که اکثرا افزایش اندازه ذرات با کاهش آلوده کننده های محلول همراه است . برای آشنایی بیشتر با رسوب با مباحثی نظیر عوامل تعیین کننده اندازه ذرات رسوب ، مکانیک تشکیل رسوب و نیز کنترل تجربی اندازه ذرات آشنا شویم :

(۱) - عوامل تعیین کننده اندازه ذرات رسوب :

اندازه ذرات رسوبات به واسطه ترکیب شیمیایی و شرایطی که منجر به تولید آنها می شود بسیار متغیر است . ذرات کلوئیدی آن قدر کوچکند که با چشم غیر مسلح رویت نمی شوند (قطر 10^{-6} تا 10^{-4} میلی لیتر) این ذرات نه به ته نشینی در محلول تمایل نشان می دهند و نه روی محیط ماده صاف کننده باقی می مانند . ذرات دیگری وجود دارند که ابعاد آنها در حدود چند دهم میلی متر است و پراکندگی موقت چنین ذراتی را در فاز مایع ، تعلیق بلوری می نامند . ذرات تعلیق بلوری سریعاً ته نشین شده و به سهولت صاف می شوند و به تدریج که ابعاد ذرات متشکله فاز جامد از حالت کلوئیدی به ابعاد نوعی از بلور ها افزایش می یابد ، هیچ گونه ناپیوستگی بارزی در خواص فیزیکی ملاحظه نمی شود و در واقع بعضی از رسوبات مشخصاتی در حد واسط این دو حالت دارند و با وجود این اکثر رسوبات را به آسانی می توان بر حسب این که عمدتاً کلوئیدی یا عمدتاً بلوری هستند طبقه

هر چند پدیده رسوب گیری مدت زیادی است که توجه شیمیدان ها را به خود مشغول داشته و با این وجود که اطلاعات بنیادی مربوط به مکانیسم تشکیل رسوب هنوز به طور کامل بدست نیامده ، اما می دانیم که اندازه ذرات جامد تشکیل شونده تا حدودی وابسته به متغیرهای تجربی نظیر دما ، حلالیت رسوبی در محیطی که در آن رسوب تشکیل می شود، غلظت واکنش دهنده ها و سرعت اختلاط واکنشگرها است . اثر این متغیر ها را می توان حداقل به طور کیفی با این فرض که اندازه ذرات فقط به یک خاصیت آن سیستم به نام فوق اشباع نسبی بستگی دارد مورد بررسی قرار داد .

$$\text{فوق اشباع نسبی} = \frac{Q - S}{S}$$

در اینجا Q غلظت ماده حل شده در هر لحظه و S حلالیت تعادلی آن است . در طی تشکیل یک رسوب کم محلول احتمالاً هر بار افزایش واکنشگر رسوب دهنده باعث ایجاد حالت فوق اشباع در محلول به طور لحظه ای می شود ($Q > S$) در اکثر موارد ، معمولاً این وضعیت نا پایدار پس از یک دوره کوتاه با تشکیل رسوب به حالت پایدار برمی گردد لکن شواهد تجربی نشان می دهد که اندازه ذرات رسوب حاصل معکوس با متوسط درجه فوق اشباع نسبی پس از هر بار افزایش واکنشگر تغییر می کند پس هنگامی که $\frac{Q-S}{S}$ بزرگ باشد رسوب کلوئیدی می شود و زمانی که متوسط این پارامتر کوچک باشد یک جامد بلورین حاصل می شود .

(۲) - مکانیک تشکیل رسوب :

تاثیر فوق اشباع نسبی بر اندازه ذرات را می توان با در نظر گرفتن دو فرآیند رسوبی یکی هسته زایی و دیگری رشد ذره به صورت مستدل و منطقی بیان کرد ، اندازه

هسته زایی فرآیندی است که در طی آن تعداد حداقلی از یون ها یا مولکول ها (شاید چهار یا پنج) متحد می شوند تا تشکیل فاز پایدار دوم را بدهند و ادامه ایجاد رسوب می تواند یا با تشکیل هسته های جدید یا با رسوب کردن جامد بر روی هسته هایی که قبلا حضور دارند انجام گیرد که اگر اولی چیره شود رسوبی با تعداد بسیار زیادی از ذرات ریز حاصل می شود و نیز اگر رشد ذرات غالب شود ذرات درشت که از نظر تعداد کمتر هستند تولید می شود و عقیده بر این است که سرعت هسته زایی با فوق اشباع به صورت نمایی افزایش می یابد در صورتی که سرعت رشد ذره با این پارامتر تقریبا به طور خطی تغییر می کند یعنی :

$$\text{سرعت هسته زایی} = K_1 \left(\frac{Q-S}{S} \right) \quad \text{سرعت رشد هسته} = K_2 \left(\frac{Q-S}{S} \right)$$

که تصور می شود K تقریبا برابر با چهار باشد .

معمولا K_2 بزرگتر از K_1 است ، پس در فوق اشباع های نسبی کم ، رشد ذره غالب است و هنگامی که فوق اشباع بزرگ باشد ، ماهیت نمایی هسته زایی ممکن است باعث شود که این فرآیند تا حد توقف رشد هسته پیش رود .

(۳) - کنترل تجربی اندازه ذرات : متغیرهای تجربی که فوق اشباع را به

حداقل می رسانند و در نتیجه منجر به تشکیل رسوبات بلوری می شوند عبارتند از دما های بالا (برای افزایش S) محلول های رقیق (برای کاهش Q) و افزایش آهسته عامل رسوب دهنده توام با خوب به هم زدن (همچنین برای پایین آوردن مقدار متوسط Q).

غالبا می توان اندازه ذرات رسوباتی را که حلالیت آنها به محیط بستگی دارد با افزایش این عامل در طی رسوب گیری بالا برد به عنوان مثال هنگامی می توان بلور های درشت و به سهولت صاف شونده کلسیم اکسالات بدست آورد که رسوب گیری

وسایل مورد نیاز : بشر - ارلن - همزن میله ای - کیف ساده - حلقه کیف - پایه فلزی - کاغذ صافی - اون - ترازوی آزمایشگاهی

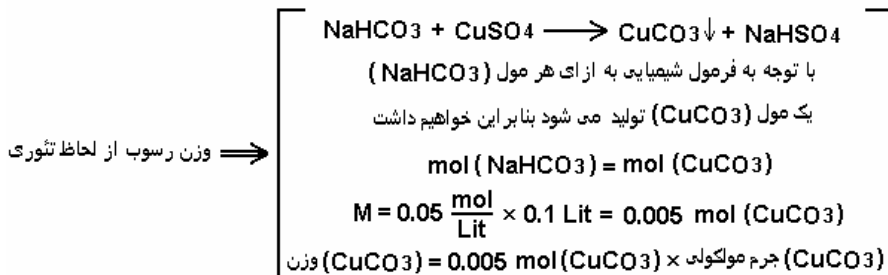
مواد مورد نیاز : محلول کربنات هیدروژن سدیم (NaHCO₃) ۰/۰۵ مولار - محلول سولفات مس (CuSO₄) ۰/۰۵ مولار - آب مقطر

شرح کار آزمایش : برای انجام آزمایش مراحل زیر را به ترتیب انجام دهید :

(۱) - داخل یک بشر ۱۰۰ میلی لیتر محلول کربنات هیدروژن سدیم ۰/۰۵ مولار ریخته و در بشر دیگر هم ۱۰۰ میلی لیتر محلول سولفات مس ۰/۰۵ مولار بریزید و سپس داخل یک ارلن ۵۰ میلی لیتر آب مقطر ریخته و محتویات دو بشر را هم به تدریج داخل ارلن بریزید و هم بزنید که البته جهت بالا بردن راندمان کار باید اضافه کردن محلول های درون بشر ها به داخل ارلن به گونه ای باشد که هر دفعه مقدار کمی از واکنشگر ها به آب مقطری که در حال هم زدن شدید است اضافه گردد زیرا مواد واکنشگر در چنین حالتی ، با یکدیگر بهتر واکنش می دهند .

(۲) - پس از مصرف شدن کامل محتویات درون بشر ها ، رسوبات موجود در محلول داخل ارلن را صاف نموده و پس از خشک کردن وزن نمایید و سپس توجه به روابط زیر راندمان (بازده) کار خود را محاسبه کنید .

وزن کاغذ صافی - وزن رسوب و کاغذ صافی = وزن رسوب از لحاظ عملی



$$\text{Ra} = \frac{\text{وزن رسوب از لحاظ عملی}}{\text{وزن رسوب از لحاظ تئوری}} \times 100 \quad (\text{راندمان})$$

(۳) - نتایج حاصله را به همراه پاسخ سئوالات مطرح شده در گزارش کار خود بیاورید .

سئوالات آزمایش :

- (۱) - واکنش میان کربنات هیدروژن سدیم و سولفات مس را بنویسید ؟
- (۲) - یک واکنشگر رسوب دهنده مطلوب برای یک تجزیه وزنی باید چگونه باشد؟ توضیح دهید ؟
- (۳) - به طور کلی رسوبات به چند نوع وجود دارند؟ توضیح دهید ؟
- (۴) - در چه مواقعی رسوب کلوئیدی می شود ؟
- (۵) - فرآیند هسته زایی را تعریف کنید ؟
- (۶) - برای کنترل اندازه ذرات رسوباتی که حلالیت آنها به محیط بستگی دارد چه کار باید کرد ، با یک مثال توضیح دهید ؟

فصل هفتم

(آشنایی با آنالیز کیفی مواد)

مقدمه فصل :

یکی از اساسی ترین مبانی در استخراج مواد اولیه و تولید مواد شیمیایی دیگر و نیز بررسی کیفیت محصولات تولیدی ، آنالیز شیمیایی (تجزیه شیمیایی) می باشد که در آن به کمک روش های مختلف تجزیه ابتدایی تا تجزیه پیشرفته دستگاهی می توان نوع و میزان ترکیبات موجود در یک ماده را مشخص کرده و سپس بر

به طور کلی مبحث آنالیز شیمیایی را بیشتر به دلیل گستردگی مطالب مربوط به آن به دو شاخه اصلی آنالیز کیفی و آنالیز کمی تقسیم بندی می کنند که در شاخه آنالیز کیفی نوع ترکیبات تشکیل دهنده مواد و روش های شناسایی آن را مورد مطالعه قرار می دهند ولی در شاخه آنالیز کمی بیشتر به مطالعه میزان ترکیبات تشکیل دهنده مواد و روش های اندازه گیری آن می پردازند و چون برای آشنایی با آنالیز شیمیایی یادگیری مطالب مربوط به آنالیز کیفی اهمیت بیشتری نسبت به آنالیز کمی دارد بنابراین ما در این فصل تنها با آنالیز کیفی آشنا شده و با انجام دو آزمایش مطالب مربوط به آن را بررسی خواهیم کرد .

سئوالات مشترک فصل هفتم :

(۱) - به طور کلی آنالیز شیمیایی را به چند دسته تقسیم بندی می کنند ؟ در مورد هر یک توضیح دهید ؟

آزمایش شماره (۱۳)

نام آزمایش : شناسایی مواد با استفاده از کروماتوگرافی کاغذی

هدف آزمایش : شناسایی مواد با استفاده از کروماتوگرافی کاغذی

تئوری آزمایش : کروماتوگرافی یکی از روش های جداسازی می باشد که برای شناسایی و تفکیک و تعیین اجزای یک مخلوط به کار می رود در این روش نمونه مخلوط بین دو فاز مختلف توزیع و پخش می شود که یکی از این فاز ها که سطحی وسیع ایجاد می کند به نام فاز ساکن می باشد که می تواند جسم جامد یا مایع باشد

اگر فاز ساکن جامد باشد کروماتوگرافی از نوع جذب سطحی خواهد بود و اگر فاز ساکن مایع باشد کروماتوگرافی از نوع تفکیکی خواهد بود. در صورتی که فاز ساکن مایع باشد بایستی بر سطح یک جسم جامد بی اثر به نام جسم نگهدارنده پوشانده شود که کروماتوگرافی کاغذی مثال جالبی از کروماتوگرافی تفکیکی می باشد که در آن عمل کروماتوگرافی روی یک ورقه کاغذ صافی انجام گرفته و فاز ساکن آبی است که همراه مولکول های سلولز وجود دارد.

به طور کلی کروماتوگرافی کاغذی روشی است که برای اندازه گیری و آنالیز مواد نمونه ای که در مقیاس کم وجود دارند استفاده می شود که در این روش لکه هایی ظاهر می شوند که براساس این لکه ها می توان گونه مورد نظر را تشخیص داد.

وسایل مورد نیاز : بشر - همزن میله ای - کاغذ صافی

مواد مورد نیاز : محلول مجهول

شرح کار آزمایش : برای انجام آزمایش مراحل زیر را به ترتیب انجام دهید :

(۱) - یک تکه کاغذ صافی به ابعاد $11 \times 1/5$ سانتی متر را برداشته و یک سر آن را به صورت مثلثی شکل برش داده و توسط سوزن یا مداد در فاصله حدود $0/5$ سانتی متری از نوک مثلث یک سوراخ را به عنوان علامت ایجاد کنید و سپس کمی از سر دیگر کاغذ صافی را هم به دور یک همزن میله ای ببیچید.

(۲) - حدودا ۱۵ الی ۲۰ میلی لیتر از محلول مجهول را داخل بشر ریخته و همزن میله ای را بر روی لبه بشر بگذارید به طوری که نوک مثلثی شکل کاغذ صافی تا سوراخ علامت گذاری شده در محلول فرو رفته و محلول به آرامی شروع به بالا رفتن از کاغذ صافی بکند که البته برای جلوگیری از بخار شدن محلول و نیز بالا بردن دقت آزمایش بهتر است که یک ورق کاغذ را بر روی دهانه بشر قرار دهید.

(۳) - باید تا زمانی که سطح محلول در کاغذ صافی ثابت شود و بالا تر نرود صبر کرده و بعد از آن کاغذ صافی را برداشته و چند دقیقه در هوای آزاد نگه دارید تا خشک شود و بعد از آن وسط لکه های تشکیل شده بر روی کاغذ صافی را علامت گذاری کرده و فاصله این علامت ها را تا سوراخ علامت گذاری شده قبلی و نیز تا جایی که سطح محلول در کاغذ صافی بالا رفته است اندازه گیری کنید و سپس نتایج حاصله را به همراه ذکر رنگ لکه های تشکیل شده بر روی کاغذ صافی و پاسخ سئوالات مطرح شده در گزارش کار خود بیاورید .

سئوالات آزمایش :

- (۱) - در مورد فاز ساکن و متحرک در کروماتوگرافی توضیح دهید ؟
- (۲) - در چه صورتی کروماتوگرافی از نوع جذب سطحی خواهد بود ؟
- (۳) - کروماتوگرافی کاغذی از چه نوعی است و فاز ساکن در آن چه می باشد ؟

آزمایش شماره (۱۴)

نام آزمایش : شناسایی مواد با استفاده از معرف های شیمیایی

هدف آزمایش : شناسایی مواد با استفاده از معرف های شیمیایی

تئوری آزمایش : ما در این آزمایش فقط به بحث در مورد شناسایی آنیون ها و آزمایش مربوط به آن می پردازیم به طوری که عمده ترین گروه بندی هایی که در مورد آنالیز کیفی (آنالیز کیفی) آنیون ها به کار می رود عبارتند از :

(۱) - **آنیون های گروه اول (I)** : شامل آنیون هایی هستند که نمک های کلسیم آن در محیط های بازی ضعیف نامحلول می باشند و عبارتند از : کربنات ، سولفیت ، آرسنیت ، آرسنات ، اگزالات و فلوئور

(۲) - **آنیون های گروه (II)** : آنیون های گروه (۲) آنیون هایی هستند که در محیط های قلیایی ضعیف نمک های کلسیم آنها محلول اما نمک های باریم آنها نامحلول است که این آنیون ها شامل سولفات و کرومات می باشند .

(۳) - **آنیون های گروه (III)** : آنیون های گروه (۳) آنیون هایی هستند که در محیط های بازی ضعیف نمک های کلسیم و باریم آنها محلول بوده اما نمک های کادمیم آنها نامحلول است که عبارتند از : سولفید ، فروسیانید ، فری سیانید

(۴) - **آنیون های گروه (IV)** : آنیون های گروه (۴) آنیون هایی هستند که ترکیبات کلسیم ، باریم و کادمیم آنها محلول بوده اما نمک های نقره آنها در محیط های اسیدی ضعیف (بوسیله اسید نیتریک) رسوب می دهند که این آنیون ها عبارتند از : تیوسولفات ، کلرید ، تیوسیانید ، برمید و یدید

(۵) - **آنیون های گروه (V)** : آنیون های گروه (۵) آنیون هایی هستند که در چهار گروه قبلی به صورت رسوب در نمی آیند و از این رو این آنیون ها در گروه (۵) طبقه بندی می شوند و عبارتند از : نیتريت ، نیترات ، کلرات ، برات

وسایل مورد نیاز : لوله آزمایش - قطره چکان

مواد مورد نیاز : نمونه مجهول - محلول های $AgNO_3$ و $FeCl_3$ (به عنوان معرف) - آب مقطر

شرح کار آزمایش :

(۱) - ابتدا نمونه را توسط آب مقطر رقیق کرده و سپس آن را به دو قسمت تقسیم نموده و در دو لوله آزمایش مجزا بریزید آنگاه به لوله آزمایش اول چند قطره معرف

(الف) - تشکیل رسوب سفید نشانگر وجود یون Cl^- (یون کلرید) است .

(ب) - تشکیل رسوب زرد نشانگر وجود یون I^- (یون یدید) است .

(ج) - تشکیل رسوب قرمز آجری ناپایدار که به تدریج به رنگ قهوه ای پایدار تبدیل می شود نشانگر وجود یون CrO_4^{2-} (یون کرومات) است.

(۲) - به لوله آزمایش دوم چند قطره معرف FeCl_3 اضافه کنید که به محض اضافه کردن آن رنگ محلول قرمز خونی می شود سپس لوله آزمایش را به مدت ۵ دقیقه در یک جای تاریک و یا در میان دستتان نگه دارید زیرا رسیدن نور به محلول می تواند بر سفید شدن رنگ محلول تاثیر بگذارد و حالا بعد از این مدت با توجه به تغییر رنگ محلول می توان آنیون های موجود در آن را شناسایی نمود بدین صورت که :

(الف) - اگر بعد از این مدت رنگ قرمز خونی ثابت مانده بود نشانگر وجود SCN^- (یون تیوسیانید) است .

(ب) - اگر بعد از این مدت رنگ محلول از قرمز خونی به بی رنگ تبدیل شده بود نشانگر وجود $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$ (یون تیوسولفات) است .

(۳) - نام آنیون هایی که در هر یک از نمونه های داده شده شناسایی کردید را به همراه پاسخ سئوالات مطرح شده در گزارش کار خود بیاورید .

سئوالات آزمایش :

(۱) - آنیون های گروه پنجم چگونه شناسایی می شوند ؟

(۲) - چرا در مرحله دوم آزمایش باید لوله آزمایش را در یک جای تاریک قرار داد ؟

۵۸/۷	۲۸	Ni	نیکل	۱۲	۶	C	کربن
۶۳/۵	۲۹	Cu	مس	۱۴	۷	N	نیتروژن
۶۵/۳	۳۰	Zn	روی	۱۶	۸	O	اکسیژن
۸۰	۳۵	Br	برم	۱۹	۹	F	فلوئور
۹۶	۴۲	Mo	مولیبدن	۲۳	۱۱	Na	سدیم
۱۰۸	۴۷	Ag	نقره	۲۴/۳	۱۲	Mg	منیزیم
۱۱۲/۴	۴۸	Cd	کادمیم	۲۷	۱۳	Al	آلومینیوم
۱۱۸/۶	۵۰	Sn	قلع	۲۸	۱۴	Si	سیلیسیم
۱۲۱/۷	۵۱	Sb	آنتیموان	۳۱	۱۵	P	فسفر
۱۲۷	۵۳	I	ید	۳۲	۱۶	S	گوگرد
۱۹۷	۷۹	Au	طلا	۳۵/۴	۱۷	Cl	کلر
۲۰۰/۵	۸۰	Hg	جیوه	۳۹	۱۹	K	پتاسیم
۲۰۷	۸۲	Pb	سرب	۴۰	۲۰	Ca	کلسیم
۲۰۹	۸۳	Bi	بیسموت	۵۲	۲۴	Cr	کروم

(توجه: در جدول فوق اعدادی که اختلاف کمتر از ۰/۳ دارند صحیح شده اند)

فهرست منابع و مآخذ

(۱) - خلخالی، مرتضی. واکنش های شیمیایی - تهران: کلمه، ۱۳۶۷.

(۲) - جزوات دانشگاهی.

(۳) - دست نوشته های شیمی.

برای تمامی شما دانشجویان عزیز در
امتحانات پایان ترم آرزوی موفقیت می کنم.
