

آزمایشهای نمایشی

مراحل آزمایش:

- ۱- عنوان
- ۲- انجام آزمایش
- ۳- طرح پرسش‌هایی به منظور ایجاد انگیزه برای یادگیری جدید.

- ۱- مشاهدات و نتیجه گیری
- ۲- نکات اینمنی و هشدارها

ویژگیهای آزمایش:

- ۱- این نوع آزمایش‌ها به صورت مقدمه یک آزمایش دیگر یا قبل از شروع تدریس انجام می‌شود.
- ۲- توسط مربی انجام می‌شود و فراغیر مشاهده گر است.
- ۳- زمان انجام آزمایش کوتاه (حداکثر ۱۰ دقیقه) است.
- ۴- منجر به ایجاد پرسش می‌شود.

۱- نماش نیمه پنهان ماه

- یک دانش آموز را به عنوان زمین و یک دانش آموز دیگر را به عنوان ماه انتخاب کنید و از آنها بخواهید که در جلو کلاس و به فرمان شما، اجرای نقش کنند.
- از دانش آموزی که نقش زمین را ایفا می کند بخواهید که در جلو کلاس ثابت بایستد و از دانش آموزی که نقش ماه را ایفا می کند بخواهید، به گونه ایی به دور زمین بچرخد که، همیشه صورتش به سمت دانش آموزان کلاس باشد.
- از دانش آموزی که نقش ماه را ایفا می کند بخواهید، به گونه ایی به دور زمین بچرخد که، همیشه صورتش به سمت زمین باشد.
- از دانش آموزان بخواهید، صورت دانش آموزی که نقش ماه را ایفا می کند به عنوان نیمه آشکار ماه و پشت سر او را به عنوان نیمه پنهان ماه در نظر بگیرند.
- چرخش های مرحله دو و سه را تکرار کنید و از دانش آموزان بخواهید به پرسش های زیر پاسخ دهند.

- ۱- چرخش واقعی ماه به دور خورشید مانند کدام الگو بالا(حالات ۲ یا ۳) است؟
- ۲- چرا ما همیشه فقط یک طرف ماه را می بینیم؟
- ۳- آیا نیمه پنهان ماه، همیشه روشن یا همیشه تاریک است؟

نکات ایمنی و هشدارها: ندارد

۲- مقایسه رطوبت موجود در هوای دمی و بازدمی

- قطعه ای از کاغذ کپالت ||کلریدخشک را با یک گیره نگه داشته و به مدت ۲ دقیقه در محیط تکان دهید.
- سپس قطعه دیگری از کاغذ کپالت ||کلریدخشک را با یک گیره نگه داشته و در برابر هوای بازدمی خود قرار دهید

۱: کاغذ کپالت ||کلریدخشک مورد استفاده چه رنگی دارد؟

۲: در هر کدام از کاغذ های کپالت ||کلریدخشک پس از انجام آزمایش چه تغییری ایجاد می شود؟

۳: فکر می کنید علت تغییر رنگ کاغذ کپالت ||کلریدچیست؟ با انجام آزمایش دلیل خود را ثابت کنید.

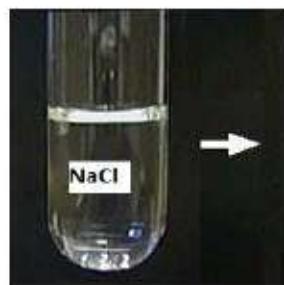
۴: چرا در آزمایش اشاره شد که کاغذ خشک کپالت ||کلریدبا گیره گرفته شود نه با دست؟ چه دلیلی می توانید ذکر کنید.

نکات اینمنی و هشدارها:

مراقب باشید کاغذ آغشته با کپالت ||کلریدبا دهانتان تماس پیدا نکند.

۳- محلول نمکی حساس

- ۵ میلی لیتر محلول سیر شده ای سدیم کلرید را در یک لوله آزمایش پریزید.
- چند قطره محلول هیدروکلریک اسید غلیظ را زیر هود با احتیاط به لوله آزمایش اضافه کنید.
- به تغییرات انجام شده توجه کنید.



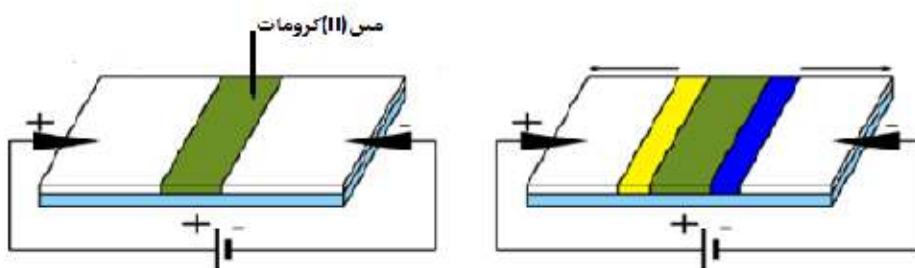
- چند قطره آب مقطر به محلول داخل لوله آزمایش اضافه کنید.
- ۱- چه مشاهده می کنید؟
- ۲- در محلول سیر شده ای سدیم کلرید چه تعادل وجود دارد؟
- ۳- تغییرات انجام شده در آزمایش فوق را بیان کنید.
- ۴- چگونه می توانید این تغییرات را با توجه به سیستم تعادلی محلول سیر شده سدیم کلرید تفسیر کنید.

نکات اینمنی:

بخارات هیدروکلریک اسید شدیداً به ریه آسیب می رساند. استفاده از هود، دستکش، ماسک و روپوش آزمایشگاهی از اهمی است.

۴-مسیرهای رنگی

- یک کاغذ صافی را در ابعاد $5*5$ سانتی متر بپرید.
- کاغذ صافی را توسط محلول نمک طعام رقیق خیس کنید.
- دو سر یک باتری را توسط گیره‌ی مناسب به دو طرف کاغذ صافی وصل کنید.
- یک تا دو قطره محلول سبز رنگ مس (II)کرومات را در مرکز کاغذ صافی بچکانید.



- مدتی صبر کنید.
 - ۱- چه مشاهده می کنید؟
 - ۲- علت تشکیل نوارهای رنگی چیست؟
 - ۳- اگر به جای محلول مس (II)کرومات از محلول ید در الکل استفاده می شد، چه مشاهده می کردید؟
- نکات ایمنی:
- ۱- استفاده از دستکش روپوش آزمایشگاهی و عینک ایمنی ازامی است.
 - ۲- یون های عنصر سنگین مانند کروم، جیوه، سرب و خطرات فراوانی برای تمامی موجودات زنده دارند. پسماند آزمایش را در ظرفشویی ذریزید.
 - ۳- با توجه به سمیت عنصر ید، انجام آزمایش با استفاده از محلول ید در الکل پیشنهاد نمی گردد.

۵- حرکت آب با گرمای دست

تصویر بالن ته گرد با دربوش و لوله نازک

۱۰۰۰ میلی لیتر آب را به بالن ته گرد ۵۰۰ میلی لیتری اضافه کنید.

• یک یا دو کریستال (به اندازه یک دانه عدس) پتاسیم پرمنگنات به آن اضافه کنید.

• لوله شیشه ای بلند با سوراخ نازک را با احتیاط از سوراخ در پوش عبور دهید.

• در پوش به همراه لوله را در دهانه بالن بگذارید و به گونه ای که دو سانتیمتر از لوله داخل محلول قرار گیرد.

• دو دست خود را به قسمت بالای بالن، که هوا قرار دارد، قرار دهید. کمی صبر کنید. چه تغییری مشاهده می کنید؟

• دست خود را از بالن بردارید و اجازه دهید هوای آن، به دمای محیط برسد.

• بالن را به دوست خود پدهید تا دست خود را در قسمت بالای بالن قرار دهد. چه تغییری مشاهده می کنید؟

• دمای دست خود را با دمای دست دوستان مقایسه کنید.

• دمای دست خود را با حرارت شوفاژ یا ... گرم کنید. دوباره سطح بالای بالن را با دست کاملاً بپوشانید. پیش بینی خود را با دستی که با آب سرد شسته شده است امتحان کنید.

۱- چرا مایع داخل لوله مویین گاهی بالا و گاهی پایین می آید؟

۲- پیش بینی کنید اگر دستان گرم تر و یا سرد تر بود حرکت مایع داخل لوله مویین به چه صورتی تغییر می کرد؟

۳- چه رابطه ای بین دما و فشار گاز وجود دارد؟

نکات اینمنی:

دربوش را با حوله گرفته و لوله شیشه ای را به مایع ظرفشویی آغشته کرده و به آرامی با چرخش در آن فرو کنید.

۶- فشارهوا

- قبل از انجام آزمایش پیش بینی کنند. اگر یک بطری شیشه ای خالی را روی آب داخل یک طرف وارونه کنیم چه اتفاقی می افتد؟ چرا؟

- مقداری آب جوش را داخل یک بطری شیشه ای بریزید. بعد از چند لحظه آب آن را بیرون بریزید و آن را به صورت وارونه برای مدتی در یک ظرف آب رنگی قرار دهید. شکل های ۱ و ۲ چه اتفاقی می افتد؟ توضیح دهید؟



- باز دیگر آزمایش را انجام دهید اما به جای اینکه آب جوش را داخل بطری شیشه ای بریزید روی آن بریزید. نتیجه آزمایش را با حالت اول مقایسه کرده و علت تفاوت را توضیح دهید.

۱- چرا آب رنگی در بطری بالا می آید؟

۲- مقدار آب رنگی بالا آمده به چه عواملی بستگی دارد؟

نتیجه گیری:

نکات ایمنی:

هنگام ریختن آب داغ داخل بطری یا روی آن از دستکش مخصوص و یا دستگیره استفاده نمایید.