

نهم:

۱- چهار ظرف شامل محلول سولفوریک اسید در اختیار داریم. در ظرف اول یک قطعه فلز روی، در ظرف دوم یک قطعه فلز مس، در ظرف سوم یک قطعه فلز آلومینیوم و در ظرف چهارم یک قطعه فلز منیزیم قرار می‌دهیم. در هر چهار ظرف حباب های گاز آزاد می شود. سرعت آزادسازی گاز در چهار ظرف را مقایسه کنید.

۲- فرمول مولکولی اوزون را نوشته و کاربرد آن را در اتمسفر زمین بنویسید.

۳- شماره دوره و گروه و آرایش مدل بور را برای عناصر زیر مشخص کنید.



۴- دو عنصر نام ببرید که خواص شیمیایی مشابهی با لیتیم داشته باشند.

۵- واکنش موازنه شده تولید آمونیاک را نوشته و ۲ کاربرد از آمونیاک را بنویسید.

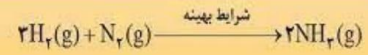
۶- فرق درشت مولکول و پلیمر (بسیار) را نوشته و از هر کدام یک مثال بزنید.

پاسخ نهم:

- ۱- منیزیم بیشتر از آلومینیوم بیشتر از روی بیشتر از مس
- ۲- O_3 - جلوگیری از ورود فرابنفش به جو
- ۳- ^{13}Al گروه ۱۳ دوره سه
- ^{7}N گروه ۱۵ دوره دو

۴- پتاسیم - سدیم

۵- کود شیمیایی - مواد منفجره



- ۶- پلیمر واحد تکرار شونده دارد.
درشت مولکول : انسولین
پلیمر: پلی اتن