

۲) الف) آرایش الکترونی هر یک از ذره ها را در واکنش شیمیایی رو به رو رسم کنید . پتاسیم کلرید → اتم پتاسیم + اتم کلر

ب) در فراورده حاصل کدام ماده کاتیون و کدام ماده آنیون است؟

۳) چرا ویژگی های مواد مختلف ، با یکدیگر تفاوت دارند؟

۴) در یک آزمایش ۱۲ گرم نوار متیزیم را می سوزانیم و جرم خاکستر حاصل را با ترازو اندازه می گیریم ترازو عدد ۲۰ را نشان می دهد.

الف) به نظر شما علت افزایش جرم چیست؟

ب) آیا قانون پایستگی در این واکنش صدق می کند.

۵) چرا اتم های فلزات تمایل دارند با اتم های نافلز ترکیب یونی ایجاد کنند

۶) الف) فلز متیزیم (Mg) به حالت آزاد در طبیعت یافت نمی شود اما به صورت یون متیزیم (Mg^{2+}) در ترکیب هایش یافت می شود ، به نظر شما عنصر متیزیم (Mg) پایدار تر است یا یون متیزیم (Mg^{2+}) چرا؟

ب) گاز نئون (Ne) به حالت آزاد در طبیعت یافت می شود اما به صورت یون (Ne^+) ، و یا (Ne^-) در طبیعت وجود ندارد ، با توجه به این واقعیت ، اتم نئون (Ne) پایدار تر است یا یون نئون چرا؟