

- ۱۱ ✓ ( ) در کربن سیم و فلز سدیم خطرناک است اما یون های سدیم و کربن برای بدن مفیدند. ( )
- ۱۲ ✓ ترکیبات نوس در مجموع از نظر بار الکتریکی خنثی اند. ( )
- ۱۳ ✓ با حل کردن مقداری نمک در آب می توان تخم مرغ را در آب شناور کرد. ( )
- ۱۴ ✓ سدیم کلرید از جمله نمک های است که به مقدار زیاد در آب حل می شود. ( )

ج) به سوالات زیر پاسخ کامل دهید

مفاهیم زیر را تعریف کنید  
الف) یون:

ب) یونید یونی ✓

ج) کاتیون ✓

د) آنیون ✓

۲ چرا ویژگی های مواد مختلف با هم تفاوت دارند؟

۳ برای هر یک از ترکیبات شیمیایی زیر یک کاربرد بنویسید

ترکیب	امونیاک	شکر	نیتروژن کلریک
کاربرد			

۴ چه تفاوتی میان مولکول و یون وجود دارد؟ برای هر یک مثال بیاورید

۱. چرا در واکنش میان منگنه و گو فرمول شده نیوسه  $NaCl$  است نه  $NaCl_2$ ؟

در واکنش میان منگنه و گو فرمول شده نیوسه  $NaCl$  است نه  $NaCl_2$  زیرا که منگنه یک فلز و گو یک نافلز است. تمام عناصر فلزی و نافلزی با هم واکنش می دهند و تمام فرمول ها

بسیار ساده تر می باشد. تمام فرمول ها را می توانیم به این روش بنویسیم.

در واکنش گو فرمول شده نیوسه  $NaCl$  است نه  $NaCl_2$  زیرا که منگنه یک فلز و گو یک نافلز است.

۲. چرا منگنه به حالت  $NaCl$  در طبیعت یافت می شود اما به صورت یون منگنه در ترکیبهایش یافت می شود به نظر شما این منگنه با منگنه با هم تفاوتی دارد یا نه؟

منگنه که در طبیعت یافت می شود به حالت  $NaCl$  است نه  $NaCl_2$  زیرا که منگنه یک فلز و گو یک نافلز است. تمام عناصر فلزی و نافلزی با هم واکنش می دهند و تمام فرمول ها بسیار ساده تر می باشد. تمام فرمول ها را می توانیم به این روش بنویسیم.

در واکنش گو فرمول شده نیوسه  $NaCl$  است نه  $NaCl_2$  زیرا که منگنه یک فلز و گو یک نافلز است.

در فرمول گو فرمول شده نیوسه  $NaCl$  است نه  $NaCl_2$  زیرا که منگنه یک فلز و گو یک نافلز است.

سه تفاوت میان این خالص و این منگنه بنویسید.