



دیرستان دخترانه

سیمای نور

متوسطه دوم

نمونه سوالات شیمی - سری دوم

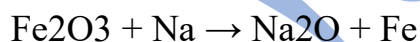
(۱) در تشکیل کدام ماده، تعداد الکترون بیشتری مبادله شده است؟

(۱) منیزیم اکسید (۲) پلی اتن (۳) پتاسیم یدید (۴) سدیم کلرید

(۲) در آزمایش قرار دادن بلورهای سدیم هیدروکسید و مس سولفات در ظرف شیشه ای و مشاهده رنگ آبی نشان دهنده کدام مطلب زیر است؟

(۱) یونیزه شدن (۲) الکترولیز (۳) الکترولیت بودن (۴) میزان انحلال پذیری

(۳) در معادله مقابل مجموع ضرایب مواد پس از موازنه کدام است؟



(۱) ۱۲ (۲) ۶ (۳) ۵ (۴) ۱۱

(۴) کدام یک از عناصر زیر می تواند مقداری خاصیت فلزی و مقداری خاصیت نافلزی داشته باشد؟

(۱) فسفر (۲) سدیم (۳) گوگرد (۴) سیلیسیم

(۵) کدام گزینه در مورد سدیم کلرید و منیزیم اکسید، نادرست است؟

(۱) اتم خنثی هیچ یک از یون های شرکت کننده در این دو ترکیب، در گروه یکسانی از جدول عناصر قرار ندارد

- (۲) در هر دو ترکیب، یونهای مثبت و منفی در کنار هم قرار دارند
- (۳) در سدیم کلرید، یون کلر به عنوان یون منفی و در منیزیم اکسید، یون اکسیژن به عنوان یون مثبت است
- (۴) تعداد الکترون های داد و ستد شده بین یون ها، در این دو ترکیب با هم متفاوت است.

پاسخنامه:

سوال ۱ الف

سوال ۲ د

سوال ۳ الف

سوال ۴ د

سوال ۵ ج

سیدتی نورا