

شبهی

۱- گزینه ۲- ترکیب شیمیایی کات کبود (مس سولفات) از یون مس و یون سولفات تشکیل شده است.

(محمد توکلی) (فصل دوم - رفتار اتمها با یکدیگر - ترکیب یونی کات کبود - صفحه ۱۶ کتاب درسی) (آسان)

۲- گزینه ۲- در تشکیل پیوند اشتراکی، برخی اتمها مانند نیتروژن، کربن و اکسیژن با تعداد پیوندهای اشتراکی بیشتری به یکدیگر متصل می شوند و برخی مانند اتم هیدروژن فقط یک پیوند می دهند.

(محمد توکلی) (فصل دوم - رفتار اتمها با یکدیگر - اشتراک الکترونی گسترده تر - صفحه ۲۴ کتاب درسی) (آسان)

۳- گزینه ۲- برای تشکیل ترکیب یونی منیزیم اکسید بین دو اتم (Mg) و (O) هر اتم منیزیم با از دست دادن ۲ الکترون مدار آخر خود به یون مثبت تبدیل می شود و هر اتم اکسیژن نیز با گرفتن دو الکترون به آرایش هشت تایی در مدار آخر می رسد و به یون منفی تبدیل می شود.

(محمد توکلی) (فصل دوم - رفتار اتمها با یکدیگر - ترکیب یونی منیزیم اکسید - صفحه ۱۹ کتاب درسی) (متوسط)

۴- گزینه ۲- ترکیبهای یونی در مجموع از نظر بار الکتریکی خنثی هستند.

بررسی سایر گزینهها:

گزینه ۱: اغلب ترکیبهای یونی در آب حل می شوند.

گزینه ۲: محلول ترکیبهای مولکولی در آب، رسانای جریان برق نیستند.

گزینه ۳: ترکیبهای یونی از یونهای مثبت و منفی تشکیل شده است.

(محمد توکلی) (فصل دوم - رفتار اتمها با یکدیگر - ویژگی ترکیبهای یونی و مولکولی - صفحه ۱۶ و ۲۲ کتاب درسی) (متوسط)

۵- گزینه ۲- در یک مولکول گاز متان، اتم کربن ۴ الکترون و هر یک از ۴ اتم هیدروژن یک الکترون به اشتراک می گذارد. بنابراین ۴ پیوند اشتراکی تشکیل می شود که هر پیوند اشتراکی شامل دو الکترون است.

(محمد توکلی) (فصل دوم - رفتار اتمها با یکدیگر - پیوند اشتراکی در مولکول کربن دی اکسید - صفحه ۲۴ کتاب درسی) (دشوار)

۶- گزینه ۲- هر اتم کربن در مدار آخر خود دارای ۴ الکترون است و می تواند ۴ پیوند اشتراکی تشکیل دهد.

(محمد توکلی) (فصل دوم - رفتار اتمها با یکدیگر - پیوند اشتراکی در اتن - صفحه ۲۴ کتاب درسی) (دشوار)