

بانک سوال رایگان

+ پاسخ
تشریحی

یاوران دانش



راه های ارتباطی با ما:

www.Dyavari.com

۰۲۱ ۹۱۶ ۹۲۱ ۴۰



۱- (آ) ۳ الکترون (ب) ۵ الکترون

(پ) Ne_{10} - زیرا اتم A در دوره سوم، با از دست دادن یک الکترون به آرایش الکترونی گاز نجیب دوره قبل می‌رسد.
(ت) ۳ زیرلایه

۲- کادمیم و استرانسیم (یا Sr و Cd)

۳- (آ) با افزایش شمار ذره‌های گاز، حجم افزایش می‌یابد. (یا حجم گاز با شمار ذره‌های آن رابطه مستقیم دارد)

$$\text{اتم } Ne_{10} = 10 \times \frac{0.05 \text{ mol } Ne}{1 \text{ ذره}} \times \frac{6.02 \times 10^{23}}{1 \text{ mol } Ne} = 3.01 \times 10^{23} \text{ اتم } Ne$$

(ب) ؟ اتم Ne = ۱۰ ذره

۴- (آ) ۲۴/۳ - زیرا فراوانی ایزوتوپ $^{24}_{12}Mg$ بیشتر است.

(ب) آرایش الکترونی واکنش با اکسیژن هوا
(پ) ناپایدار - نسبت نوترون به پروتون آن بیشتر از ۱/۵ است.

۵- (آ) $[Ar] 3d^7 4s^2$ (ب) ۲۷
(پ) دوره: چهارم / گروه: ۹
(ت) ۱۲ الکترون

۶- (آ) اتم ۱ - زیرا لایه‌های الکترونی آن به طور کامل از الکترون پر شده و اتم گاز نجیب است.
(ب) شماره دوره: ۳
شماره گروه: ۱۶

(پ) ۶ زیرلایه - آرایش الکترونی آن به صورت $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^8 4s^2$ است.
(ت) ۸ الکترون

۷- (آ) شمار الکترون‌ها = ۲ / شمار نوترون‌ها = ۳

(ب) 5Y نسبت شمار نوترون به پروتون آن بیش از ۱/۵ است.

(پ) A ۱۱ هر دو در گروه یک قرار دارند.

(ت) MD

«بانک سوال یاوران دانش»

۸- (آ) لایه چهارم (ب) لایه دوم (پ) کادمیم و کروم

۹- ایزوتوپ سبک (^{63}Cu یا ^{63}Cu) زیرا جرم اتمی میانگین مس به عدد ۶۳ نزدیک است بنابراین بیشترین درصد فراوانی مربوط به ^{63}Cu است.

۱۰- (آ) $[Ar] 3d^1 4s^1$ (ب) ۱۱ الکترون (پ) دسته d

(ت) بله - زیرا ایزوتوپ‌های مس دارای عدد اتمی یکسان و در نتیجه شمار الکترون‌های یکسانی هستند.