

بنام خدا

سوالات آزمونک شیمی پایه هفتم به همراه کلید سوالات

۱- میزان نیروی جاذبه بین ذرات تشکیل دهنده مواد در کدام گزینه به درستی نشان داده شده است؟

(۱) جامد > مایع > گاز

(۲) مایع = گاز > جامد

(۳) گاز > مایع = جامد

(۴) گاز > مایع > جامد

(۲) کدام گزینه ترکیب است؟

CO (۴)

Mn (۳)

Ni (۲)

Cl₂ (۱)

۳- کدامیک از مواد زیر خالص است؟

(۱) هوا

(۲) آب آشامیدنی

(۳) گاز کربن دی اکسید

(۴) طلا در جواهر آلات

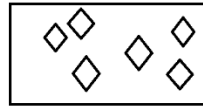
۴- کدام گزینه درست است؟

(۲) B : ترکیب - ناخالص

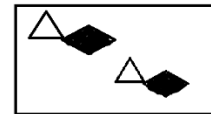
(۱) A : عنصر - خالص

(۴) D : مخلوط - خالص

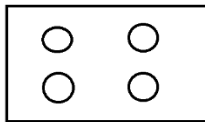
(۳) C : عنصر - ناخالص



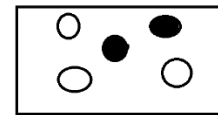
A



B



C



D

۵- بیشتر بودن سرعت حرکت ذرات تشکیل دهنده، فاصله بین ذرات سازنده، چگالی و نیروی جاذبه بین ذرات تشکیل دهنده ماده به ترتیب در کدام یک از حالت های ماده به درستی در گزینه ها آمده است؟

(۱) گاز - جامد - جامد - گاز

(۲) گاز - گاز - جامد - جامد

(۳) جامد - جامد - گاز - گاز

(۴) گاز - جامد - جامد - گاز

۶- لحیم آلیاژی از کدام فلزات زیر می باشد؟

(۱) قلع - مس

(۲) قلع - روی

(۳) قلع - سرب

(۴) روی - مس

۷- کدام یک از عبارات های زیر نادرست می باشد؟

(۱) هر چه فاصله بین ذرات تشکیل دهنده ماده بیشتر باشد، نیروی جاذبه بین آن ها کمتر است.

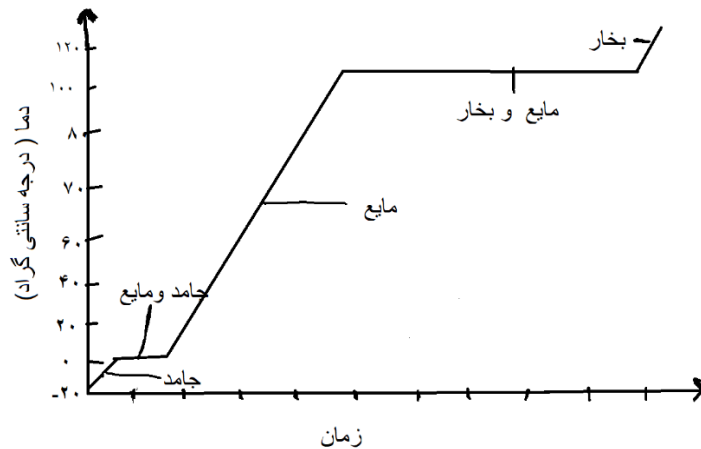
(۲) فاصله بین ذرات تشکیل دهنده گاز ها بیشتر از مایعات و آن هم بیشتر از جامدات می باشد.

(۳) نیروی جاذبه بین مولکولی در بخار آب بیشتر از آب و آن هم بیشتر از یخ می باشد.

(۴) هر چه دما بیشتر باشد، ذرات تشکیل دهنده مواد از یکدیگر بیشتر فاصله می گیرند.

۸) با توجه به نمودار تغییرات دما نسبت به زمان تبدیل حالت فیزیکی آب، کدام حالت یا حالت ها مدت زمان بیشتری را بر روی نمودار نشان می دهند؟

(۱) مایع (۲) جامد و مایع (۳) مایع - بخار (۴) جامد



۹- کدام یک از موارد زیر جزو نظریه دالتون نمی باشد؟

- (۱) اتم های یک عنصر شبیه هم هستند.
- (۲) اتم ها با نسبت های معین با یکدیگر متصل شده و مولکول ها را به وجود می آورند.
- (۳) اتم های مواد مختلف با یکدیگر متفاوت هستند.
- (۴) تعداد بارهای مثبت و منفی در داخل اتم باهم برابر هستند و اتم خنثی است.

۱۰- تغییر در کدام ویژگی از موارد زیر جزو تغییر فیزیکی محسوب نمی شود؟

(۱) اندازه (۲) شکل

(۳) حالت ماده (۴) ماهیت ماده

۱۱- در کدام گزینه همه موارد عنصر هستند؟

(۱) CO ، Fe و Al

(۲) S ، O ، KF

(۳) Cl ، Na ، Mg

(۴) N ، HF ، He

۱۲- کدام گزینه درست می باشد؟

(۱) در یک گروه از بالا به پایین اندازه اتم ها کوچکتر می شود.

(۲) در یک گروه از پایین به بالا اندازه اتم بزرگتر می شود.

(۳) در یک دوره از چپ به راست اندازه اتم ها کوچکتر می شود.

(۴) در یک دوره از راست به چپ اندازه اتم کوچکتر می شود.

۱۳- واکنش زیر از کدام نوع از انواع واکنش های شیمیایی است؟



(۲) ترکیب

(۱) جابه جایی ساده (یگانه)

(۴) تجزیه

(۳) جابه جایی دوگانه

۱۴- در کدام گزینه کمترین تعداد الکترون وجود دارد؟

(۴) $^{16}_8\text{O}^{2-}$

(۳) $^{18}_9\text{F}^{-}$

(۲) $^{18}_9\text{F}$

(۱) $^{23}_{11}\text{Na}^{+}$

۱۵- شماره گروه و دوره عنصر $^{32}_{16}\text{X}^{2-}$ در کدام دوره و به درستی نشان داده شده است؟

(۲) دوره دوم - گروه ۱۴

(۱) دوره ۳ - گروه ۱۴

(۴) دوره دوم - گروه ۱۶

(۳) دوره ۳ - گروه ۱۶

کلید سوالات

سوال	پاسخ
سوال ۱	گزینه ۴
سوال ۲	گزینه ۴
سوال ۳	گزینه ۳
سوال ۴	گزینه ۱
سوال ۵	گزینه ۲
سوال ۶	گزینه ۳
سوال ۷	گزینه ۳
سوال ۸	گزینه ۳
سوال ۹	گزینه ۴
سوال ۱۰	گزینه ۴
سوال ۱۱	گزینه ۳
سوال ۱۲	گزینه ۳
سوال ۱۳	گزینه ۴
سوال ۱۴	گزینه ۲
سوال ۱۵	گزینه ۳