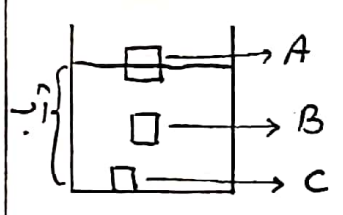


۱	مفاهیم زیر را تعریف کنید؟ الف) ترکیب ب) مولکول ب) تبخیر ت) فناوری
۲	در یک مولکول کربن دی اکسید، نسبت اتم های اکسیژن به کربن کدام است؟ (۱، ۲، ۴، ۵)
۳	اولین کوساله‌ی بقیه سازی شده در فضا و زمین چه نام دارد؟
۴	تفاوت تبخیر و معیان را با مثال بنویسید؟
۵	نوع ذره های سازنده کدام یک با بقیه تفاوت دارد؟ (آهن - مس - کربن - کربن دی اکسید)
۶	بهترین راه مطالعه درستی یا نادرستی پیش بینی، و و است.
۷	کدام یک از مواد زیر، در اثر گرم شدن، حجم بیشتری را اشغال خواهد کرد؟ (کاغذ - آهن - مس - آب)
۸	تفاوت حجم بین کربن و مس را بنویسید؟
۹	ذرات سازنده‌ی آب از (عنصر - مولکول) می باشد که از و (کربن - هیدروژن - اکسیژن) ساخته شده است. بنابراین آب یک (مولکول - ترکیب) (۲-۳) اتمی است.
۱۰	در اتم A تعداد پروتون ها ۱۵ و تعداد نوترون ها ۱۵ می باشد. تعداد الکترون ها و ذرات کلی اتم A را بدست آورید؟
۱۱	ع و بی که مهم برای گوگرد ذکر کنید؟
۱۲	هوازه C حاوی و D حاوی و E حاوی قرار دارند. (اهراف هسته - داخل هسته)
۱۳	شاخه های علوم تجربی را نام ببرید و برای هر کدام یک مهبت مثال بزنید؟
۱۴	بزرگترین سد فاکمی - رسی در فضا و زمین چه نام دارد؟
۱۵	مهمترین نکته در علم، و است.
۱۶	خشک شدن لباس ها یک تغییر حالت ماده است که نام دارد.
۱۷	فرازش را توضیح دهید با مثال؟
۱۸	کدام مورد از بین ۲ مورد مقابل فناوری می باشد؟ یک مورد از مزایا و یک مورد از معایب آن را بنویسید؟ (پزشکی - خودرو)
۱۹	۲ مورد از کاربردهای نفت خام و ۲ مورد از کاربردهای نمک فوراکی را بنویسید؟
۲۰	مسئله یک (مولکول - ترکیب - عنصر) است که حالت فیزیکی آن (جامد - مایع - گاز) می باشد. این ماده ذراتی (۲-۳-۴-۵) اتمی است که از و ساخته می شود.
۲۱	در گاز کربن دی اکسید، تعداد ذرات زیر اتمی کربن و اکسیژن را جداگانه حساب کنید؟ ذرات سازنده‌ی این ماده عنصر است یا مولکول؟
۲۲	یک آزمایش طراحی کنید که ثابت کند جوش ذرات گاز در آب گرم بیشتر می شود؟

- ۲۳ ۲ و شری مهم برای کلر نام ببرید؟
- ۲۴ کدام کذینه در آب حل می نشود؟ (براده آهن - نفت - جوهر نند - گوگرد)
- ۲۵ تعیین کننده خواص ماده چیست؟ چه نام دارد؟ با چه روشی دانشمندان به وجود آن پی بردن؟
- ۲۶ نسبت تعداد اتم ها به نوع اتم در کربن ده اکسید چند است؟
- ۲۷ شرح تفسیر حالت ماده یعنی ... ، ... ، ... ، ... جنس ذرات ماده گفته شده که باید تغییر ... - (بر ماده - در حالت) باشند . به عبارت دیگر ماده در این حالت ... - (انقباض - انبساط) پیدا کرده است .
- ۲۸ کیه از تفاوت های مهم در حالت های فیزیکی ماده ، در ... ذرات و ... بین ذرات آن است .
- ۲۹ تمام ترکیب های موجود در همان از ترکیب ... - نوع اتم (عنصر) ساخته شده اند .
- ۳۰ در بین نوع ذرات سازنده مواد ، ... - خالص ترین شکل ماده است .
- ۳۱ در یک آزمایش می خواهیم مقدار فضای که حالت های مختلف یک ماده می تواند اشغال کند را بررسی کنیم . این آزمایش را شرح کنید؟



$$\rho_{\text{آب}} = 1 \frac{gr}{cm^3}$$

- ۳۲ با توجه به شکل زیر توضیح دهید که :
الف) کدام ماده با چگالی آب برابر است ؟
ب) کدام ماده از آب چگالی بیشتری دارد ؟
ج) کدام ماده می تواند بلا قید و کدم مانده در آن نقره باشد ؟