

安徽省芜湖市2020-2021学年高一下学期化学期中考试试卷

单选题

1. 单选题

下列科学家在元素周期律和元素周期表方面贡献最大的是 ()

- A. 阿伏加德罗 B. 道尔顿 C. 牛顿 D. 门捷列夫

2. 单选题

下列有关元素周期表的说法中, 正确的是 ()

- A. 元素周期表有7个横行即有7个周期, 有18个纵列即有18个族 B. 元素周期表中, 元素种类最多族是IIIB C. 第IA族的元素与卤族元素之间只能形成离子键 D. 原子核外最外电子层有2个电子的元素是第IIA族元素

3. 单选题

下列说法正确的是 ()

- A. ^1H , D , T 是三种不同元素 B. 金刚石和石墨互称为同位素 C. ^{18}O 和 ^{16}O 是两种不同的氧原子 D. 1.8克 $^2\text{H}_2\text{O}$ 中约含有 N_A 个电子

4. 单选题

下列各组中的元素用原子序数表示, 其中都属于主族的一组元素是 ()

- A. 14号、24号、34号 B. 26号、31号、35号 C. 13号、20号、31号 D. 11号、17号、18号

5. 单选题

在元素周期表中金属元素与非金属元素分界线附近, 能找到 ()

- A. 耐高温的合金材料 B. 作半导体材料的元素 C. 作催化剂的元素 D. 制农药的元素

6. 单选题

关于卤素单质(X_2)的下列叙述中正确的是 ()

- A. 都能与氢气因剧烈化合而爆炸 B. 都能与铁反应生成 FeX_3 C. 都能与钠反应生成 NaX D. 都能与水反应生成氢卤酸 HX 和次卤酸 HXO

7. 单选题

根据碱金属和卤族元素的性质和规律, 下列推断正确的是 ()

- A. 同主族元素从上到下, 随原子序数的增加, 其单质的熔点升高 B. 同主族元素从上到下, 随原子序数的增加, 其单质的熔点降低 C. 碱金属单质均易与氧气发生反应, 不加热时生成 R_2O , 加热时生成过氧化物 R_2O_2 D. 根据 HF 、 HCl 、 HBr 、 HI 的稳定性逐渐减弱的事实, 推出非金属性 $\text{F} > \text{Cl} > \text{Br} > \text{I}$

8. 单选题

下列反应不属于可逆反应的是 ()

- A. $\text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{H}_2\text{SO}_3$ 与 $\text{H}_2\text{SO}_3 = \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ B. $\text{H}_2 + \text{I}_2 \xrightarrow{\Delta} 2\text{HI}$ 与 $2\text{HI} \xrightarrow{\Delta} \text{H}_2 \uparrow + \text{I}_2 \uparrow$ C.