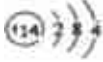


滁州市2022年高一化学下册月考测验带参考答案与解析

1. 选择题

下列化学用语表示正确的是 ()

- A. 丙烷分子的球棍模型:  B. CCl4 的电子式: 
- C. 14C 的原子结构示意图:  D. 乙酸的结构式: CH3COOH

2. 选择题

将等物质的量的硫酸和氢氧化钠反应后所得到的溶液蒸干, 可得到NaHSO4。下列关于NaHSO4的说法正确的是 ()

- A. 因为NaHSO4是离子化合物, 所以NaHSO4固体能够导电
B. NaHSO4固体溶于水时破坏的是离子键和共价键
C. NaHSO4固体中阳离子和阴离子的个数比是2:1
D. NaHSO4固体熔化时破坏的是离子键和共价键

3. 选择题

下列有关化学用语的表示方法中正确的是 ()

- A. 次氯酸的电子式: 
- B. 用电子式表示MgCl2的形成过程为: 
- C. M²⁺离子核外有a个电子, b个中子, M原子符号为 ${}_{a+2}^{a+b+2}\text{M}$
- D. Na⁺的结构示意图: 

4. 选择题

下图是周期表中短周期的一部分, A、B、C三种元素的原子核外电子数之和等于B的质量数, B元素的原子核内质子数等于中子数, 下列叙述正确的是 ()

A		C
	B	

- A. B为第二周期的元素
B. C为VA族元素
C. B是三者中化学性质最活泼的非金属
D. 三种元素都为非金属元素

5. 选择题

下列反应过程中, 同时有离子键、极性共价键和非极性共价键的断裂和形成的反应是 ()

- A. $\text{NH}_4\text{Cl} \rightleftharpoons \text{NH}_3\uparrow + \text{HCl}\uparrow$
B. $\text{NH}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{NH}_4\text{HCO}_3$
C. $2\text{NaOH} + \text{Cl}_2 \rightleftharpoons \text{NaCl} + \text{NaClO} + \text{H}_2\text{O}$
D. $2\text{Na}_2\text{O}_2 + 2\text{CO}_2 \rightleftharpoons 2\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{O}_2$

6. 选择题

已知短周期元素的四种离子aA²⁺、bB⁺、cC³⁻、dD⁻具有相同的电子层结构, 则下列叙述中正确的是 ()