

枣庄市高一化学上册月考试卷考题同步训练

1. 选择题

最新科技报道,美国夏威夷联合天文中心的科学家发现了新型的氢粒子,这种粒子是由3个氢原子核(没有中子)和2个电子构成。对这种粒子,下列说法中正确的是()

- A. 是氢的一种新单质 B. 是氢的一种新的同位素
C. 它的组成可用 H_3 表示 D. 它比普通 H_2 分子多一个氢原子核

2. 选择题

与 OH^- 具有相同质子数和电子数的微粒

- A. F^- B. NH_3 C. H_2O D. Na^+

3. 选择题

元素的性质呈周期性变化的根本原因是()

- A. 元素相对原子质量的递增,量变引起质变
B. 元素的原子半径周期性变化
C. 元素的金属性和非金属性呈周期性变化
D. 元素原子的核外电子排布呈周期性变化

4. 选择题

下列物质既含离子键又含共价键的是()

- A. $CaCl_2$ B. $NaOH$ C. H_2O D. Na_2O

5. 选择题

将少量氯水加入 KI 溶液中振荡,再加入 CCl_4 ,振荡,静置后观察到的现象是

- A. 形成均匀的紫色溶液 B. 有紫色沉淀析出
C. 液体分层,上层呈紫红色 D. 液体分层,下层呈紫红色

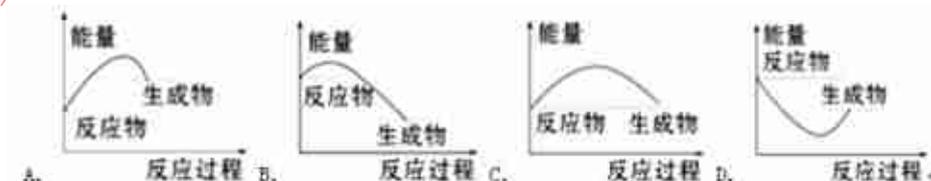
6. 选择题

某元素的阳离子 R^{n+} ,核外有 x 个电子,原子的质量数为 A ,则该元素原子的中子数为()

- A. $A-x-n$ B. $A-x+n$ C. $A+x-n$ D. $A+x+n$

7. 选择题

下列图中能正确表示 $X+3Y=2Z$ (放热反应)过程的能量变化的是()



8. 选择题

X 、 Y 、 Z 均为短周期主族元素, X 、 Y 处于同一周期, X 、 Z 的最低价离子分别为 X^{2-} 和 Z^- 、 Y^+ 和 Z^- 具有相同的电子层结构。下列说法正确的是()

- A. 原子的最外层电子数: $X>Y>Z$
B. 阴离子还原性: $X^{2-}<Z^-$