

江门市高一化学下册月考试卷同步考试检测

1. 选择题

元素周期表里金属元素和非金属元素分界线附近能找到 ()

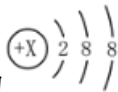
- A. 新制农药元素 B. 制催化剂元素
C. 制半导体元素 D. 制耐高温合金元素

2. 选择题

原子序数为 31 的元素 R, 在周期表中的位置为

- A. 第三周期第 VA 族 B. 第四周期第 IIIA 族
C. 第五周期第 IIIA 族 D. 第四周期第 VA 族

3. 选择题

X^{2+} 的结构示意图为  , 则 X 元素在周期表中的位置是 ()

- A. 第三周期, 0 族 B. 第四周期, II 族
C. 第三周期, IIA 族 D. 第四周期, IIA 族

4. 选择题

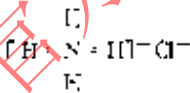
下列金属性质的比较中, 能说明甲的金属性比乙强的是 ()

- ① 甲与水反应比乙与水反应剧烈
② 单质甲能从乙的盐溶液中置换出单质乙
③ 甲的最高价氧化物对应水化物的碱性比乙的最高价氧化物对应水化物的碱性强
④ 甲比乙金属更易失去电子
A. ①④ B. ③④ C. ①②③④ D. ①②③

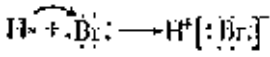
5. 选择题

下列有关化学用语使用正确的是 ()

- A. CO_2 的结构式: $O=C=O$

- B. NH_4Cl 的电子式为: 

- C. 原子核内有 8 个中子的氮原子: $^{15}_7N$

- D. HBr 的形成过程: 

6. 选择题

下列与化学键相关的叙述中正确的是

- A. 含共价键的化合物一定是共价化合物 B. 离子化合物中一定含有离子键
C. 离子键是阴阳离子的静电吸引 D. 极性键与非极性键无法共存

7. 选择题

下列排列顺序正确的是 ()

- A. 酸性: $H_2SiO_3 < H_3PO_4 < H_2SO_4 < HClO_4$
B. 热稳定性: $HI > HBr > HCl > HF$
C. 原子半径: $Al > Mg > Na > H$