

2022贵州高一下学期人教版(2022)高中化学月考试卷

1.

如今，我国已经把探测器发射到了月球之上。据报道，月球上有大量 ^3He 存在，以下关于 ^3He 的说法正确的是（ ）

- A. 是 ^4He 的同素异形体 B. 比 ^4He 多一个中子
C. 是 ^4He 的同位素 D. 比 ^4He 少一个质子

2.

下列叙述正确的是（ ）

- A. ^{40}K 和 ^{40}Ca 原子中的质子数和中子数都相等
B. 某元素最外层只有一个电子，则它一定是IA族元素
C. 任何原子或离子的组成中都含有质子
D. 同位素的不同核素物理、化学性质完全相同

3.

下列化合物中既有离子键又有共价键的是（ ）

- A. KBr B. Na_2O_2 C. HBr D. N_2

4.

在元素周期表中金属元素与非金属元素的分界线附近的一些元素能用于制（ ）

- A. 合金 B. 半导体 C. 催化剂 D. 农药

5.

下列说法错误的是（ ）

- A. 含有共价键的化合物一定是共价化合物 B. 在共价化合物中一定含有共价键
C. 含有离子键的化合物一定是离子化合物 D. 双原子单质分子中的共价键一定是非极性键

6.

下列各组中属于同位素关系的是（ ）

- A. $^{40}_{19}\text{K}$ 与 $^{40}_{20}\text{Ca}$ B. T_2O 与 H_2O C. $^{40}_{19}\text{K}$ 与 $^{39}_{19}\text{K}$ D. 金刚石与石墨