2022湖南高一上学期人教版(2022)高中化学期中考试

1.

下列不是离子化合物的是(







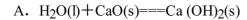
2.

2016年IUPAC命名117号元素为Ts(中文名"钿",tián),Ts的原子核外最外层电子数是7。下列 说法不正确的是(

- A. Ts是第七周期第VIIA族元素 B. Ts的同位素原子具有相同的电子数
- C. Ts在同族元素中非金属性最弱 D. 中子数为176的Ts核素符号是 $_{147}^{176}$ Ts

3.

下列可设计成原电池的化学反应是(



- B. $Ba(OH)_2 \cdot 8H_2O + 2NH_4CH = BaCl_2 + 2NH_3 \cdot H_2O + 8H_2O$
- C. $2KClO_3^{MnO2}$ 2KCl+3O₂↑
- D. $CH_4(g) + 2O_2(g) = 0$

医学界通过用 14 C标记的 C 60发现一种 C 60的羧酸衍生物,在特定条件下,它可以通过断 製DNA杀死细胞,从而抑制艾滋病(AIDS)。下列有关叙述中,正确的是(

- A. 14 C与 12 C的性质完全不同
- B. ¹⁴C与¹⁴N含有的中子数相同
- C. ¹⁴C₆₀与¹²C₆₀互为同位素
- D. ¹⁴C与¹²C、¹³C互为同位素

5.

在元素周期表中,主族元素自IIIA族的硼到VIA族的砹连一条斜线,此即为金属元素与非金属元素 的分界线,从分界线附近可以找到()

A.耐高温材料 B.新型农药材料 C.半导体材料

- D新型催化剂材料