

2022内蒙古高二上学期人教版高中化学期末考试

1.

下列与化学反应原理相关的叙述中不正确的是 ()

- A. 放热反应中生成物总能量一定低于反应物总能量
- B. 放热反应的反应速率总是大于吸热反应的反应速率
- C. 盖斯定律实质上是能量守恒定律的体现
- D. 电离平衡、水解平衡和沉淀溶解平衡均为动态平衡

2.

能在溶液中大量共存的一组离子是 ()

- A. NH_4^+ 、 Ag^+ 、 PO_4^{3-} 、 Cl^-
- B. Fe^{3+} 、 H^+ 、 I^- 、 HCO_3^-
- C. K^+ 、 Na^+ 、 NO_3^- 、 MnO_4^-
- D. Al^{3+} 、 Mg^{2+} 、 SO_4^{2-} 、 CO_3^{2-}

3.

在 10°C 时某化学反应速率为 $0.1\text{ mol}/(\text{L}\cdot\text{s})$ ，若温度每升高 10°C 反应速率增加到原来的2倍。为了把该反应速率提高到 $1.6\text{ mol}/(\text{L}\cdot\text{s})$ ，该反应需在什么温度下进行？ ()

- A. 30°C
- B. 40°C
- C. 50°C
- D. 60°C

4.

用强酸滴定强碱时，若选用甲基橙作指示剂，当达到滴定终点时溶液的颜色变化是()

- A. 由红变橙
- B. 由黄变橙
- C. 由黄变红
- D. 由红变黄

5.

相同温度下等物质的量浓度的下列溶液中，pH值最小的是 ()

- A. NH_4Cl
- B. NH_4HCO_3
- C. NH_4HSO_4
- D. $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$

6.

下列说法正确的是 ()

- A、物质的溶解性为难溶，则该物质不溶于水
- B、不溶于水的物质溶解度为0
- C、绝对不溶解的物质是不存在的
- D、某离子被沉淀完全是指该离子在溶液中的浓度为0