

2022——2018学年第一学期期末高二普通班化学试题（卷）及答案

1.

热化学方程式中化学式的右边要注明物质状态，主要因为()

- A、物质呈现的状态与反应热有关
- B、可以具体说明反应进行的情况
- C、物质呈现的状态与生成什么物质有关
- D、说明反应条件

2.

原电池是将化学能直接转化为电能的装置,原电池反应的本质是()

- A. 化合价的升降
- B. 离子定向移动
- C. 氧化还原反应
- D. 电能的储存

3.

下列各组两个反应互为可逆反应的是 ()

- ① $\text{H}_2 + \text{Cl}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{HCl}$ 与 $2\text{HCl} \xrightarrow{\Delta} \text{H}_2\uparrow + \text{Cl}_2\uparrow$
 - ② $\text{H}_2\text{SO}_4(\text{浓}) + 2\text{HBr} = 2\text{H}_2\text{O} + \text{Br}_2 + \text{SO}_2\uparrow$ 与 $\text{Br}_2 + \text{SO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = 2\text{HBr} + \text{H}_2\text{SO}_4$
 - ③ $2\text{NO}_2 = \text{N}_2\text{O}_4$ 与 $\text{N}_2\text{O}_4 = 2\text{NO}_2$
 - ④ $2\text{SO}_2 + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{加热催化剂}} 2\text{SO}_3$ 与 $2\text{SO}_3 \xrightarrow{\text{加热催化剂}} 2\text{SO}_2 + \text{O}_2$
- A. ①② B. ②③ C. ②④ D. ③④

4.

下列不能用勒夏特列原理解释的事实是 ()

- A. 棕红色的 NO_2 加压后颜色先变深后变浅
- B. 氢气、碘蒸气、碘化氢气体组成的平衡体系加压后颜色变深
- C. 黄绿色的氯水光照后颜色变浅
- D. 合成氨工业使用高压以提高氨的产量

5.