

2022高二上学期人教版(2022)高中化学期末考试

1.

应对能源危机的有效途径之一就是寻找新能源。下列属于新能源的是 ()

- A. 太阳能 B. 石油 C. 煤 D. 天然气

2.

下列各电离方程式中, 书写正确的是()

- A. $\text{H}_2\text{S} \rightleftharpoons 2\text{H}^+ + \text{S}^{2-}$ B. $\text{KHSO}_4 \rightleftharpoons \text{K}^+ + \text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-}$
C. $\text{Al}(\text{OH})_3 \rightleftharpoons \text{Al}_3^+ + 3\text{OH}^-$ D. $\text{NaH}_2\text{PO}_4 \rightleftharpoons \text{Na}^+ + \text{H}_2\text{PO}_4^-$

3.

下列说法不正确的是()

- A. $\Delta H < 0$ 、 $\Delta S > 0$ 的反应在任何温度下都能自发进行
B. $\text{NH}_4\text{HCO}_3(\text{s}) \rightleftharpoons \text{NH}_3(\text{g}) + \text{H}_2\text{O}(\text{g}) + \text{CO}_2(\text{g})$ $\Delta H = +185.57 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ 能自发进行,原因是体系有自发地向混乱度增加的方向转变的倾向
C. 因为焓变和熵变都与反应的自发性有关,因此焓变或熵变均可以单独作为反应自发性的判据
D. 在其他外界条件不变的情况下,使用催化剂,可以改变化学反应进行的速率

4.

下列物质的水溶液能够导电, 但属于非电解质的是 ()

- A. 四氯化碳 B. 二氧化硫 C. 氯化氢 D. 氯气

5.

在25.00ml碱式滴定管中盛有溶液, 液面恰好在20.00ml刻度处, 现将滴定管中全部溶液放出, 流入量筒内, 所得溶液体积为 ()

- A. 5mL B. 20mL C. 大于5mL D. 小于5mL

6.

下列说法中, 正确的是 ()

- A. 活化分子间的碰撞一定是有效碰撞