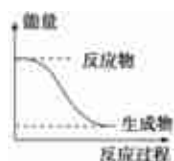


2022安徽高二上学期人教版(2022)高中化学期中考试

1.

下列反应中符合图示能量变化的是()



A. 电解 Al_2O_3 得到Al和 O_2

B. $\text{Ba}(\text{OH})_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$ 与 NH_4Cl 反应

C. 铝热反应

D. 灼热的炭与 CO_2 反应

2.

某反应 $2\text{C}(\text{g}) \rightleftharpoons \text{A}(\text{g}) + 2\text{B}(\text{g})$, 已知 $\Delta H < 0$, 下列判断正确的是()

A. 任何温度下反应均可以自发进行

B. 仅高温下反应可以自发进行

C. 仅常温下反应可以自发进行

D. 任何温度下反应均难以自发进行

3.

下列措施对增大反应速率明显有效的是()

A. Na与无水乙醇反应时增大无水乙醇的用量

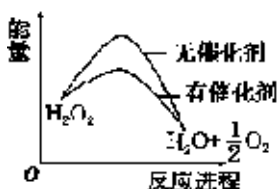
B. Zn与25%的稀硫酸反应制取 H_2 时, 改用98%的浓硫酸

C. 在 K_2SO_4 与 BaCl_2 两溶液反应时, 增大压强

D. 将炭块磨成炭粉用于燃烧

4.

已知 H_2O_2 在催化剂作用下分解速率加快, 其能量随反应进程的变化如下图所示。下列说法正确的是()



A. 加入催化剂, 减小了反应的热效应

B. 加入催化剂, 可提高 H_2O_2 的平衡转化率