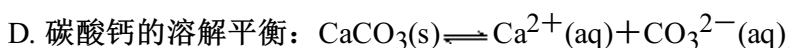
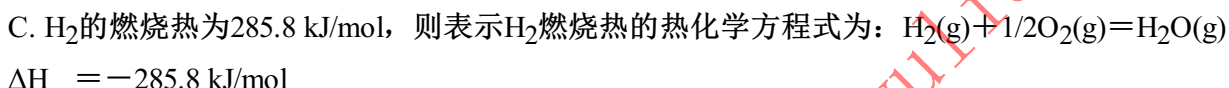
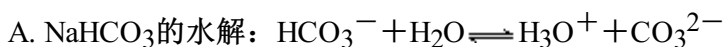


2022贵州高二下学期人教版(2022)高中化学月考试卷

1.

下列化学用语正确的是



2.

用标准盐酸滴定未知浓度的NaOH溶液, 下列操作不会引起实验误差的是()

A. 用蒸馏水洗净酸式滴定管后, 装入标准盐酸进行滴定

B. 用蒸馏水洗净锥形瓶后, 再用NaOH溶液润洗, 后装入NaOH溶液进行滴定

C. 用碱式滴定管取10.00 mL NaOH溶液放入蒸馏水洗净的锥形瓶中, 加入少量的蒸馏水再进行滴定

D. 用酚酞作指示剂滴至红色刚变无色时即停止加盐酸

3.

在一定温度下, 可逆反应 $\text{A}(\text{g}) + 3\text{B}(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{C}(\text{g})$ 达到平衡的标志是()

A. C生成的速率和C分解的速率相等

B. A、B、C的浓度相等

C. 生成n mol A, 同时生成3n mol B

D. A、B、C的分子数之比为1: 3: 2

4.

常温下, 测得柠檬水溶液的pH是3, 其中的 $c(\text{OH}^-)$ 是()mol/L:

A. 1×10^{-3}

B. 1×10^{-11}

C. 1×10^{-7}

D. 0.1

5.

常温下, 下列溶液中各离子浓度关系正确的是()

A. 等体积等物质的量浓度的氨水和盐酸混合后的溶液: $c(\text{H}^+) = c(\text{OH}^-) + c(\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O})$