

2022河北高二上学期人教版高中化学期中考试

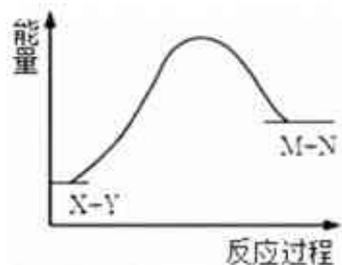
1. _____

在25°C时，某溶液中由水电离出的 $c[\text{H}^+]=1\times 10^{-12}\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ ，则该溶液的pH可能是（ ）

- A. 12 B. 10 C. 6 D. 4

2. _____

已知 $\text{X}+\text{Y}\rightarrow\text{M}+\text{N}$ 反应中的能量变化过程如图，则下列推断一定正确的是（ ）



- A. X的能量低于M的能量
B. Y的能量低于N的能量
C. X和Y总能量低于M和N总能量
D. 该反应是吸热反应，反应条件是加热

3. _____

已知反应：

- ① $2\text{H}_2\text{O}(\text{g})=2\text{H}_2(\text{g})+\text{O}_2(\text{g})\Delta\text{H}_1$
② $\text{Cl}_2(\text{g})+\text{H}_2(\text{g})=2\text{HCl}\Delta\text{H}_2$
③ $2\text{Cl}_2(\text{g})+2\text{H}_2\text{O}(\text{g})=4\text{HCl}(\text{g})+\text{O}_2(\text{g})\Delta\text{H}_3$

则 ΔH_1 、 ΔH_2 、 ΔH_3 间的关系正确的是（ ）

- A. $\Delta\text{H}_1+\Delta\text{H}_2=\Delta\text{H}_3$ B. $\Delta\text{H}_1-\Delta\text{H}_2=\Delta\text{H}_3$ C. $\Delta\text{H}_1+2\Delta\text{H}_2=\Delta\text{H}_3$ D. $\Delta\text{H}_1-2\Delta\text{H}_2=\Delta\text{H}_3$

4. _____

25°C、101kPa下，4g CH_4 完全燃烧生成 CO_2 和液态 H_2O 时，放出222.5kJ的热量，则下列热化学方程式中正确的是（ ）

- A. $\text{CH}_4(\text{g})+2\text{O}_2(\text{g})=\text{CO}_2(\text{g})+4\text{H}_2\text{O}(\text{g})\Delta\text{H}=-890\text{kJ/mol}$