

2022江苏高二下学期苏教版高中化学学业考试

1.

化学对社会发展与进步产生着巨大的贡献。德国化学家哈伯(F.Haber)的重要贡献是()

- A. 实验证实了夸克的存在
- B. 发现了黄绿色气体氯气
- C. 开发了合成氨的生产工艺
- D. 提出了蛋白质分子的螺旋结构模型

2.

下列过程属于化学变化的是()

- A. 过滤
- B. 分液
- C. 裂化
- D. 蒸馏

3.

人工放射性核素 $^{131}_{53}\text{I}$ 在核医学领域中有重要的用途。该原子的中子数是()

- A. 53
- B. 78
- C. 131
- D. 184

4.

工业上制取高纯度硅的反应之一为 $\text{SiCl}_4 + 2\text{H}_2 \xrightarrow{\text{高温}} \text{Si} + 4\text{HCl}$ 。该反应属于()

- A. 化合反应
- B. 分解反应
- C. 置换反应
- D. 复分解反应

5.

下列化学用语表示正确的是()

- A. 葡萄糖的分子式: $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$
- B. CaCl_2 的电子式: $[\text{Cl}:\text{Cl}:\text{Cl}]^{2-} [\text{Ca}^{2+}]$
- C. F^- 的结构示意图: 
- D. 氯化铵的电离方程式: $\text{NH}_4\text{Cl} \rightleftharpoons \text{NH}_3 + \text{HCl}$