

东莞市在线答题

1. 选择题

下列物质分类的正确组合是 ()

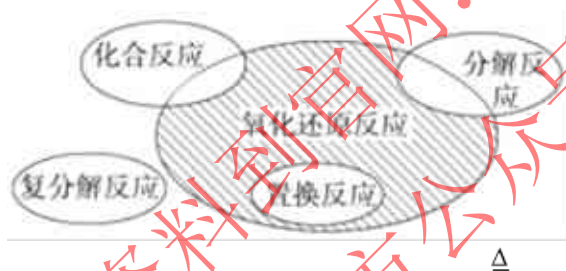
选项混合物 化合物 单质盐

- A. 盐酸 NaOH固体 石墨NaCl
- B. 碱石灰 金刚石 O₃ 纯碱(Na₂CO₃)
- C. 空气 澄清石灰水铁 CaCO₃
- D. CuSO₄·5H₂O CaCl₂ 水银CaO

A.A B.B C.C D.D

2. 选择题

氧化还原反应与四种基本类型反应的关系如图所示，则下列化学反应属于阴影部分的是()



- A. $\text{Cl}_2 + 2\text{KBr} = \text{Br}_2 + 2\text{KCl}$ B. $2\text{NaHCO}_3 \xrightarrow{\Delta} \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2\uparrow$
- C. $4\text{Fe}(\text{OH})_2 + \text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = 4\text{Fe}(\text{OH})_3$ D. $2\text{Na}_2\text{O}_2 + 2\text{CO}_2 = 2\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{O}_2$

3. 选择题

下列广告用语在科学性上没有错误的是()

- A. 这种饮料中不含任何化学物质
- B. 没有水就没有生命
- C. 这种口服液含丰富的氮、磷、锌等微量元素
- D. 这种蒸馏水绝对纯净，其中不含任何离子

4. 选择题

我国科学家在世界上第一次为一种名为“钴酞菁”的分子(直径为 $1.3 \times 10^{-9} \text{ m}$)恢复了磁性。“钴酞菁”分子结构和性质与人体内的血红素及植物体内的叶绿素非常相似。下列说法中正确的是()

- A. “钴酞菁”分子具有丁达尔效应
- B. “钴酞菁”分子不能透过滤纸
- C. 此项工作可以用来改变分子的某些物理性质