

广西南宁市2020-2021学年高一上学期期末联考化学试题

单选题

1. 单选题

下列属于合金的是 ()

- A. 青铜 B. 水银 C. 石墨 D. 铁红

2. 单选题

下列基本实验操作错误的是 ()

编号	①	②	③	④
操作示意图				
操作名称	倾倒液体	取用块状固体	稀释浓硫酸	检查气密性

- A. ①③ B. ①② C. ③④ D. ②④

3. 单选题

下列说法中, 正确的是 ()

- A. NaCl的摩尔质量是58.5g B. 1mol H₂O在标准状况下的体积约为22.4L C. 在标准状况下, 15mL H₂和60mL CO₂所含分子个数比为1:4 D. 49g H₂SO₄溶解于500mL水中, 所得溶液中硫酸的物质的量浓度为1mol/L

4. 单选题

下列叙述正确的是 ()

- A. FeCl₃ 溶液、Fe(OH)₃ 胶体与 Fe(OH)₃ 沉淀的本质区别是有没有丁达尔效应 B. 根据分散系的稳定性大小将混合物分为胶体、溶液和浊液 C. 胶体中的分散质能通过滤纸空隙 D. 向 NaOH 溶液中逐滴加入 FeCl₃ 饱和溶液, 可制得 Fe(OH)₃ 胶体

5. 单选题

下列离子方程式中, 错误的是 ()

- A. 向氯化亚铁溶液中通入氯气: $2Fe^{2+} + Cl_2 = 2Fe^{3+} + 2Cl^-$ B. 将氯气通入水中: $Cl_2 + H_2O = 2H^+ + Cl^- + ClO^-$ C. 把一块绿豆大的钠放入水中: $2Na + 2H_2O = 2Na^+ + 2OH^- + H_2\uparrow$ D. 将碳酸银与稀硝酸混合: $Ag_2CO_3 + 2H^+ = 2Ag^+ + H_2O + CO_2\uparrow$

6. 单选题

下列各组中的离子, 能在指定溶液中大量共存的是 ()

- A. 使石蕊溶液呈红色的溶液中: K⁺、Na⁺、SO₄²⁻、HCO₃⁻ B. 呈中性的溶液中: Na⁺、