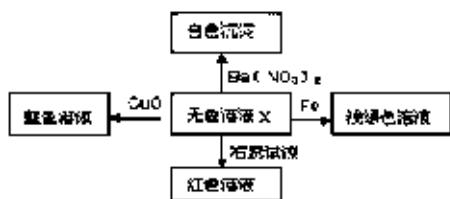


陕西2022年高一上半年化学月考测验免费检测试卷

1. 选择题

化学美无处不在，下图是物质间发生化学反应的颜色变化，其中X是



A. 稀盐酸 B. 稀硫酸 C. 硫酸钠溶液 D. 碳酸钠溶液

2.

下列各组中的两种物质作用，反应条件或者反应物用量改变，不会引起产物种类改变的是()

A. Na和O₂ B. Fe和Cl₂ C. NaOH和CO₂ D. AlCl₃和NaOH

3. 选择题

将少量金属钠放入下列盛有足量溶液的小烧杯中(忽略温度的变化)，既有气体生成，又有白色沉淀产生的是()

①MgSO₄溶液 ②饱和NaCl溶液 ③Na₂SO₄溶液 ④Ca(HCO₃)₂溶液 ⑤Al₂(SO₄)₃溶液 ⑥CuSO₄溶液.

A. ①②④⑤ B. ③④⑤⑥ C. ①②③④ D. ②④⑤⑥

4. 选择题

下列说法正确的是()

A. 氧化钙、氧化镁、氧化铝都属于碱性氧化物
B. 生铁、水银和黄铜都属于合金
C. 萃取操作时，选择的萃取剂与水不互溶，且萃取剂的密度必须比水大
D. Al₂O₃可用作耐火材料

5. 选择题

用N_A表示阿伏加德罗常数的值，下列说法中正确的是()

A. 5.6 g铁与足量盐酸反应转移的电子数为0.3N_A
B. 1molNa与足量氧气反应，失去的电子数目为2N_A
C. 78gNa₂O₂固体中阴离子个数为2N_A
D. 常温下，2.7g铝与足量的盐酸反应，失去的电子数为0.3N_A

6. 选择题

制印刷电路常用氯化铁溶液作为“腐蚀液”：发生的反应为2FeCl₃+Cu=2FeCl₂+CuCl₂，向盛有氯化铁溶液的烧杯中同时加入铁粉和铜粉，反应结束后，下列结果不可能出现的是

A. 烧杯中有铜无铁 B. 烧杯中有铁无铜
C. 烧杯中铁、铜都有 D. 烧杯中铁、铜都无

7.

若加入铝粉能放出氢气的溶液中分别加入下列各组离子，可能共存的是()

A. NH₄⁺、NO₃⁻、CO₃²⁻、Na⁺ B. Na⁺、Ba²⁺、Mg²⁺、HCO₃⁻