

# 安徽高一化学2022年下学期月考测验在线做题

## 1. 选择题

物质①NaCl溶液②熔融的MgCl<sub>2</sub>③CuSO<sub>4</sub>粉末④NaOH 固体⑤金属铜⑥蔗糖。有关它们的说法正确的是（ ）

- A.能导电的有①②③④⑤
- B.不能导电的有③④⑥
- C.属于电解质有①②③④
- D.属于纯净物的只有④⑤⑥

## 2. 选择题

下列有关物质分类和氧化还原的描述正确的是（ ）

- A.元素的单质可由氧化或还原含该元素的化合物来制得
- B.酸性氧化物一定是非金属氧化物，混合物、分散系、胶体有从属关系
- C.得电子越多的氧化剂，其氧化性就越强；含最高价元素的化合物一定具有强的氧化性
- D.烧碱、熟石灰均属于碱，酸、碱、盐之间发生的反应均属于复分解反应

## 3. 选择题

除去NaHCO<sub>3</sub>溶液中的少量碳酸钠的方法是（ ）

- A.加热
- B.加NaOH
- C.通入足量CO<sub>2</sub>气体
- D.加足量盐酸

## 4. 选择题

下列反应的离子方程式正确的是（ ）

- A.将等浓度的NaOH溶液和NaHCO<sub>3</sub>溶液充分混合：OH<sup>-</sup>+HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>=CO<sub>3</sub><sup>2-</sup>+H<sub>2</sub>O
- B.CO<sub>2</sub>通入CaCl<sub>2</sub>溶液：CO<sub>2</sub>+H<sub>2</sub>O+Ca<sup>2+</sup>=CaCO<sub>3</sub>↓+2H<sup>+</sup>
- C.在漂白粉溶液中通入少量CO<sub>2</sub>：Ca<sup>2+</sup>+2ClO<sup>-</sup>+CO<sub>2</sub>+H<sub>2</sub>O=HClO+CaCO<sub>3</sub>↓
- D.向Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>溶液中滴加少量稀盐酸：H<sup>+</sup>+CO<sub>3</sub><sup>2-</sup>=CO<sub>2</sub>+H<sub>2</sub>O

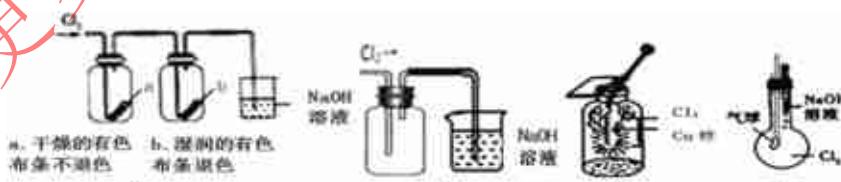
## 5. 选择题

在紫色石蕊试液中分别加入（或通入）足量的下列物质，最后不能使溶液变成无色的是（ ）

- A.Cl<sub>2</sub>
- B.新制氯水
- C.NaOH
- D.Na<sub>2</sub>O<sub>2</sub>

## 6. 选择题

某同学用下列装置进行有关Cl<sub>2</sub>的实验。下列说法不正确的是（ ）



- A.图I中：实验现象证明氯气无漂白作用，氯水有漂白作用

- B.图II中：收集氯气

- C.图IV中：若气球干瘪，证明可与NaOH溶液反应

- D.图III中：生成棕黄色的烟，加少量水溶解得到蓝绿色溶液

## 7. 选择题

下列说法不正确的是（ ）

- A.用氯气制漂白粉的主要目的是使其转变为较稳定、便于贮存的Ca(ClO)<sub>2</sub>
- B.漂白粉中的Ca(ClO)<sub>2</sub>和CaCl<sub>2</sub>都具有漂白性