

# 禹城市2022年高一化学上半期期中考试试卷带答案和解析

## 1. 选择题

下列说法中, 不正确的是 ( )

- A. 胶体与溶液的本质区别是丁达尔效应
- B. 氯化铁溶液可应急止血, 利用的是胶体的聚沉
- C. 用一束平行光线入射淀粉溶液里, 从侧面可以观察到一条光亮的通路
- D. 将稀硫酸逐滴加入氢氧化铁胶体中, 开始时产生沉淀, 继续滴加时沉淀又溶解

## 2. 选择题

金属钠长期露置于空气中, 最后变为 ( )

- A. Na<sub>2</sub>O
- B. Na<sub>2</sub>O<sub>2</sub>
- C. NaOH
- D. Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>

## 3. 选择题

按照物质不同的分类方法, HNO<sub>3</sub>应属于 ( )

- ①酸
  - ②氢化物
  - ③氧化物
  - ④含氧酸
  - ⑤难挥发性酸
  - ⑥混合物
  - ⑦一元酸
  - ⑧化合物
- A. ①②③④⑤⑦⑧
- B. ①④⑦⑧
- C. ①⑥
- D. ①④⑤⑦⑧

## 4. 选择题

若NA表示阿伏加德罗常数, 下列说法正确的是 ( )

- A. 16g氧气和臭氧的混合物中含有的氧原子数为NA
- B. 标准状况下, 22.4 L水中含有的氧原子数为NA
- C. 0.5mol•L<sup>-1</sup>的AlCl<sub>3</sub>溶液中所含Al<sup>3+</sup>数目为0.5NA
- D. 0.1 mol 氦气所含有的原子数为0.2NA

## 5. 选择题

下列物质能够导电且属于电解质的是 ( )

- A. 稀盐酸
- B. 蔗糖
- C. 硝酸钾晶体
- D. 熔融氯化钠

## 6. 选择题

下列反应的离子方程式书写正确的是 ( )

- A. 稀硫酸与氢氧化钡溶液反应: SO<sub>4</sub><sup>2-</sup> + Ba<sup>2+</sup> = Ba SO<sub>4</sub>↓
- B. 稀H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>与铁粉反应: 2Fe + 6H<sup>+</sup> = 2Fe<sup>3+</sup> + 3H<sub>2</sub>↑
- C. 石灰石溶于稀盐酸: CO<sub>3</sub><sup>2-</sup> + 2H<sup>+</sup> = CO<sub>2</sub>↑ + H<sub>2</sub>O
- D. 氯化铜溶液与铁粉反应: Cu<sup>2+</sup> + Fe = Fe<sup>2+</sup> + Cu

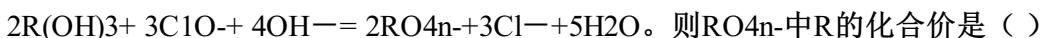
## 7. 选择题

在无色透明溶液中, 下列各组离子能大量共存的是 ( )

- A. Cu<sup>2+</sup>、K<sup>+</sup>、Cl<sup>-</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>
- B. Ag<sup>+</sup>、Na<sup>+</sup>、NO<sub>3</sub><sup>-</sup>、Cl<sup>-</sup>
- C. Zn<sup>2+</sup>、Al<sup>3+</sup>、SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>、Cl<sup>-</sup>
- D. Ba<sup>2+</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、Cl<sup>-</sup>、CO<sub>3</sub><sup>2-</sup>

## 8. 选择题

已知在碱性溶液中可发生如下反应:



- A. +3
- B. +4
- C. +5
- D. +6