

2021-2022年高一上半年一月调研性检测化学考题（安徽省合肥市第一六八中学）

1. 选择题

化学与生活、社会密切相关。下列说法不正确的是（ ）

- A. 利用太阳能等清洁能源代替化石燃料，有利于节约资源、保护环境
- B. 凡含有食品添加剂的食物对人体健康均有害，不可食用
- C. 为防止电池中的重金属等污染土壤和水体，应积极开发废电池的综合利用技术
- D. 提倡人们购物时不用塑料袋，是为了防止白色污染

2. 选择题

下列关于胶体，判断不正确的是（ ）

- A. 胶体的本质特征是胶体粒子直径在1nm~100nm
- B. 煮沸饱和FeCl₃溶液可以制得Fe(OH)₃胶体
- C. 丁达尔现象可以用来区别胶体和溶液
- D. 溶液和胶体的分散质能通过滤纸孔隙

3. 选择题

为了除去粗盐中的CaCl₂、MgCl₂、Na₂SO₄及泥沙，可将粗盐溶于水，有如下几个实验步骤，可制得纯净的食盐水：①加入稍过量的Na₂CO₃溶液；②加入稍过量的NaOH溶液；③加入稍过量的BaCl₂溶液；④滴入稀盐酸至无气泡产生；⑤过滤；不正确的操作顺序是（ ）

- A. ②③①⑤④
- B. ③①②⑤④
- C. ②①③⑤④
- D. ③②①⑤④

4. 选择题

高铁酸钠(Na₂FeO₄)是一种高效的饮用水处理剂。可由下列方法制

得： $2Fe(OH)_3 + 3NaClO + 4NaOH = 2Na_2FeO_4 + 3NaCl + 5H_2O$ ，于该反应说法正确的是

- A. Fe(OH)₃ 中铁元素化合价为+3，只有氧化性
- B. 反应中NaClO是氧化剂，NaCl是氧化产物
- C. 生成1mol Na₂FeO₄，有6mol电子转移
- D. Na₂FeO₄具有强氧化性，能消毒杀菌

5. 选择题

用N_A代表阿伏加德罗常数，下列说法正确的是（ ）

- A. 相同质量的铝，分别于足量的盐酸和氢氧化钠溶液反应放出的氢气体积一定不相同
- B. 56gFe与足量盐酸反应转移电子数为3N_A
- C. 任何条件下，22.4L NH₃与18g H₂O所含电子数均为10N_A
- D. 46gNO₂和N₂O₄的混合物含有的原子数为3N_A

6. 选择题

24mL浓度为0.05mol·L⁻¹Na₂SO₃溶液恰好与20mL 浓度为0.02mol·L⁻¹的K₂X₂O₇溶液完全反应，已知Na₂SO₃可被K₂X₂O₇氧化为Na₂SO₄，则元素X在还原产物中的化合价为下列的

- A. +2 价
- B. +3 价
- C. +4 价
- D. +5 价

7. 选择题

下列操作能达到实验目的或不影响实验的是