

2022年至2020年高一入学考试化学试卷（湖南省湘南中学）

1. 选择题

下列现象中，没有发生化学变化的是（ ）

- A. 敞口放置的澄清石灰水中有白色固体析出
- B. 敞口放置的氯化钠饱和溶液中有白色固体析出
- C. 浓硫酸溅到木材上，木材变黑
- D. 长期掩埋于地下的铁器上产生红褐色斑点

2. 选择题

下列归纳和总结完全正确的一组是（ ）

A对安全的认识

B用“化学”眼光分析

- ①点燃可燃性气体前一定要验纯
- ①洗涤剂去除油污是因为乳化作用
- ②煤气泄漏立即打开排气扇
- ②用适量的熟石灰可中和土壤的酸性
- ③煤矿矿井要保持通风、严禁烟火
- ③地里庄稼出现叶色发黄应施用氮肥

C化学与健康

D对除杂和鉴别的认识

- ①霉变的大米洗净烧熟后可以食用
- ①用灼热的CuO除去CO中少量CO₂
- ②利用甲醛水溶液浸泡水产品防腐
- ②用Ca(OH)₂溶液除去NaOH溶液中的Na₂CO₃
- ③人体缺铁会导致贫血
- ③用燃烧的方法区分羊毛和涤纶

A. A B. B C. C D. D

3. 选择题

下列化学方程式与事实相符且书写正确的是（ ）

- A. 炼铁高炉中生成铁： $3C+2Fe_2O_3 \xrightarrow{\text{高温}} 4Fe+3CO_2\uparrow$
- B. 铝放入稀硫酸中： $Al+H_2SO_4=AlSO_4+H_2\uparrow$
- C. 向氢氧化钠溶液中加入硫酸铜溶液： $2NaOH+CuSO_4=Cu(OH)_2\downarrow+Na_2SO_4$
- D. 向小苏打中滴加稀硫酸： $Na_2CO_3+H_2SO_4=Na_2SO_4+H_2O+CO_2\uparrow$

4. 选择题

已知铜片与浓硝酸可以发生如下反应： $Cu+4HNO_3=Cu(NO_3)_2+2X\uparrow+2H_2O$ 对该反应的下列说法中正确的是（ ）

- A. 生成物X的化学式为H₂
- B. 反应中N元素化合价改变的原子与N元素化合价不变的原子的个数比为1：1
- C. 浓硝酸属于纯净物
- D. 反应物Cu与生成物H₂O的质量比为32：9