

2024年江苏省南京市建邺区中考化学二模试卷

一、选择题（本题共 15 小题，每小题只有一个选项符合题意。每小题 2 分，共 30 分）

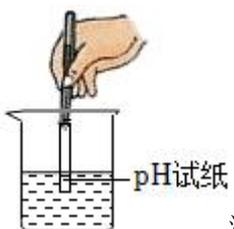
- （2分）下列金属中，在自然界主要以化合物形式存在，且提炼量最大的是（ ）
A. 铝 B. 铁 C. 金 D. 银
- （2分）在化学反应中，原子可能发生变化的是其（ ）
A. 核外电子数 B. 质子数
C. 中子数 D. 相对原子质量
- （2分）化肥能提高农作物的产量。下列化肥属于复合肥料的是（ ）
A. 硝酸铵 B. 磷矿粉
C. 硫酸钾 D. 磷酸二氢铵
- （2分）下列各组物质中前者由分子构成，后者由离子构成的是（ ）
A. 汞；氯化钠 B. 氨气；干冰
C. C₆₀；硫酸铜 D. 金刚石；过氧化氢
- （2分）有关 NaOH 说法错误的是（ ）
A. NaOH 固体溶解时放出热量



- NaOH 包装箱上张贴的标识是
 - NaOH 可干燥 CO₂
 - NaOH 应密封保存
- （2分）下列物质中，可以为人体提供能量的是（ ）
①水
②葡萄糖
③牛奶
④花生油
⑤食盐
A. ①②③ B. ②③④ C. ①②③④ D. ②③④⑤
 - （2分）有关燃烧和灭火的说法中正确的是（ ）

- A. 用嘴吹灭蜡烛——隔绝氧气
- B. 木柴架空——增大了氧气浓度
- C. 森林着火开辟隔离带——清除可燃物
- D. 煤炉火越扇越旺——增大与氧气的接触面积

8. (2分) 下列实验操作正确的是 ()

- 

A. 测定溶液的 pH



B. 稀释浓硫酸
- 

C. 熄灭酒精灯



D. 取用稀硝酸

9. (2分) 下列有关实验现象的描述, 正确的是 ()

- A. 细铁丝在空气中剧烈燃烧, 火星四射, 生成黑色固体
- B. 尿素与熟石灰研磨, 产生有刺激性气味的气体
- C. 打开浓盐酸试剂瓶瓶塞后, 瓶口出现白烟
- D. 用稀硫酸除铁锈时, 铁锈逐渐溶解, 形成黄色溶液

10. (2分) 抗坏血酸 ($C_6H_8O_6$) 是一种食品保鲜剂, 易被氧化成脱氢抗坏血酸 ($C_6H_6O_6$)。下列有关说法中不正确的是 ()

- A. 抗坏血酸比脱氢抗坏血酸多两个氢原子
- B. 抗坏血酸和脱氢抗坏血酸组成元素相同
- C. 抗坏血酸和脱氢抗坏血酸中碳、氧原子个数比都为 1: 1
- D. 抗坏血酸中氧元素的质量分数比脱氢抗坏血酸中氧元素的质量分数小

11. (2分) 对下列各组物质鉴别方法的描述, 不正确的是 ()

- A. 鉴别氮气和二氧化碳——通入澄清石灰水中
- B. 鉴别木炭粉和氧化铜粉——取样, 在空气中灼烧
- C. 鉴别黄金和黄铜 (铜锌合金) ——取样, 分别滴加稀盐酸
- D. 鉴别氢氧化钾溶液和碳酸钾溶液——取样, 分别滴加无色酚酞溶液