

2024 年江苏省苏州市工业园区星湾学校中考化学零模试卷

一、单项选择题（包括 20 题，每题 2 分，共 40 分。每题只有一个选项最符合题意。）

- （2 分）“松鼠鳜鱼”是苏州菜肴中的代表，鱼肉中所含的主要营养物质是（ ）
A. 蛋白质 B. 糖类 C. 油脂 D. 维生素
- （2 分）苏州吴文化创造了辉煌的历史。下列吴文化不涉及化学变化的是（ ）
A. 玉器打磨 B. 黏土烧瓷 C. 铁矿炼铁 D. 粮食酿酒
- （2 分）下列化学用语与其含义不相符的是（ ）
A. 3Zn : 3 个锌原子
B. H_2 : 1 个氢分子
C. C_{60} : 60 个碳原子
D. SO_4^{2-} : 1 个硫酸根离子
- （2 分）苏州华衍水务用明矾 $\text{KAl}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$ 做自来水净水剂。明矾属于（ ）
A. 盐 B. 碱 C. 酸 D. 氧化物
- （2 分）橙色的重铬酸钾 $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ ，在酸性环境下，易与酒精反应生成绿色硫酸铬 $\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3$ ，这是酒精检测仪判断司机是否饮酒的一种方法。这个变化过程中 Cr 的化合价（ ）
A. 不确定 B. 不变 C. 降低 D. 升高
- （2 分）下列关于水和溶液的说法错误的是（ ）
A. 水是一种最常见的溶剂
B. 水中加入蔗糖后形成溶液，导电性明显增强
C. 活性炭可以吸附水中色素和异味
D. 溶液都是均一、稳定的
- （2 分）下列关于氧气的性质和获得，说法错误的是（ ）
A. 通常情况下，氧气的密度略大于空气
B. 工业上从液态空气中分离获得氧气
C. 液氧可以用作火箭的助燃剂
D. 物质与氧气发生氧化反应时总会发光放热
- （2 分）下列说法符合安全要求的是（ ）
A. 家中燃气泄漏，立即开灯检查
B. 稀释浓硫酸时，将水沿烧杯壁缓缓注入盛有浓硫酸的烧杯中

C. 逃离火灾现场时，可用湿毛巾捂住口鼻，并尽量贴近地面

D. 不慎碰倒酒精灯，洒出的酒精在桌上燃烧，立即用水浇灭

9. (2分) 下列物质敞口放置在烧杯中，质量会减少的是 ()

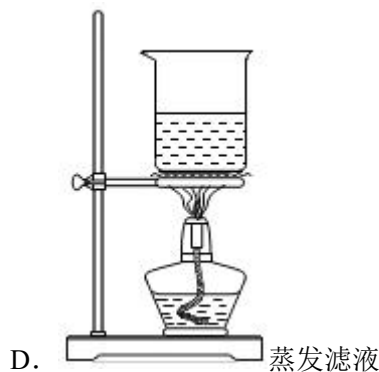
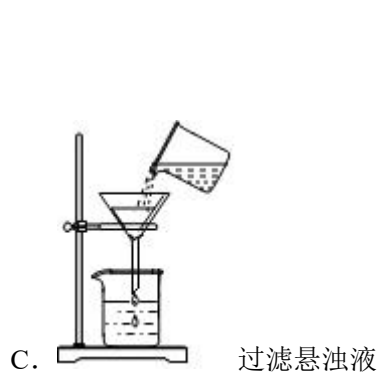
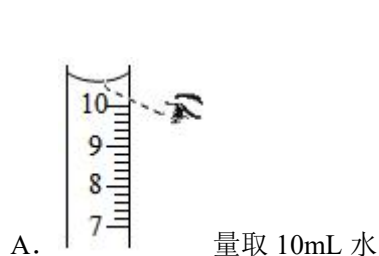
A. 氢氧化钙

B. 浓盐酸

C. 浓硫酸

D. 碳酸钙

10. (2分) 粗盐提纯实验包含称量，溶解、过滤和蒸发，下列装置和操作能达到实验目的的是 ()



11. (2分) 下列物质的性质与用途具有对应关系的是 ()

A. 浓硫酸具有脱水性，可用作干燥剂

B. 氮气性质稳定，可用作灯泡填充气

C. 食醋具有挥发性，可用于家庭除水垢

D. 小苏打受热易分解，可用于治疗胃酸过多

阅读下列资料，完成 12 - 13 两题：大蒜素 ($C_6H_{10}S_2O$) 有较强的抗菌作用，易挥发，遇热或碱立即失去抗菌活性，但不受酸的影响。新鲜大蒜头中并没有大蒜素，只含蒜氨酸 ($C_6H_{11}NSO_3$)。蒜氨酸受撞击后，蒜氨酸酶被激活，催化蒜氨酸转化为大蒜素。

12. (2分) 下列有关大蒜素和蒜氨酸的说法正确的是 ()

A. 两者组成元素种类相同

B. 两者碳元素含量不同

C. 挥发性是大蒜素的化学性质

D. 蒜氨酸中含 SO_3 分子

13. (2分) 下列有关大蒜头的说法正确的是 ()