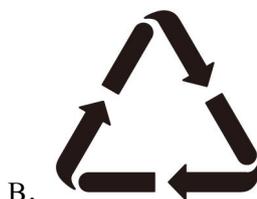


2024年江苏省无锡市梁溪区中考化学二模试卷

一、选择题（本题共 20 小题，每小题只有 1 个选项符合题意。1~10 题每小题 1 分，11~20 题每小题 1 分，共 30 分）

- （1 分）人与自然是生命共同体。下列做法符合这一理念的是（ ）
 - 乱扔生活垃圾
 - 合理开采矿物
 - 焚烧废弃塑料
 - 过度使用农药
- （1 分）保存珍贵文物可用空气中含量最多的气体，该气体的化学式为（ ）
 - N_2
 - O_2
 - CO_2
 - H_2O
- （1 分）暴饮暴食会导致胃酸分泌过量，造成胃反酸。为缓解症状，下列药剂成分合适的是（ ）
 - $NaCl$
 - C_2H_5OH
 - $Al(OH)_3$
 - H_2O_2
- （1 分）下列物质的用途主要与化学性质有关的是（ ）
 - 用金刚石切割玻璃
 - 用液氮作医疗冷冻剂
 - 用水银制作温度计
 - 用酒精作实验室燃料
- （1 分）下列标志无需张贴在油罐车车身的是（ ）



- （1 分）《天工开物》记载“泥瓦罐载铜十斤，继入炉甘石六斤……，即成黄铜”。炉甘石的主要成分为 $ZnCO_3$ ， $ZnCO_3$ 属于（ ）
 - 氧化物
 - 酸
 - 碱
 - 盐
- （1 分）化学的发展离不开科学家们的努力，下列化学家的成就与之匹配的是（ ）
 - 张青莲主持测定几种元素相对原子质量的新值
 - 道尔顿研究空气成分
 - 门捷列夫创立了原子论和分子学说

D. 拉瓦锡发现了元素周期律并编制了元素周期表

8. (1分) 艾草中含有丰富的矢车菊黄素，有平喘镇咳，缓解风寒感冒的效果。其化学式为 $C_{18}H_{16}O_8$ ，下列关于 $C_{18}H_{16}O_8$ 的说法正确的是 ()

A. 矢车菊黄素由碳、氢、氧原子组成

B. 一个矢车菊黄素分子由 18 个碳原子、16 个氢原子、8 个氧原子构成

C. 矢车菊黄素中氧元素的质量分数最大

D. 矢车菊黄素属于氧化物

(多选) 9. (1分) 朱砂（主要成分 HgS ）、赭石（主要成分 Fe_2O_3 ）、孔雀石[主要成分 $Cu_2(OH)_2CO_3$] 和雌黄（主要成分为 As_2S_3 ）是古代作画常用颜料。下列化学用语表述正确的是 ()

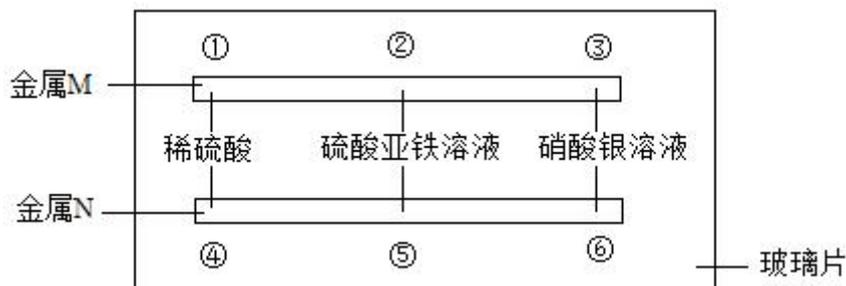
A. HgS ——硫酸汞

B. Fe^{2+} ——铁离子

C. $3S$ ——3 个硫原子

D. $Cu^{+2}(OH)_2CO_3$ ——铜元素的化合价

10. (1分) 如图所示，在打磨后的两种金属片上滴加不同的溶液，金属 M 上仅③处有现象，金属 N 上仅⑤处无明显现象。四种金属的活动性由强至弱依次为 ()



A. 铁、M、银、N B. N、铁、M、银 C. 铁、N、M、银 D. M、铁、N、银

11. (2分) 某实验小组用如图装置进行实验，按表中选项加入试剂，实验时滴入甲，浸有丙的棉花不会变红的是 ()

| 选项 | 甲 | 乙 | 丙 |
|----|-------|------|--------|
| A | 石灰水 | 碳酸钠 | 无色酚酞溶液 |
| B | 硝酸铵溶液 | 氢氧化钠 | 无色酚酞溶液 |
| C | 浓盐酸 | 锌粒 | 紫色石蕊溶液 |
| D | 稀盐酸 | 石灰石 | 紫色石蕊溶液 |