

# 2022 年秋九年级第一次段考

**理科综合化学试题**

**（理科综合考试时间为 120 分钟，满分 150 分；其中，物理：70 分，化学：50 分，生物：**

**30 分。）**

# 第Ⅰ卷 （选择题 共 60 分）

**第Ⅰ卷共 25 题，每题只有一个选项最符合题意，1～7 为生物题，8～15 为化学题，**

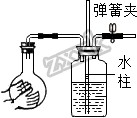
**16～25 为物理题。1～15 题每题两分，16～25 题每题 3 分。**

8、下列现象中包含化学变化的是 （ ） A．酸雨 B．温室效应 C．山洪爆发 D．日食

9、下列事实能够说明“分子在不断运动”的是（ ） A.公路上大雾弥漫 B.花棚里香气扑鼻

C.湖面上柳絮飘扬 D.氧气被压缩进钢瓶10、下列实验操作不正确的是





A.读取液体体积 B. 称量 NaOH 固体 C. 熄灭酒精灯 D. 检查装置的气密性

11 、 下 列 关 于 实 验 现 象 的 描 述 正 确 的 是 （ ） A．铁丝在空气中剧烈燃烧，火星四射，放出大量热，生成黑色固体 B．硫在氧气中燃烧产生蓝紫色火焰，放出有刺激性气味的二氧化硫气体C．木炭在空气中不燃烧，只发生红热现象 D．镁条在空气中剧烈燃烧，发出耀眼白光，放出热量，生成白色固体

12、某同学设计或实施的下列实验方案中，你认为合理的是（ ） A．带火星的木条检验空气中是否含有二氧化碳 B．通过颜色区分高锰酸钾和氯酸钾两种固体物质

1. 检查加热固体制气体装置的气密性时，先用手握试管，再将导管伸入水

中

1. 粗略地测定空气中氧气含量：用铁丝替代红磷在空气中燃烧

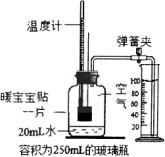
13、化学概念间有如右下图所示的部分关系，下列说法正确的是

1. 纯净物与混合物属于包含关系
2. 化合反应与分解反应属于交叉关系 C.物理变化与化学变化属于包含关系

D.氧化反应与化合反应属于交叉关系

14、暖宝宝贴(主要成分为铁粉、木炭、食盐)的热量来源与铁粉的氧化。小涛同学设计使用暖宝宝贴来测定空气中 氧气的含量，实验开始前的装置如右图所示，实验后从 量筒中流入玻璃瓶(容积为 250mL)中的水的体积为 45mL

(铁粉生锈消耗的水忽略不计)。下列说法错误的是



1. 实验前必须检查装置的气密性
2. 通过本次实验数据测得空气中氧气的体积分数为 18%
3. 若实验测得空气中氧气体积分数偏低，可能是暖宝宝贴的使用数量不足 D.必须等温度计的读数恢复至实验前的温度后才能记录量筒内剩余水的体积

15、下列实验方案设计**不合理**的是

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | 实验目的 | 实验方案 |
| A | 鉴别氮气和二氧化碳 | 用燃着的木条分别伸入集气瓶中 |
| B | 区分蒸馏水和浓食盐  水 | 蒸发，观察有无固体出现 |
| C | 检验蜡烛燃烧生成水 | 点燃，在火焰上方罩一只干冷的烧杯，观察  现象 |
| D | 鉴别酒精与白醋 | 闻气味 |

# 第Ⅱ卷 （非选择题 共 90 分）

**26～34 题为物理题，35～40 为化学题，41～43 为生物题**

35、(1)实验室中液体药品一般放入 中保存，取用时药品时，瓶塞应 在实验台上 ，标签应 ，原因是防止

。（4 分）

1. 实验室现有 5ｍL、10ｍL、20ｍL、50ｍL、100ｍL 的盐酸，现要量取 15ｍL 的盐酸，应取 ｍL 的量筒， 量液时， 量筒必须平放，视线要与

；若某同学量取液体时俯视量筒内液体凹液面的最低处读出读数为 15ｍL，则所取液体的实际体积应 15ｍL（填“<”、“>”或“＝”）。

（3 分）

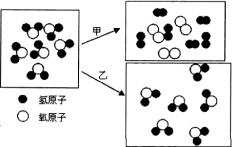
36、写出符合要求的文字表达式:（6 分）

* 1. 木炭在空气中燃烧
  2. 细铁丝在氧气中燃烧
  3. 红磷在空气中燃烧
  4. 过氧化氢分解制氧气
  5. 高锰酸钾制氧气
  6. 其中属于分解反应的是

37、(1)下列物质属于纯净物的是 （1 分）

a. 石灰水 b. 加碘盐 c. 金刚石 d. 洁净的空气 e. 冰水混合物 f.过氧化氢溶液

(2)在宏观、微观和符号之间建立联系是化学学科的特点。（1 分）



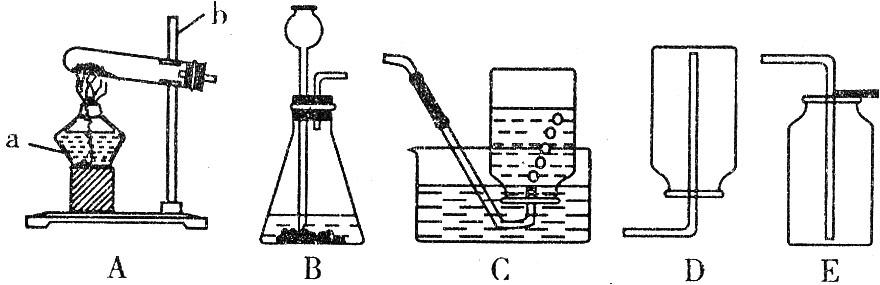
上图是水发生甲、乙两种变化的微观结构模型。

甲、乙两种变化中属于物理变化的是

38、有 ABCDE 五种物质，A 是无色无味的气体；B 在 A 中燃烧有蓝紫色火焰并生成能造成空气污染的气体 C；D 是黑色固体，在 A 中燃烧生成气体 E，E 能使澄清的石灰水变浑浊；将燃烧的 B 放入 E 中可熄灭。请根据以上所述填写下列各物质的名称：（5 分）

则： A 是 B 是 C 是

D 是 E 是 39、实验与探究(7 分）



实验室常用下列装置来制取氧气：

1. 写出图中有标号仪器的名称：a b
2. 用高锰酸钾来制取氧气时可选用的发生装置是 （填序号），还缺少的是 用排水法收集氧气，开始收集的合适时机是
3. 用 E 装置收集氧气的依据是 ，检验所制得的气体是否是氧气的方法是 。

40、（7 分）某小组同学为探究二氧化锰对过氧化氢分解速度的影响，设计了以下实验：

1. 完善实验一、实验二：

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | 实验步骤 | 实验现象 | 实验结论 |
| 实验一 | 5%的过氧化氢溶液 | 带火星的木条不复燃 | 过氧化氢分解的速率较慢 |
| 实验二 | MnO2  5%的过氧化氢溶液 | ① | ② |

1. 实验三：待实验二结束，剩余的液体是 ，倒出多余液体，继续向其中加入 5% 的过氧化氢溶液， 实验现象为 \_， 得出结论

。

1. 实验四，实验之前称量加入二氧化锰的质量为 **m1**，待实验三结束后，取出二氧化锰，干燥后称量质量为 **m2**，则 **m1 m2**（填“>”、“<”、“=”），得出结论 。