



扫码查看解析

2021-2022学年新疆吐鲁番市九年级（上）期末试卷

化学

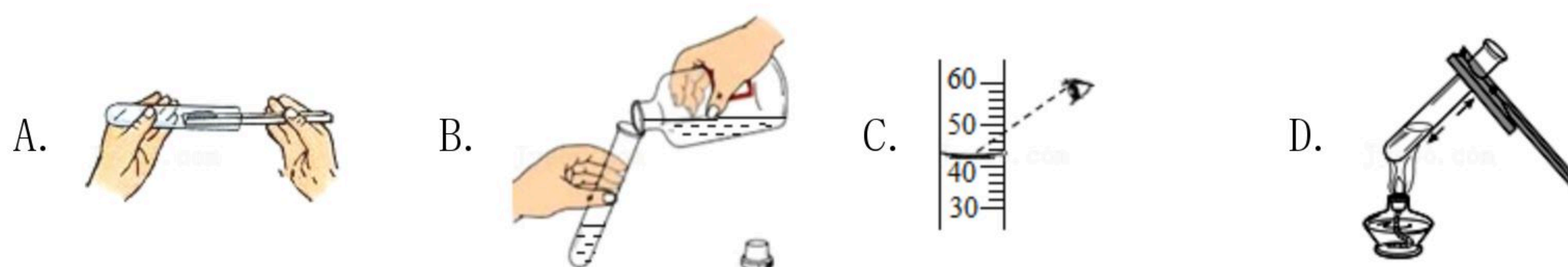
注：满分为100分。

一、我会选择（本题共12小题，每小题3分，共36分，每小题只有一个选项符合题意）

1. 下列变化，属于化学变化是（ ）

- A. 瓷碗破碎 B. 纸张燃烧 C. 水变成水蒸气 D. 石蜡熔化

2. 规范的实验操作是实验成功的保证。下列实验操作错误的是（ ）



3. 下面是生活中常见的物质，其中属于纯净物的是（ ）

- A. 食盐水 B. 蒸馏水 C. 自来水 D. 肥皂水

4. 我们能闻到酒的香味，这种现象说明了（ ）

- A. 分子在不断运动
B. 分子的质量和体积都很小
C. 分子间有一定的间隔
D. 分子是保持物质化学性质的最小粒子

5. 关于化学方程式 $C+O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} CO_2$ 的读法，正确的是（ ）

- A. 碳和氧气在点燃的条件下生成二氧化碳
B. 碳分子加氧分子等于二氧化碳分子
C. 碳原子加氧分子等于二氧化碳
D. 碳元素加氧元素等于二氧化碳

6. 原子核位于原子中心，原子核一般是（ ）

- A. 由不可分割的实心球体构成 B. 由质子和中子构成
C. 由质子和中子和电子构成 D. 由中子和电子构成

7. 下列物质在氧气中燃烧，火星四射的是（ ）

- A. 木炭 B. 硫磺 C. 红磷 D. 铁丝

8. 下列灭火的不正确的是（ ）

- A. 炒菜油锅着火时用锅盖盖灭



扫码查看解析

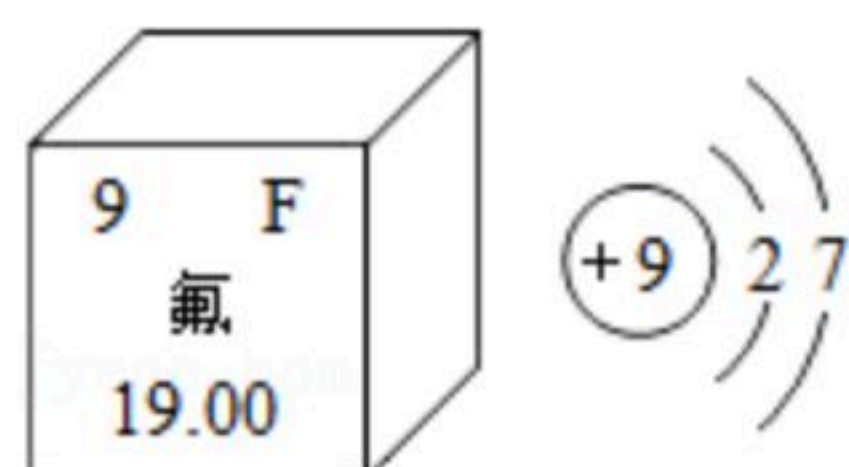
- B. 家用电器因短路着火用水浇灭
C. 图书馆着火时用液态二氧化碳灭火器灭火
D. 酒精灯打翻着火，用湿抹布扑盖
9. 小李同学根据酒精的化学式 C_2H_5OH 得出下列说法，其中错误的是（ ）
- A. 每个酒精分子由2个碳原子、6个氢原子、1个氧原子构成
B. 酒精的相对分子质量 $=12 \times 2 + 1 \times 5 + 16 + 1 = 46$
C. 酒精中C、H、O元素的质量比为2: 6: 1
D. 酒精中碳元素的质量分数为52.2%
10. 下列化学方程式书写正确的是（ ）
- A. $4P + 5O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2P_2O_5$ B. $2H_2O_2 = 2H_2O + O_2$
C. $S + O_2 \uparrow \xrightarrow{\text{点燃}} SO_2$ D. $Fe + O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 4O_3Fe$
11. 将点燃的蜡烛伸入干燥的盛满氧气的集气瓶中，集气瓶内壁逐渐出现许多小水珠，再倒入适量澄清的石灰水，振荡后石灰水变浑浊。对此实验的下列有关判断错误的是（ ）
- A. 蜡烛在集气瓶中燃烧比在空气中燃烧更旺
B. 蜡烛燃烧后生成了 H_2O 和 CO_2
C. 蜡烛的化学成分中一定含有C, H元素
D. 蜡烛的化学成分中一定含有C, H, O三种元素
12. 为了使天空变得更蓝，人类正在积极行动。下列做法不可行的是（ ）
- A. 对燃煤进行脱硫处理
B. 开发太阳能、风能等清洁能源
C. 积极植树造林、种草
D. 随意焚烧垃圾

二、我会填空（本题共30分，每空2分）

13. 化学学习中，涉及到很多定量的研究。请将“>”、“<”或“=”填在横线上。
- (1) 原子的核内质子数 _____ 核外电子数；
(2) 空气中氧气的含量 _____ 氮气的含量；
(3) 呼出气体中水蒸气的含量 _____ 空气中水蒸气的含量；
(4) 硬水中钙、镁化合物的含量 _____ 软水中钙、镁化合物的含量。
14. 元素周期表是学习化学的重要工具。图A是氟元素在元素周期表中的信息，图B是氟原子的原子结构示意图。由图可知：



扫码查看解析



图A 图B

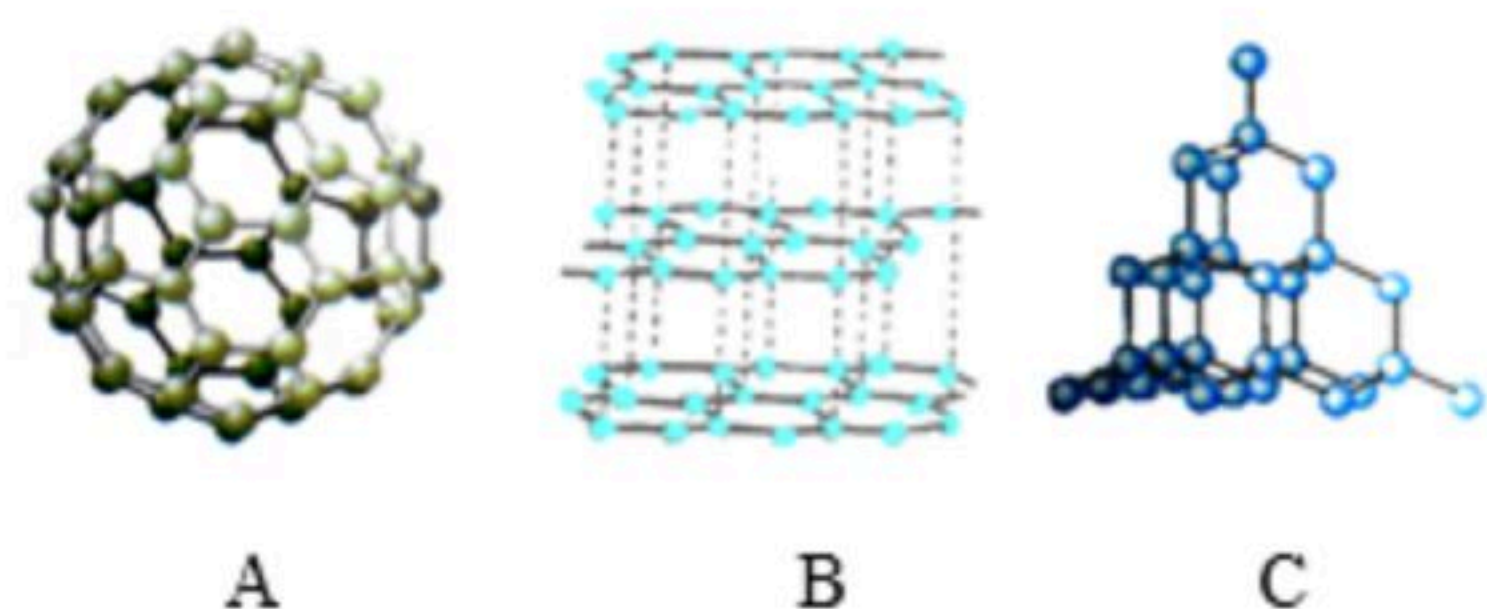
- (1) 氟元素的元素符号为 _____ ；
- (2) 氟元素相对原子质量为 _____ ；
- (3) 氟原子的原子核内有 _____ 个质子；
- (4) 氟原子的原子核外 _____ 个电子层；
- (5) 氟元素属于 _____ 元素（填“金属”、“非金属”或“稀有气体”）；
- (6) 氟原子在化学反应中易 _____ 电子（填“得到”或“失去”）。

15. 能源和环境问题严重制约世界的发展。

- (1) 化石燃料包括煤、_____ 和天然气等，它们都是 _____ 能源。（填“可再生”或“不可再生”）
- (2) 从环境保护的角度考虑，下列燃料中最理想的是 _____ 。
A. 氢气 B. 天然气 C. 酒精 D. 汽油

16. 碳元素的变化与人的生活关系密切。

- (1) 金刚石、石墨和 C_{60} 都是碳的单质，但是它们的原子排列方式不同。金刚石的碳原子以如图 _____ （填编号）的方式排列。
- (2) “在煤炉上放一盆水可以预防煤气中毒”这种说法是 _____ 的。（填“正确”或“错误”）



三、我会实验与探究（本题共28分，每空2分）

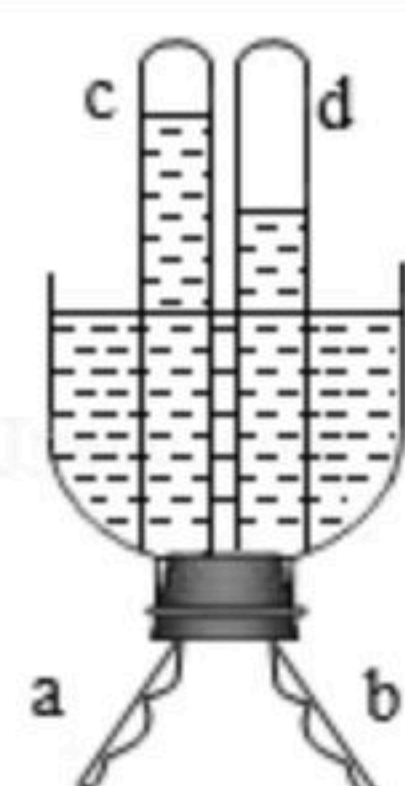
17. 小明收集到一瓶浑浊的河水，其中含许多杂质，小明对其进行如下探究。

- (1) 净化河水河水→A加明矾沉淀→B过滤→C加活性炭→D蒸馏。
 - ①B过滤可以除去水中的 _____ 杂质；（填“可溶性”或“不溶性”）
 - ②A、B、C、D中可以除去水中的色素和异味的是 _____ ；（填序号）
 - ③A、B、C、D中净化程度最高的方法是 _____ 。（填序号）
- (2) 探究水的化学性质 $2H_2O \xrightarrow{\text{通电}} 2H_2\uparrow + O_2\uparrow$ 。如图是小明自制电解水的装置，接通电源一段时间后，出现如图现象，仔细观察试回答
 - ①a端为电源的 _____ 极；（填“正”或“负”）
 - ②试管c中得到的气体是 _____ ；
 - ③通过实验可以得出水是由 _____ 组成。
- (3) 反思水是生命之源，爱护水资源人人有责。生活中你有什么节水的好方法？

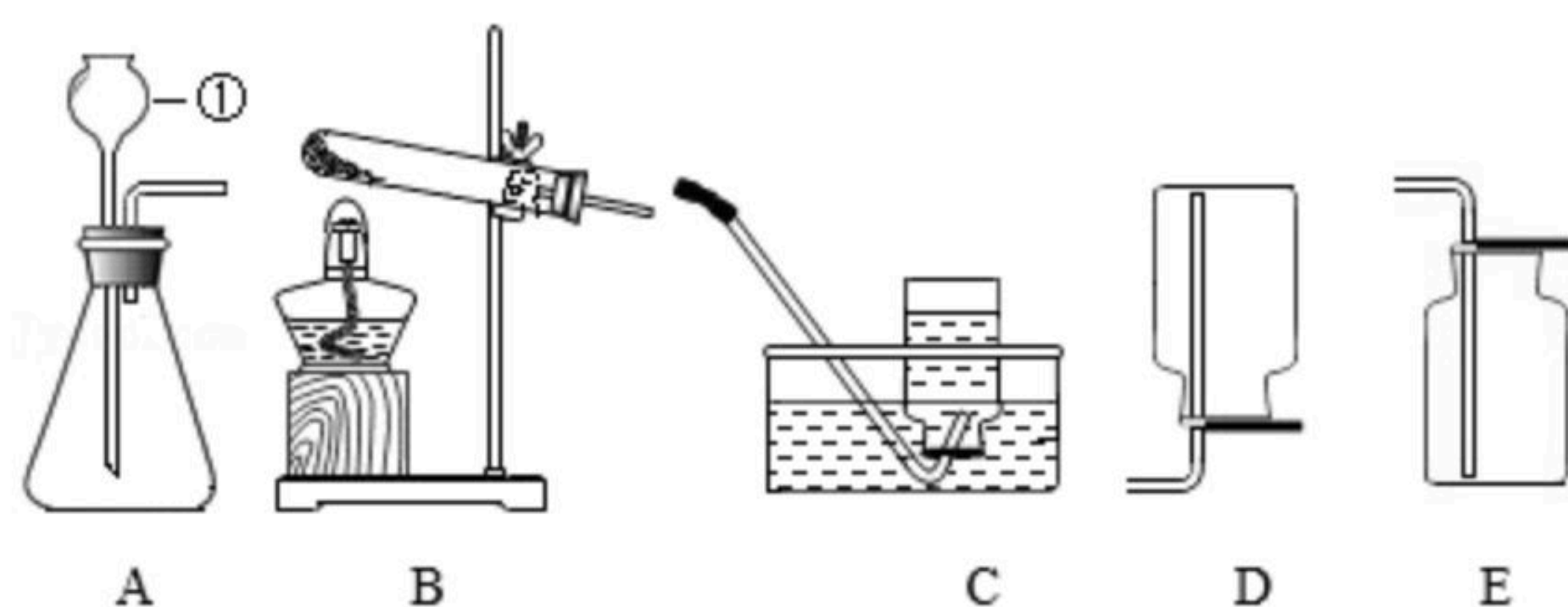


扫码查看解析

(任举一例)。



18. 图为实验室常用来制取气体的发生装置和收集装置，看图回答问题。



- (1) 写出图中有标号仪器的名称①_____。
- (2) 加热高锰酸钾制取氧气，发生装置应该选择图中的_____装置（填字母），反应的化学方程式为_____。
- (3) 实验室制取二氧化碳的收集装置应该选择图中的_____装置（填字母）。收集二氧化碳时证明瓶中二氧化碳已充满的方法是_____。
- (4) 二氧化碳可以使澄清的石灰水变浑浊，这个反应常用于检验二氧化碳，请写出该反应的化学方程式_____。
- (5) 实验室一般用锌粒和稀硫酸反应制取氢气。如要制取并收集氢气可以将_____装置组合。

四、我会计算（共6分，注意相对原子质量在试卷开头部分）

19. 在实验室里，用足量氢气在加热条件下和8g氧化铜反应，可以生成铜的质量是_____？（提示反应化学方程式为 $CuO+H_2 \xrightarrow{\Delta} Cu+H_2O$ ）