



扫码查看解析

# 2021年贵州省铜仁市碧江区中考模拟试卷

## 化 学

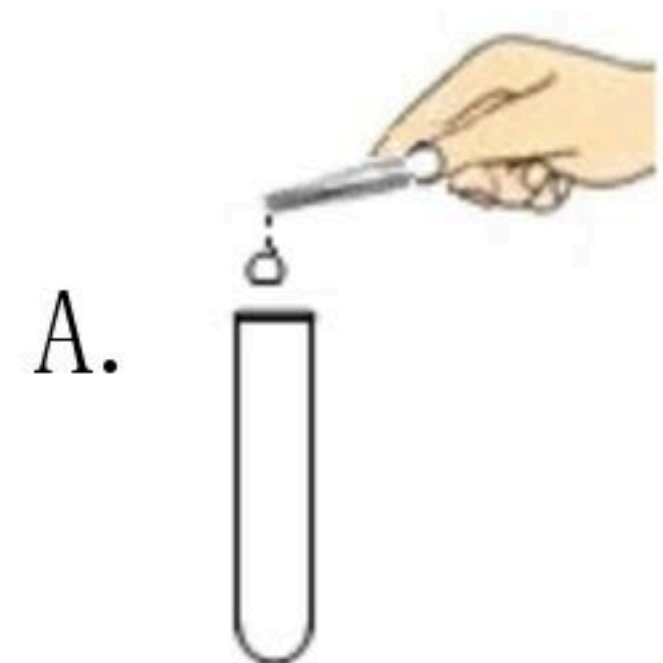
注：满分为60分。

一、选择题（本题共9个小题，每小题2分，共18分。每小题只有一个选项符合题意，请将正确选项的序号填涂在答题卡相应的位置）

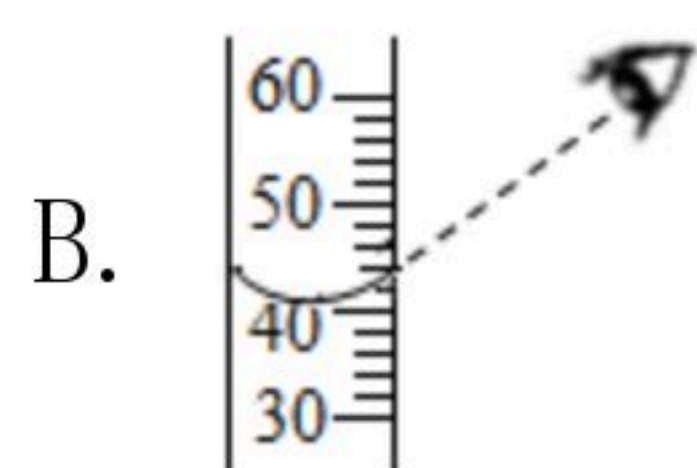
1. 下列我国古代的技术应用不涉及化学变化的是（ ）
- A. 粮食酿酒      B. 火药应用      C. 棉纱织布      D. 瓷器烧制

2. 下列物质中属于纯净物的是（ ）
- A. 空气      B. 澄清石灰水      C. 氮气      D. 不锈钢

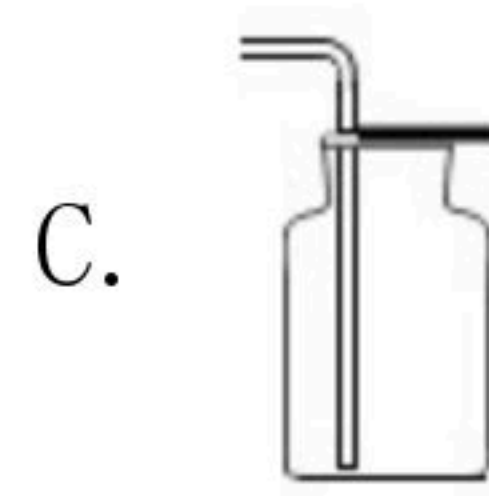
3. 如图所示实验操作正确的是（ ）



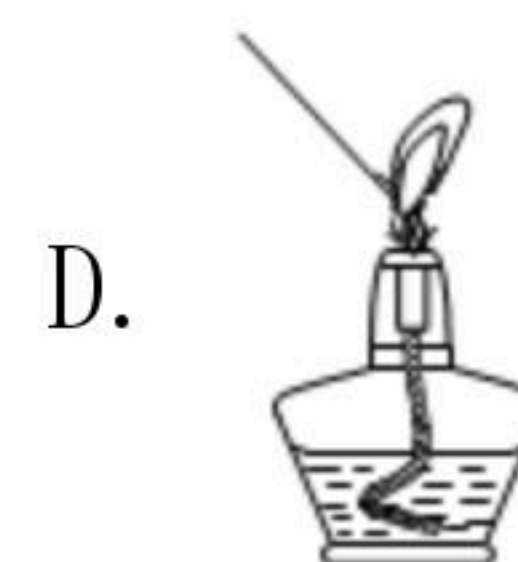
A. 加入固体



B. 量取液体



C. 收集氢气



D. 点燃酒精灯

4. 下列解释不合理的是（ ）
- A. 一滴水中大约有 $1.67 \times 10^{21}$ 个水分子，说明了分子的质量和体积都很小
- B. 1mL水和1mL酒精混合后，体积小于2mL，说明了分子之间有间隔
- C. 水蒸发后为水蒸气，水分子体积变大
- D. 墙内开花墙外香，说明分子是不断地运动的

5. 从环境保护的角度考虑，下列燃料中最理想的是（ ）
- A. 可燃冰      B. 氢气      C. 酒精      D. 汽油

6. 化学与日常生活、工农业生产密切相关。下列说法中正确的是（ ）
- A. 用含有碳酸氢钠的发酵粉焙制糕点
- B. 推广加碘盐是为了预防胃酸过多
- C. 医疗上用纯酒精作消毒剂
- D. 用甲醛浸泡海产品

7. 下列各种物质中，用于实验室测定空气中氧气含量的是（ ）
- A. 木炭      B. 红磷      C. 硫      D. 铁丝

8. 下列说法正确的是（ ）
- A. 缺乏维生素C，会引起坏血病





扫码查看解析

- B.  $KNO_3$ 属于磷肥  
C. 自然界的物质都是以化合物形式存在  
D. 聚乙烯塑料不属于合成材料
9. 有X、Y、Z三种金属，如果把X和Z分别放入稀硫酸中，X溶解并产生氢气，Z不反应；如果把Y和Z分别放入硝酸银溶液中，过一会儿，在Z表面有银析出，而Y没有变化。由此得出X、Y、Z的金属活动性顺序为（ ）  
A.  $Z > Y > X$       B.  $X > Y > Z$       C.  $X > Z > Y$       D.  $Y > X > Z$

## 二、填空题（本题包括5小题，每空1分，共17分。请将答案填写在答题卡相应的位置）

10. 化学用语可准确简洁地记录和交流化学信息，请用化学用语填空。  
(1) 5个水分子 \_\_\_\_\_；  
(2) 3个铁离子 \_\_\_\_\_；  
(3) 氧化铝中铝元素的化合价 \_\_\_\_\_。
11. 构成物质的粒子有 \_\_\_\_\_、\_\_\_\_\_、\_\_\_\_\_等。例如，二氧化碳的构成粒子是 \_\_\_\_\_，氯化钠的构成粒子是 \_\_\_\_\_和 \_\_\_\_\_。
12. 生活中可以用 \_\_\_\_\_来检验硬水与软水。实验室中可以用 \_\_\_\_\_来降低水的硬度。水通电分解的化学方程式为 \_\_\_\_\_。
13. 三大化石燃料是 \_\_\_\_\_、石油、天然气。天然气的主要成分为 \_\_\_\_\_，它燃烧的化学方程式为 \_\_\_\_\_。
14. 氯化钠在 $20^{\circ}C$ 时的溶解度为36.0克。 $20^{\circ}C$ 时，用50克水配制氯化钠的饱和溶液，需要氯化钠的质量为 \_\_\_\_\_。氯化钠溶解时，溶液的温度会 \_\_\_\_\_（选填“升高”或“降低”或“不变”）。

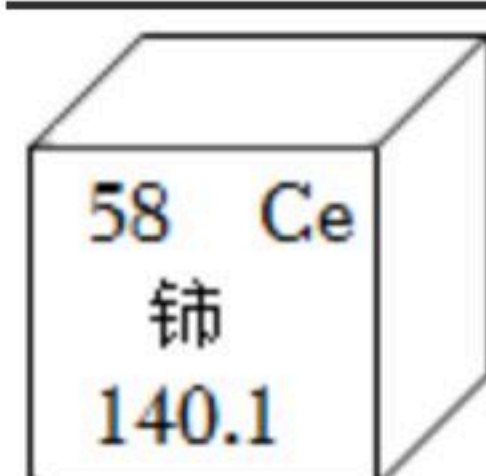
## 三、简答题（本题共2个小题，每小题3分，共6分。请将答案填写在答题卡相应的位置）

15. 2019年我国汽车保有量约2.5亿辆，汽车的使用给我们的出行带来了便利。但同时汽车尾气的排放也对空气造成了污染。请写出三条减少汽车尾气污染的措施。
16. 稀土元素是一类有主要用途的资源。铈元素是一种常见的稀土元素，通过如图可知，铈属于 \_\_\_\_\_元素（选填“金属”或“非金属”）。铈原子中的质子数为 \_\_\_\_\_，铈的相对原子质量是 \_\_\_\_\_。



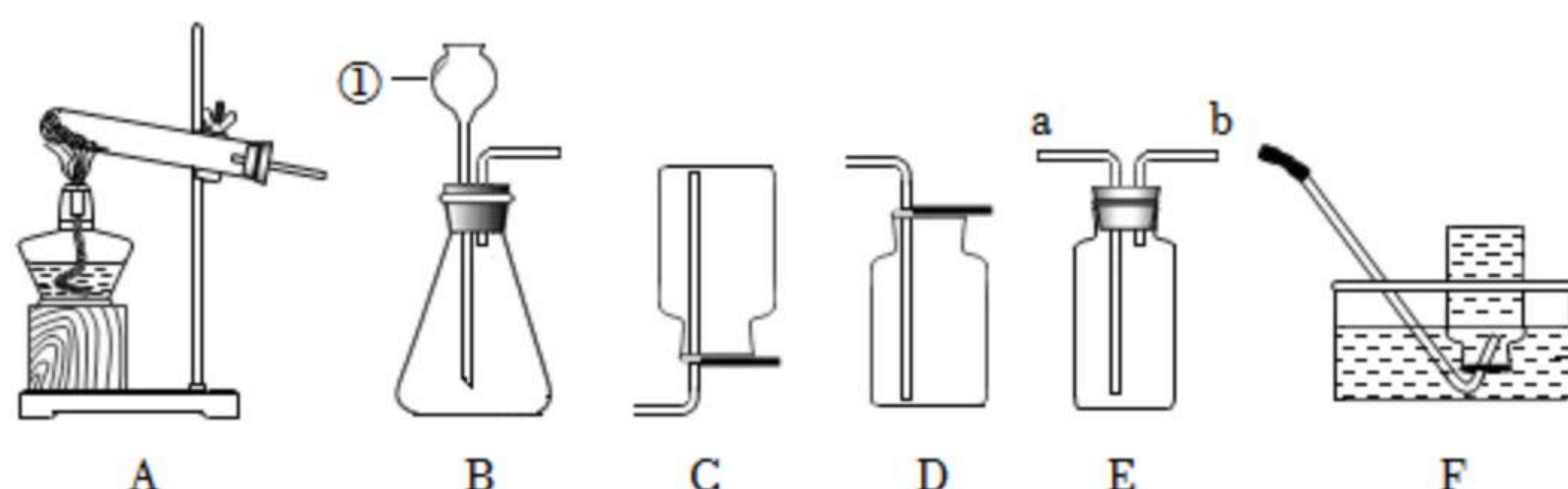


扫码查看解析



四、实验与探究题（本题共2个小题，每空1分，共13分。请将答案填写在答题卡相应的位置）

17. 如图是化学实验室中常用的几种装置。



请回答下列问题：

- (1) 写出仪器①的名称：\_\_\_\_\_；
- (2) 若用大理石和稀盐酸制取二氧化碳，应选择的发生装置是\_\_\_\_\_（填字母编号），反应的化学方程式为\_\_\_\_\_，若用E装置来收集二氧化碳，则气体应从\_\_\_\_\_（选填“a”或“b”）端通入。
- (3) 装置A是实验室用\_\_\_\_\_制取O<sub>2</sub>的发生装置，反应的化学方程式为\_\_\_\_\_，该反应的基本反应类型为\_\_\_\_\_。

18. 小明发现，上个月做实验用的氢氧化钠溶液忘记了盖瓶盖。小明对溶液中的成分提出了如下假设：

假设一：溶液中只有氢氧化钠

假设二：溶液中有氢氧化钠与碳酸钠

(1) 假设三：\_\_\_\_\_

(2) 你认为氢氧化钠变质的原因是\_\_\_\_\_。

(3) 小明设计了如下实验方案，来验证假设是否成立。

方案	实验操作	实验现象	结论
方案一	取适量样品于试管中，滴加过量BaCl <sub>2</sub> 溶液，过滤	①有_____	溶液中有碳酸钠
方案二	取方案一的滤液于试管中，滴加无色酚酞溶液	溶液由无色变成红色	②_____

①有\_\_\_\_\_；

②\_\_\_\_\_。

(4) 通过小明的实验可得出：假设\_\_\_\_\_成立。实验室保存氢氧化钠时必须\_\_\_\_\_。





扫码查看解析

**五、计算题（本题共1个小题，共6分。请将答案填写在答题卡相应的位置。）**

19. 100克某硫酸恰好与13克锌完全反应，生成的硫酸锌全部溶于水。试计算：

(1) 产生氢气的质量。

(2) 这种硫酸中溶质的质量分数。

(3) 生成的硫酸锌溶液溶质的质量分数（结果保留至0.1%）。