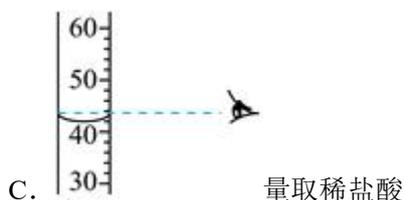
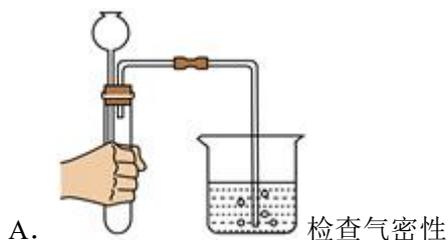


2024 年江苏省连云港市赣榆区中考化学二模试卷

一、选择题（本题包括 12 小题，每小题 2 分，共 24 分。每小题只有一个选项符合题意）

- 1.（2 分）2024 年 5 月 3 日“嫦娥六号”成功发射。“嫦娥六号”使用了大量复合材料。下列关于复合材料的说法中不正确的是（ ）
- A. 玻璃钢是常见的复合材料
B. 复合材料是一种新型材料
C. 多种材料混在一起就是复合材料
D. 复合材料综合了不同材料的优点
- 2.（2 分）传统工艺是中华优秀传统文化的重要组成部分。下列传统工艺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
- 3.（2 分）实验室用大理石固体和稀盐酸制取二氧化碳的实验操作中，下列操作正确的是（ ）



阅读下列材料，回答 4~6 题：

金属镓被誉为电子工业的“脊梁”，广泛用于制造半导体材料，镓与氨气在高温下可制备半导体材料氮化镓： $2\text{Ga} + 2\text{NH}_3 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{GaN} + 3\text{H}_2$ 镓元素属于第四周期的元素，在元素周期表中的信息见图。镓原子的最外层电子数为 3，在化合物中通常显+3 价。

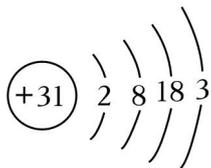
31	Ga
镓	
69.72	

4. 下列化学用语表示正确的是（ ）

A. 氧化镓的化学式： Ga_3O_2

B. 3 个氮原子：3N₂

C. 2 个镓离子：2Ga⁺³



D. 镓原子结构示意图：

5. 下列说法正确的是（ ）

A. 镓元素属于金属元素

B. 镓的原子核内有 31 个中子

C. 镓在化学变化中易得电子

D. 镓的相对原子质量为 69.72g

6. 镓与氨气制备氮化镓的化学反应属于（ ）

A. 化合反应

B. 分解反应

C. 置换反应

D. 复分解反应

7. (2 分) 厨房中蕴含很多化学知识。下列做法不正确的是（ ）

A. 用小苏打烘焙糕点

B. 用洗涤剂除去餐具上的油污

C. 用纯碱除去水壶中的水垢

D. 用活性炭除去冰箱中的异味

8. (2 分) 答题卡上条形码的黏性来源于胶黏剂——丙烯酸 (C₃H₄O₂)，下列关于丙烯酸说法正确的是（ ）

A. 丙烯酸属于无机物

B. 丙烯酸由碳、氢、氧三种元素组成

C. 丙烯酸中氧元素的质量分数最大

D. 一个丙烯酸分子中含有 1 个氧分子

9. (2 分) 下列实验方案能达到实验目的的是（ ）

选项	实验目的	实验方案
A	除去 CO ₂ 气体中的 HCl	将气体通入足量的氢氧化钠溶液
B	鉴别 KCl 和 NH ₄ Cl 固体	取样，加入熟石灰混合研磨，