



扫码查看解析

2022年山东省淄博市临淄区中考一模试卷

化学

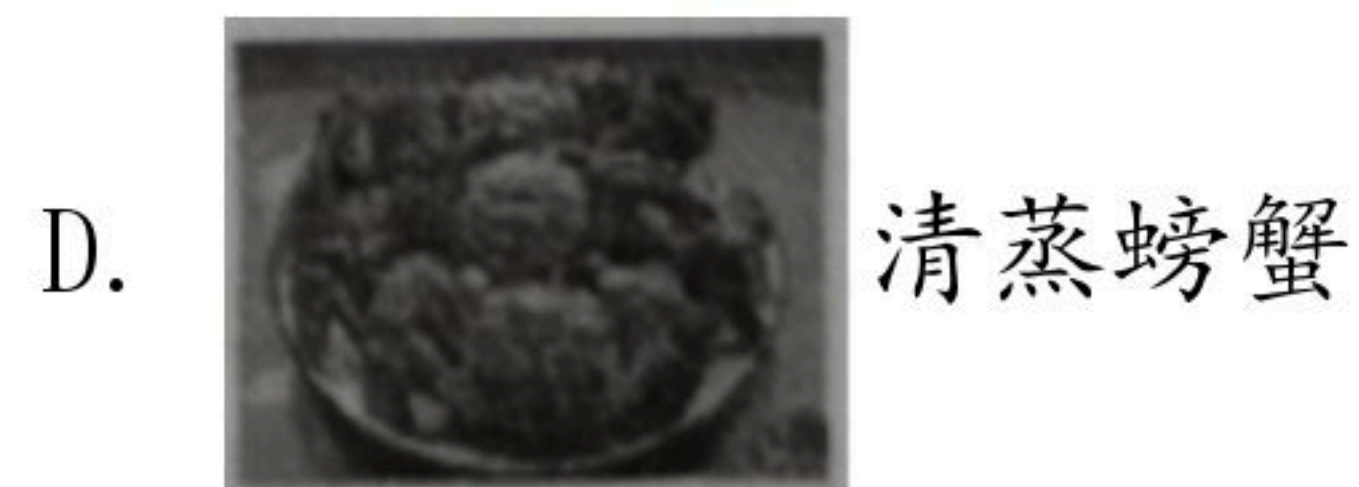
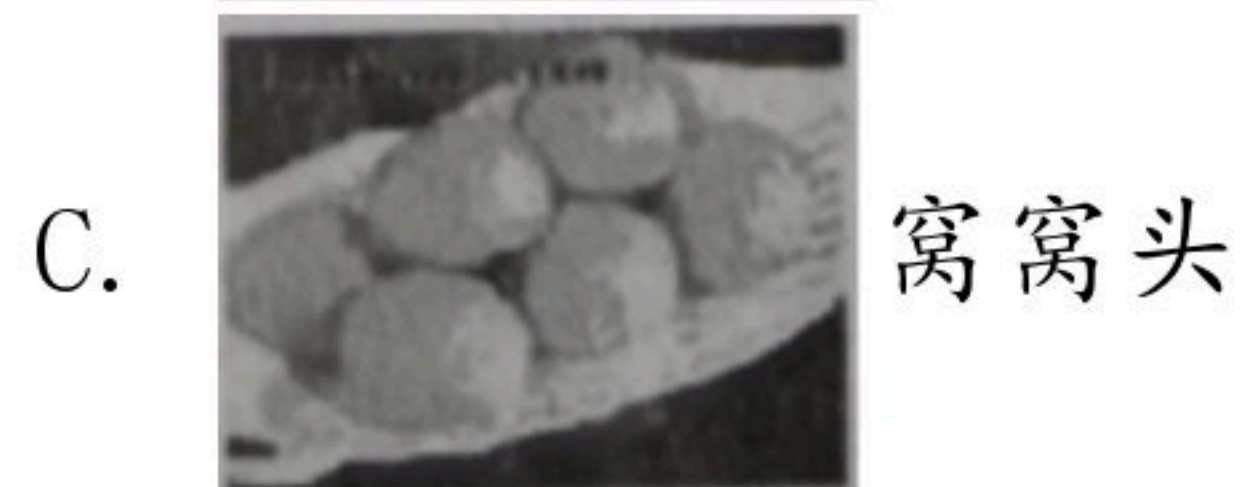
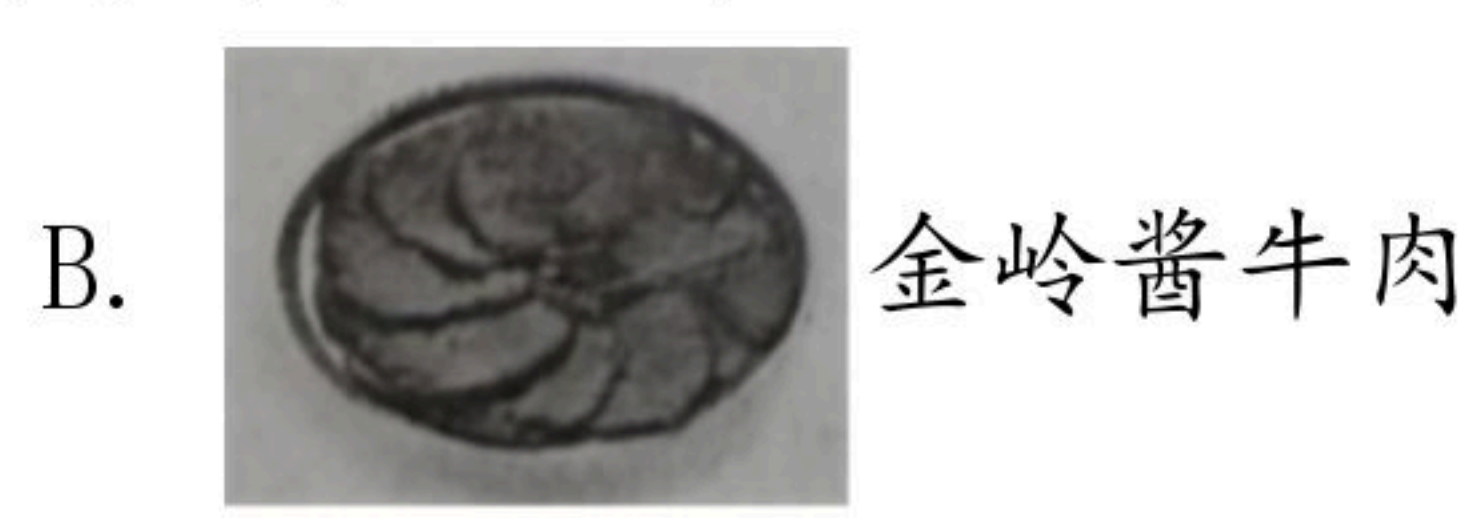
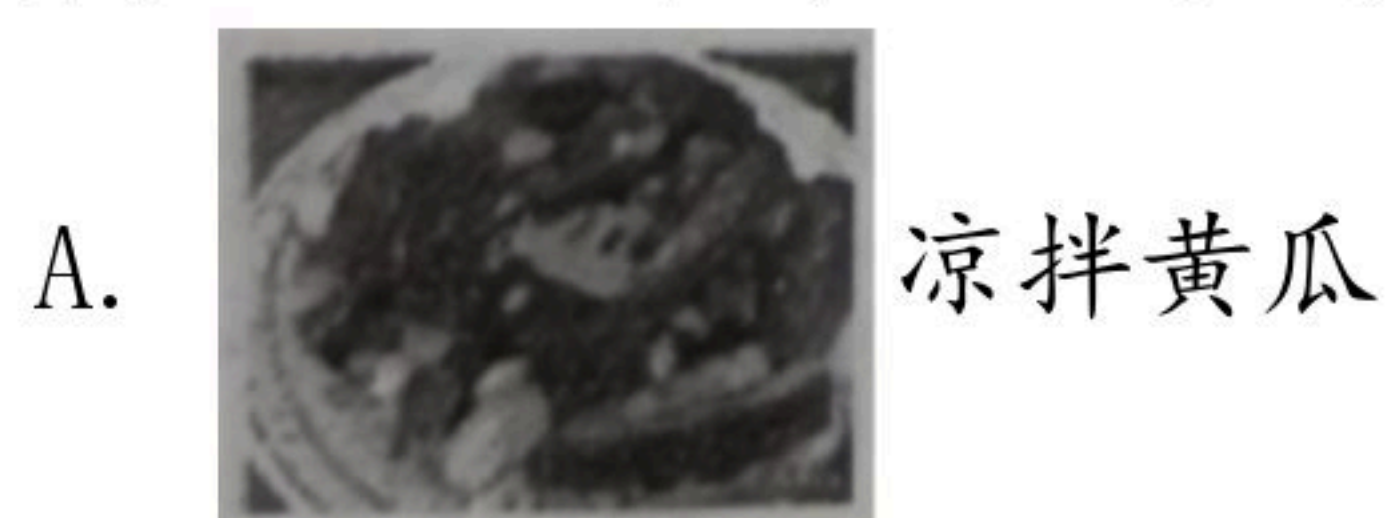
注：满分为60分。

一、选择题（本题包括15个小题，1~10小题每小题1分，11~15小题每小题1分，共20分。每小题只有一个选项符合题意）

1. 淄博市临淄区后李遗址是我国新石器文化遗址的代表之一，后李遗址出土了大量的陶瓷文物，为研究我国的陶瓷器烧造历史提供了重要资料。在陶瓷器制造过程中，一定发生了化学变化的是（ ）



2. 纪录片《舌尖上的中国》讲的是天南地北的中国美食，高超的烹饪技艺不仅能改善营养，而且能丰富生活情趣，下列烹饪的菜肴中富含维生素的是（ ）



3. “分类”是化学学习和研究的重要方法之一，下列分类中不正确的是（ ）

- A. 熟石灰、火碱、纯碱——碱
- B. 硫酸铵、氯化铵、尿素——氮肥
- C. 空气、石油、盐酸——混合物
- D. 硫元素、氧元素、氢元素——非金属元素

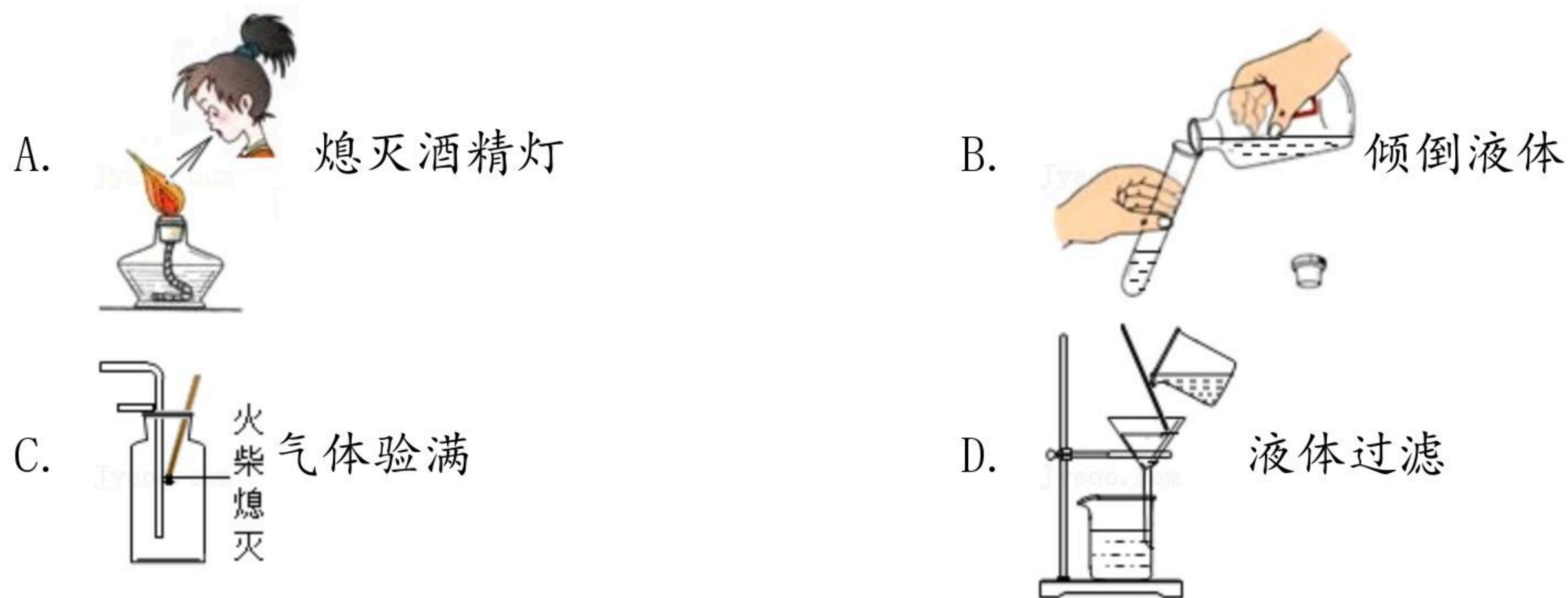
4. 2022年3月22日是第三十届“世界水日”，3月22-28日是第三十五届“中国水周”。我国纪念2022年“世界水日”“中国水周”活动主题为“推进地下水超采综合治理复苏河湖生态环境”。下列关于水的叙述不正确的是（ ）

- A. 地球上的水资源丰富，可利用的淡水资源却很有限
- B. 自然界的水经过沉淀、过滤、吸附后即可得纯水
- C. 电解水时，在水中加入少量硫酸钠是为了增强水的导电性
- D. 水分子是由氢、氧两种原子构成的

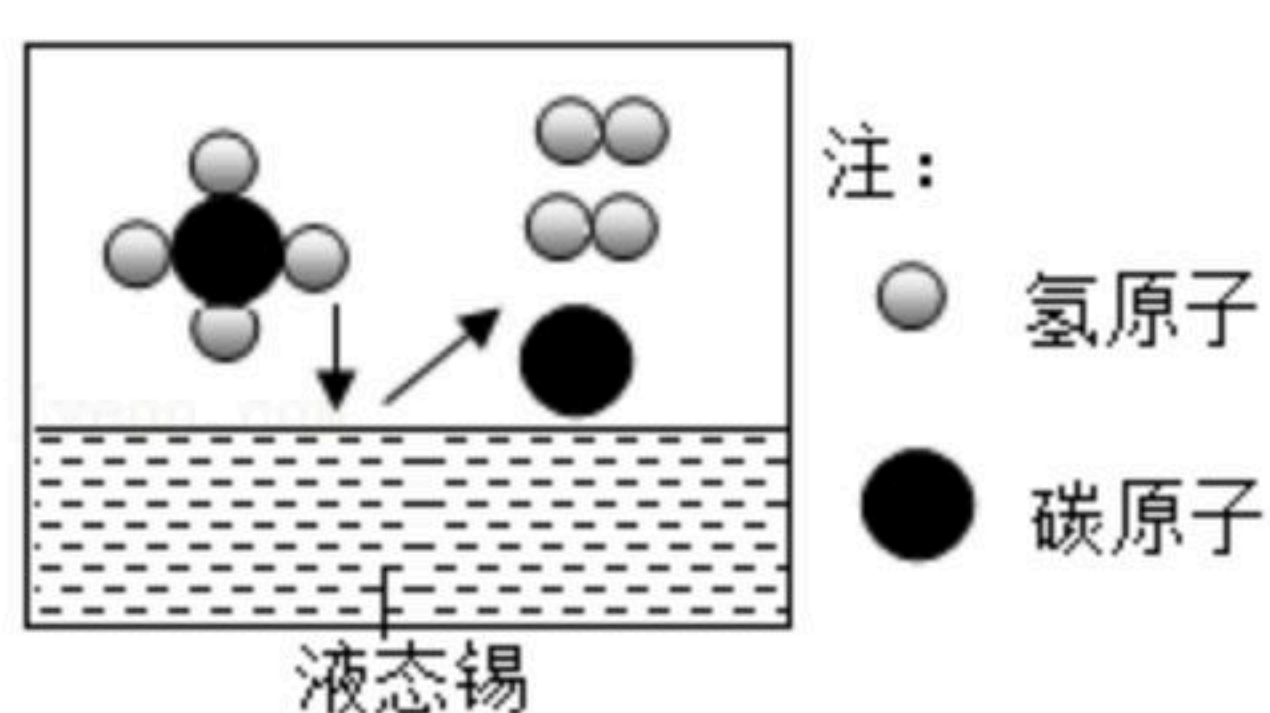


扫码查看解析

5. 下列实验基本操作正确的是 ()



6. 近期, 我国科学家成功研制出天然气在液态锡催化作用下的高效制氢方法, 该反应的微观原理如图所示, 下列说法错误的是 ()



- A. 反应前后液态锡的质量和性质不变
 - B. 反应物中所有元素化合价均发生改变
 - C. 生成物之一可用于制造高级炭黑
 - D. 该反应是分解反应
7. 下列化学反应与事实相符, 且化学方程式书写正确的是 ()
- A. 铁和稀盐酸反应: $2Fe+6HCl=2FeCl_3+3H_2\uparrow$
 - B. 碳酸钠投入稀盐酸中: $Na_2CO_3+HCl=NaCl+CO_2\uparrow+H_2O$
 - C. 利用生石灰与水反应放出的大量热来做速热饭盒: $CaO+H_2O=Ca(OH)_2$
 - D. 酸雨形成的原因: $CaO+H_2O=H_2CO_3$

8. 如图是某粒子的结构示意图, 下列叙述正确的是 ()



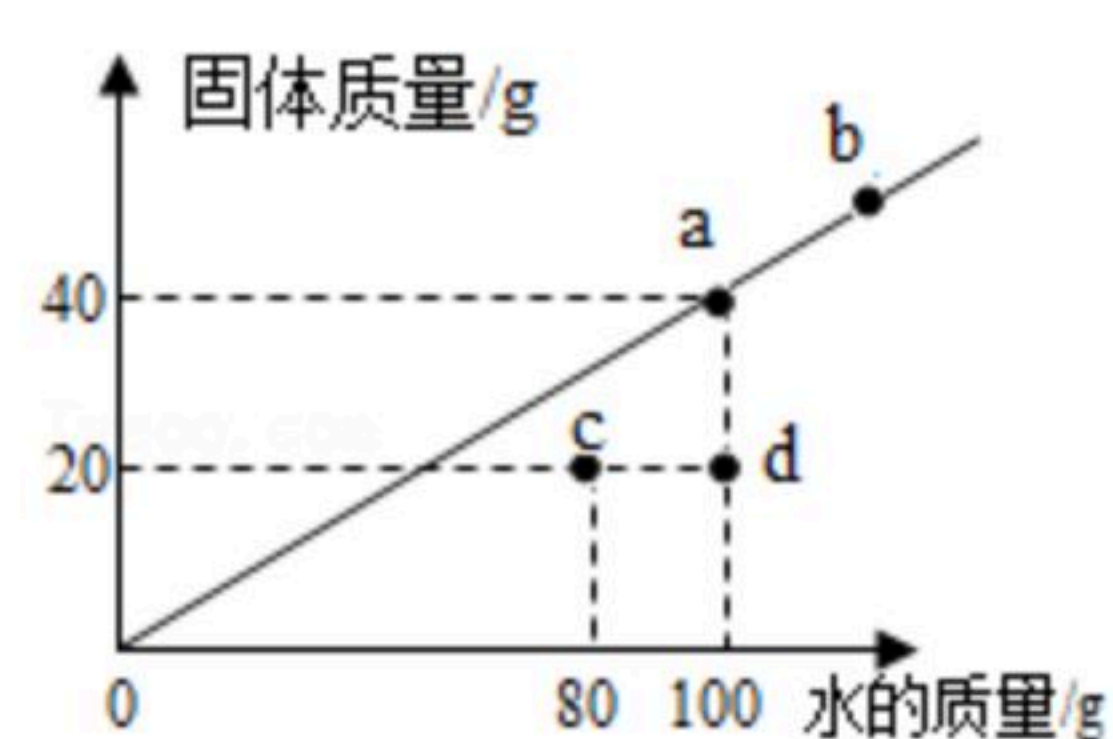
- A. 该粒子是阳离子
 - B. 该元素属稀有气体元素
 - C. 该粒子第一电子层有8个电子
 - D. 该粒子的核电荷数是16
9. 安全第一, 学习化学知识可以有效地保护自己, 下面分析正确的是 ()
- A. 电线着火时, 可以用水基型灭火器扑灭
 - B. 室内失火, 立即打开所有门窗
 - C. 发现煤气泄漏, 关闭阀门并打开所有门窗
 - D. 用大量水灭火是为了降低可燃物的着火点

10. 发射“嫦娥一号”的火箭用偏二甲肼 ($C_2H_8N_2$) 和四氧化二氮 (N_2O_4) 作常规推进



扫码查看解析

误的是 ()



- A. 20℃时, 该物质的溶解度为40g
- B. $d \rightarrow a$ 点可以增加溶质或蒸发溶剂
- C. a 点对应的溶液降温不一定有晶体析出
- D. b 与 c 点对应溶液的溶质质量分数关系是: $c < b$

二、理解与应用 (本小题包括4小题, 共20分)

16. “宏观”、“微观”、“符号”三者之间建立联系是化学学科特有的思维方式。

请根据要求填空:

- (1) 2个氮分子 (用符号表示) _____。
- (2) 金属镁是由_____构成的 (填分子、原子或离子)。
- (3) 硫化钠 (Na_2S) 中硫元素的化合价是_____。
- (4) 中药当归、白芷中富含的紫花前胡醇 (化学式 $C_{14}H_{14}O_4$) 能增强人体免疫力, 该物质的相对分子质量是_____, C 、 H 、 O 的原子个数比为_____。

17. 如图为某抗酸药的实物图, 回答下列问题:



- (1) 图中属于有机合成材料的是_____。
 - (2) 该药物中淀粉属于 (填字母序号) _____。
- A. 蛋白质
 - B. 糖类
 - C. 油脂
 - D. 维生素
- (3) 药片中的碳酸氢钠在治疗胃酸过多患者时, 发生反应的化学方程式为_____。
 - (4) 某种抗酸药的主要成分是三硅酸镁 ($Mg_2Si_3O_8 \cdot nH_2O$), 能与盐酸发生复分解反应, 那么, 反应后产物中含镁的化合物是_____ (填化学式)。

18. 元素周期表是学习和研究化学的重要工具, 其内容十分丰富。下表是元素周期表的部分内容, 请解答下列问题:



扫码查看解析

(1) 地壳中含量最多的元素的原子序数是_____。

族	IA							0
周期								
1	1 H 氢 1.008	IIA	IIIA	IVA	VA	VIA	VIIA	2 He 氦 4.003
2	3 Li 锂 6.941	4 Be 铍 9.012	5 B 硼 10.81	6 C 碳 12.01	7 N 氮 14.01	8 O 氧 16.00	9 F 氟 19.00	10 Ne 氖 20.18
3	11 Na 钠 22.99	12 Mg 镁 24.31	13 Al 铝 26.98	14 Si 硅 28.09	15 P 磷 30.97	16 S 硫 32.07	17 Cl 氯 35.45	18 Ar 氩 39.95

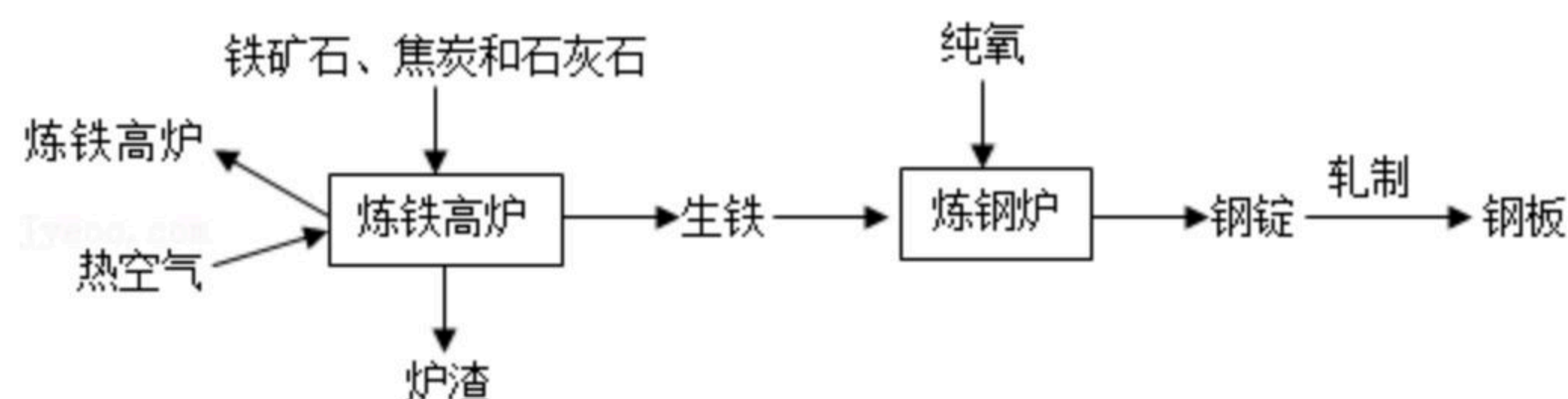
(2) 表中不同种元素最本质的区别是 (填序号)_____。

- A. 中子数不同
- B. 质子数不同
- C. 相对原子质量不同
- D. 核外电子数

(3) 一种碳原子叫做碳12, 是含有6个质子和6个中子的碳原子, 一个碳12原子的质量为 ag , 则一个氧原子的质量为_____g (用含 a 的代数式表示)。

(4) 写出一个由1、7、8号三种元素组成的化合物的化学式_____。

19. 工业上炼铁炼钢和轧制钢材的主要流程如下图:



已知: 生铁的含碳量为2%~4.3%, 钢的含碳量为0.03%~2%。回答下列问题:

(1) 反应: ① $Fe_2O_3+3CO \xrightarrow{高温} 2Fe+3CO_2$, ② $2Fe_2O_3+3C \xrightarrow{高温} 4Fe+3CO_2\uparrow$ 。属于置换反应的是 (填数字序号) _____, 高炉炼铁的主要反应是 (填数字序号) _____。

(2) 炼铁的固体原料需粉碎, 粉碎的主要目的是_____。

(3) 炼钢炉中, 通入纯氧的目的是_____。

(4) 将钢锭轧成钢板, 体现了金属铁的_____性; 喷漆能防止铁生锈, 原因是_____。

三、实验与探究 (本大题包括2小题, 共15分)

20. 经过一段时间的化学学习, 我们认识了许多化学实验仪器, 也知道了不少实验操作的要求。如图2所示是某化学小组部分实验过程的装置图:



扫码查看解析

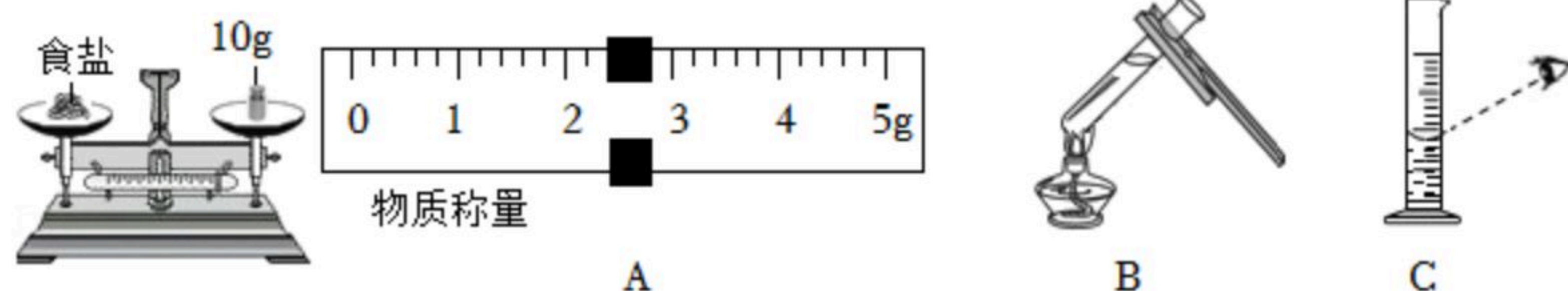


图1

图2

- (1) A图中所称食盐的质量为 _____ g，若食盐与砝码的位置颠倒了，游码显示仍为A图，则食盐的实际质量为 _____ g。
- (2) 如图B所示操作，可能造成的后果是 _____。
- (3) 欲量取40mL水，应选用的仪器是50mL的量筒和 _____，某同学如C图读数，则实际量取的液体 _____ 40mL（填“大于”、“小于”或“等于”）。

21. 化学是一门以实验为基础的学科。根据图1回答问题：

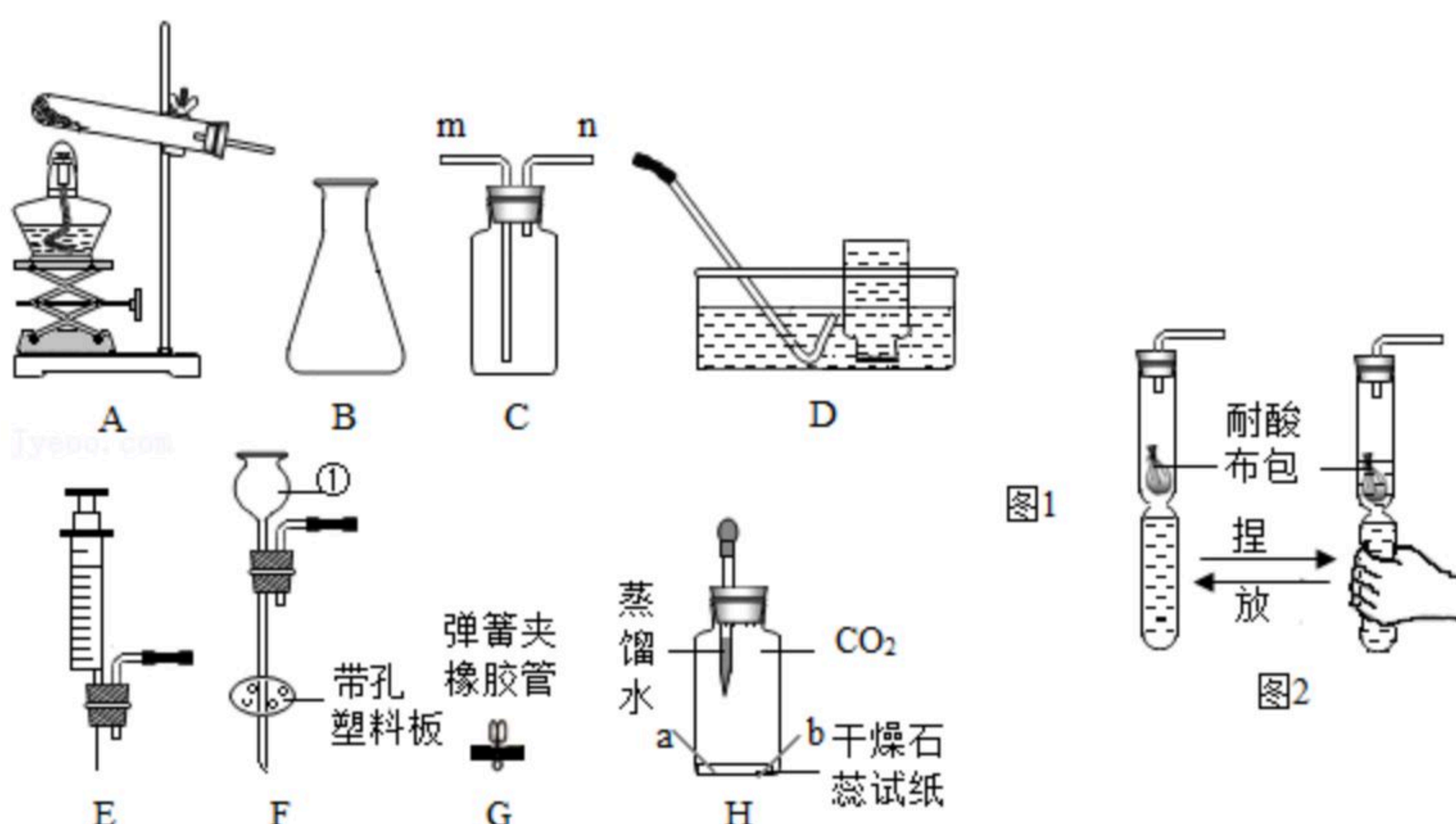


图1

图2

- (1) 仪器①的名称是 _____。
- (2) 实验室制取气体若选用A装置，除因为反应条件需要加热外，还因为 _____。收集气体若选用D装置，气体具有的性质 _____。
- (3) 实验室用过氧化氢制取氧气，发生装置要能达到“控制反应速度”，需要选用的仪器和用品有 _____，反应的化学方程式为 _____。小明用AD装置制取氧气，实验结束时，先熄灭酒精灯，导致水槽中的水倒流进入了导气管。可采取的补救措施是 _____（说出一种）。
- (4) 装置H中，向干燥石蕊试纸的a端滴入蒸馏水，观察到的实验现象为 _____，该实验得出的结论为 _____。
- (5) 小明同学以废弃的“棒棒冰”塑料管为材料，制成的气体发生装置（各部分连接紧密后，如图2所示）。该实验设计的优点有： _____。（写一点即可）

四、分析与计算（5分）

22. 有一包Cu和CuO的混合物共80g，与一定量的稀硫酸恰好完全反应后，得到质量分数为24%的溶液100g，则原混合物中单质Cu的质量分数是多少？