



扫码查看解析

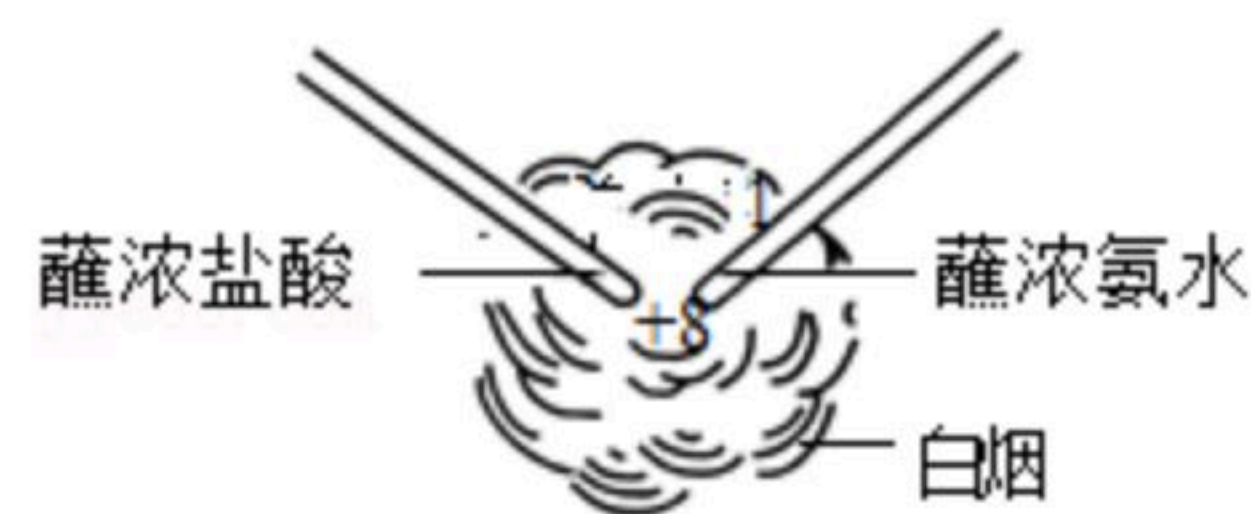
2022年江苏省徐州市中考押题试卷

化学

注：满分为50分。

一、选择题（本题包括10小题，每小题只有1个选项符合题意，共20分）

- 为建设美丽的徐州，下列做法不合理的是（ ）
 - 大量施用农药以减少植物病虫害
 - 开发清洁能源以减少大气污染
 - 合成新型洗涤剂以减少水体污染
 - 垃圾分类回收以减少资源浪费
- 生产生活中充满物质分散现象。下列有关说法正确的是（ ）
 - 碘易溶于汽油，也易溶于水
 - 硫酸在水中分散后，溶质以离子形式存在
 - 用酒精或汽油清除污渍，主要利用乳化作用
 - 将面粉加入水中，充分振荡后得到澄清透明的溶液
- 化学促进社会发展。下列有关叙述正确的是（ ）
 - 油脂是人体主要的供能物质
 - 橡胶、塑料、涤纶都是合成材料
 - 工业上常用煤炭、活性炭炼铁
 - 农业上可用草木灰改良酸性土壤
- 分别蘸有浓盐酸、浓氨水的两根玻璃棒相互靠近，可以看到浓厚的白烟（见图，已知 $NH_3+HCl=NH_4Cl$ ）。下列叙述正确的是（ ）
 - 该实验可以证明分子不断运动
 - 浓盐酸和浓氨水都具有挥发性
 - 白烟是反应生成的氯化铵固体小颗粒



- ①②
 - ②③
 - ①③
 - ①②③
- 鱼肝油富含维生素A ($C_{20}H_{30}O$) 和维生素D ($C_{28}H_{44}O$)。下列有关说法正确的是（ ）
 - 维生素D中含有73个原子
 - 维生素A、D都是有机高分子
 - 维生素A中碳元素质量分数最高
 - 大多数维生素可以在人体内合成



扫码查看解析

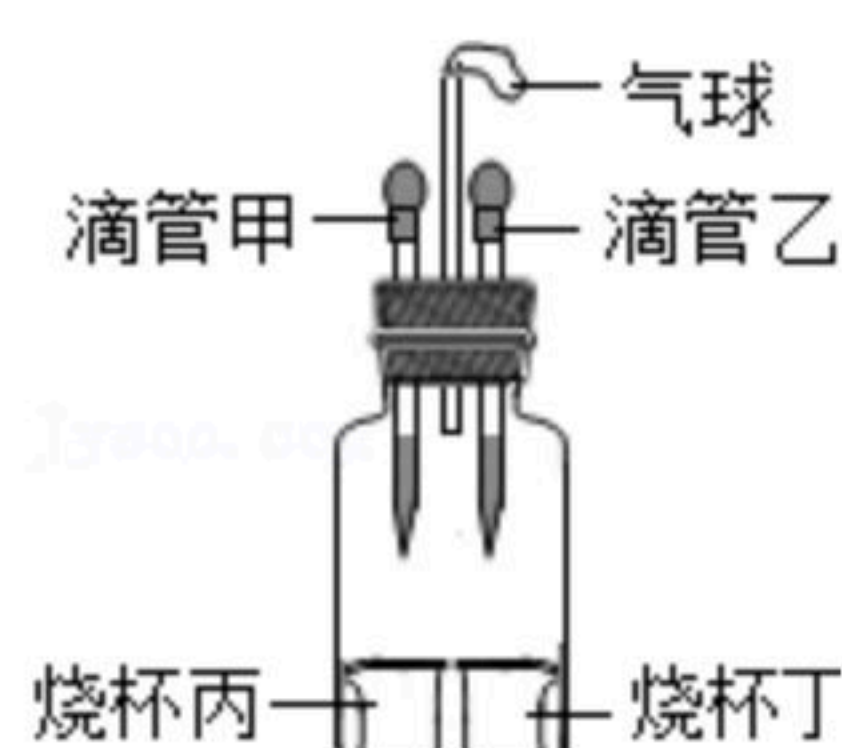
6. 下列实验操作，可以达到预期目的是（ ）
- A. 用红色石蕊试纸检验降水是否为酸雨
 - B. 通过测量溶液的导电性，区别硬水与自来水
 - C. 胶头滴管使用后用自来水冲洗干净，再放回原瓶
 - D. 采用溶解过滤、蒸发结晶的方法，提纯含有泥沙的氯化钾

7. 20℃时几种物质的溶解度如表。下列说法正确的是（ ）

物质名称	硝酸钠	氢氧化钙	硝酸钾	氯酸钾
溶解度/g	87.9	0.165	31.6	7.4

- A. 在20℃时可以配出40%的硝酸钠溶液
 - B. 氢氧化钙是难溶物质
 - C. 20℃时16g硝酸钾能完全溶于50g水中
 - D. 氯酸钾是易溶物质
8. 在如图所示的密闭装置中，先将甲中液体滴入丙中，气球明显鼓起，一段时间后气球恢复原状；再将乙中液体滴入丁中，气球又明显鼓起。下列组合不能出现上述实验现象的是（ ）

	滴管甲	烧杯丙	滴管乙	烧杯丁
A	浓硫酸	蒸馏水	稀盐酸	贝壳
B	稀硫酸	生铁	自来水	硝酸铵
C	蒸馏水	生石灰	食醋	镁条
D	蒸馏水	烧碱	稀盐酸	黄铜



- A. A
 - B. B
 - C. C
 - D. D
9. 除去下列物质中混有的少量杂质（括号内物质为杂质），所用方法正确的是（ ）
- A. $C (MnO_2)$ ：加入足量的双氧水后，过滤、洗涤、干燥
 - B. $NaCl$ 溶液 ($CaCl_2$)：加入适量碳酸钠溶液后过滤
 - C. $NH_3 (H_2O)$ ：将混合气缓缓通过浓硫酸
 - D. $Cu (CuO)$ ：在空气中灼烧混合物

10. 把一定量甲、乙、丙、丁四种物质放入密闭容器中，在一定条件下反应一段时间后，测



扫码查看解析

得反应前后各物质的质量如下表。下列说法错误的是 ()

物质	甲	乙	丙	丁
反应前的质量/g	24	42	0	0.72
反应后的质量/g	0	X	40	0.72

- A. 丁可能是该反应的催化剂
- B. 该反应中的乙物质过量
- C. 乙、丙反应时的质量比为21: 20
- D. 丙一定是化合物

二、填空与简答题 (本题包括3小题, 化学方程式每个2分, 其余每空1分, 共15分)

11. 生产生活离不开化学。

(1) 鸡蛋中富含的营养素是 _____; 在酱油中添加微量元素 _____ 可以预防贫血。

(2) 高铁酸钠 (Na_2FeO_4) 是新型净水剂, 其中铁元素的化合价是 _____。

(3) 农村开发利用沼气可以改善生态环境卫生。写出沼气的主要成分在空气中完全燃烧的化学方程式: _____。

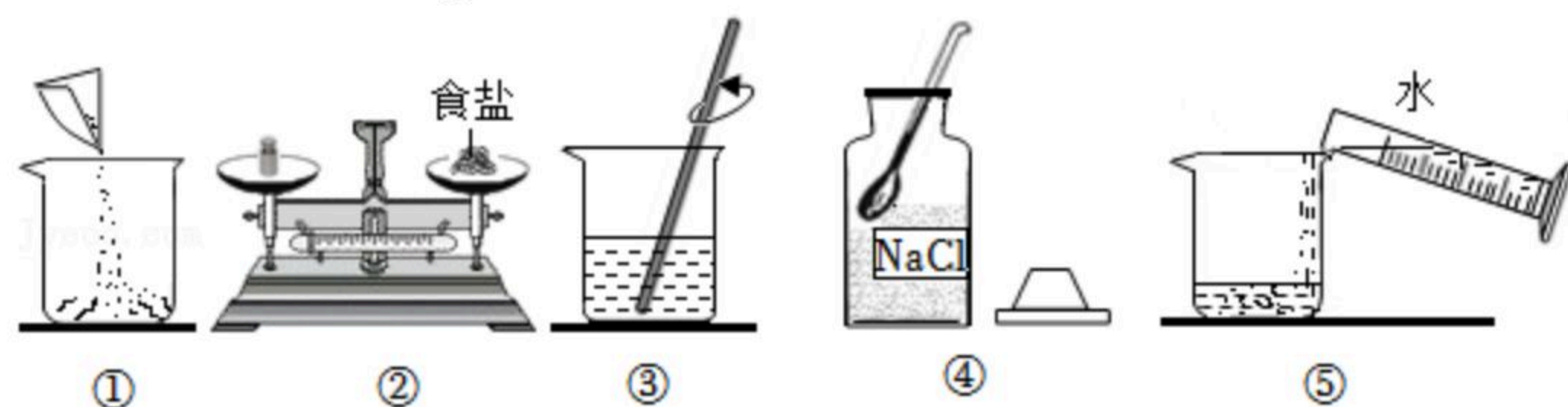
12. 金属及其制品应用广泛。

(1) 因为金属铜有良好的 _____ 性和 _____ 性, 所以常用来作导线。

(2) 铝制品不易锈蚀, 这是因为 _____ (写化学方程式)。

(3) 用锌片和 _____ (写化学式) 溶液进行实验, 能得出锌的活动性大于银。

13. 如图是配制100g质量分数为15%的氯化钠溶液的实验操作示意图:



(1) 图④中的玻璃仪器是 _____ (填名称)。

(2) 配制该溶液需要氯化钠 _____ g, 配制该溶液的操作顺序是 _____ (填序号)。

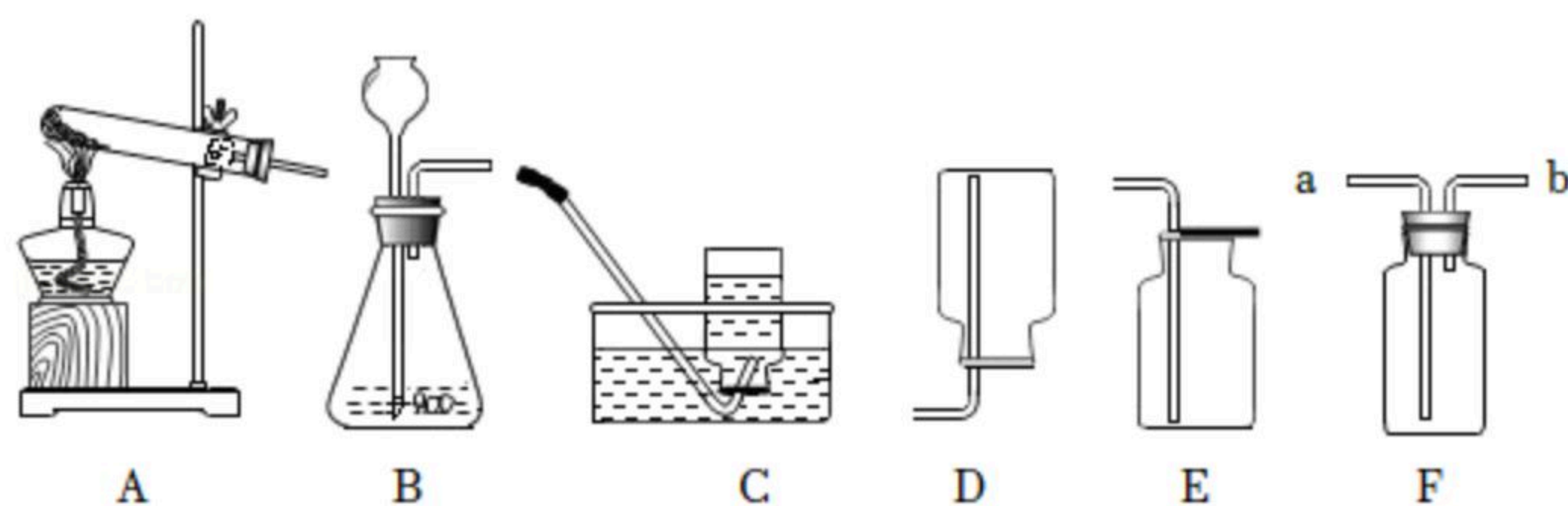
(3) 操作②会使所配溶液的浓度 _____ (填“偏大”或“偏小”或“不影响”), 在所配溶液中质量分数最大的离子是 _____ (写符号)。

三、实验与探究题 (本题包括2小题, 化学方程式每个2分, 其余每空1分, 共20分)

14. 实验室常用如图所示的一些装置制取气体, 请回答:



扫码查看解析



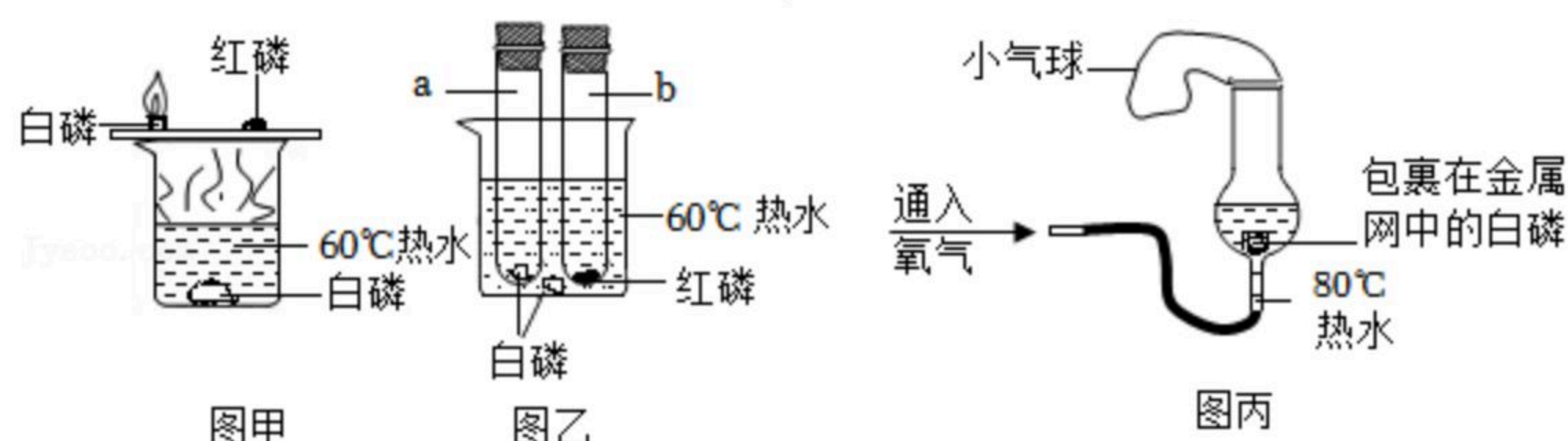
(1) A装置中的金属仪器是_____。

(2) 用A装置制氧气时，有关的化学方程式是_____；实验室制取氢气的装置组合是_____。

(3) 实验室制得的二氧化碳气体中常混有HCl气体，要除去HCl气体可以借助F装置（内盛半瓶饱和的小苏打溶液），则进气管是_____（填“a”或“b”），F装置中发生反应的化学方程式是_____。

(4) 加热氯化铵与熟石灰的混合物制氨气，有关的化学方程式是_____；若用F装置收集氨气，进气管是_____（填“a”或“b”）。

15. 化学兴趣小组在老师指导下，探究可燃物燃烧的条件。



【查阅资料】①白磷着火点约是40℃；②磷的燃烧产物与水蒸气反应生成有毒的偏磷酸。

【实验回顾】课本上按图甲所示装置探究可燃物燃烧的条件。

(1) 铜片上白磷燃烧而红磷不燃烧，不仅说明_____，还说明红磷的着火点明显_____（填“高于”或“低于”）40℃。

(2) 证明燃烧需要氧气的实验现象是_____。

(3) 白磷燃烧的化学方程式为_____。

【实验改进】如何在对环境友好的前提下进行上述实验呢？同学们经过讨论设计出图乙所示的改进装置，也获得了正确的结论。

(4) b是_____。

(5) 烧杯中热水的作用是_____。

(6) 该装置仍有不足之处，如_____。

【拓展延伸】如何在对环境友好的来呢？同学们在老师指导下又设计出图丙所示的新装置，只要通入氧气，白磷在热水中就能剧烈燃烧：

(7) 金属网的作用是_____。



扫码查看解析

(8) 小气球的作用是 _____。

四、计算题 (本题包括1小题, 共5分)

16. 铝不仅能与酸反应, 还能与强碱反应 (如 $2Al+2NaOH+2H_2O=2NaAlO_2+3H_2\uparrow$), 而铜不能与强碱反应。某种铝制品的主要成分是金属铝和铜, 同学们将 180 g NaOH 溶液不断加到 40 g 铝制品中, 充分反应后, 得到如表实验数据:

	第1次	第2次	第3次	第4次
加入 $NaOH$ 溶液的质量/g	45	45	45	45
剩余固体的质量/g	28	16	4	4

(1) 40 g 铝制品中含有 _____ g 金属铜。

(2) 求所用 $NaOH$ 溶液的溶质质量分数。(写出计算过程)



扫码查看解析