



扫码查看解析

2017年上海市中考试卷

化学

注：满分为60分。

一、选择题（共20小题，每小题1分，满分20分）

- 空气中含量最多的是（ ）
A. O_2 B. N_2 C. He D. CO_2
- 属于金属的是（ ）
A. Mg B. O_2 C. S D. P
- 含原子团的物质是（ ）
A. Cu B. CO C. KCl D. KNO_3
- 属于氧化物的是（ ）
A. O_3 B. H_2O C. $Cu(OH)_2$ D. H_2CO_3
- 有机物一定含有的元素是（ ）
A. 碳 B. 氧 C. 氢 D. 氯
- 氢氧化钙俗称（ ）
A. 烧碱 B. 纯碱 C. 熟石灰 D. 石灰石
- 活性炭能净水，主要是因为它具有（ ）
A. 难溶性 B. 稳定性 C. 吸附性 D. 可燃性
- 互为同素异形体的一组物质是（ ）
A. 金刚石和石墨 B. 铁粉和铁丝 C. 液氧和氧气 D. 银和汞
- 除铁锈的试剂是（ ）
A. 氯化钠溶液 B. 稀盐酸 C. 氢氧化钠溶液 D. 水
- 关于" K_2CO_3 "说法错误的是（ ）
A. 名称：碳酸钾 B. 类别：盐
C. 焰色反应：黄色 D. 用途：可作钾肥
- 二氧化碳气体转化为干冰的过程中发生改变的是（ ）



扫码查看解析

- A. 分子种类 B. 分子间距 C. 原子大小 D. 原子种类

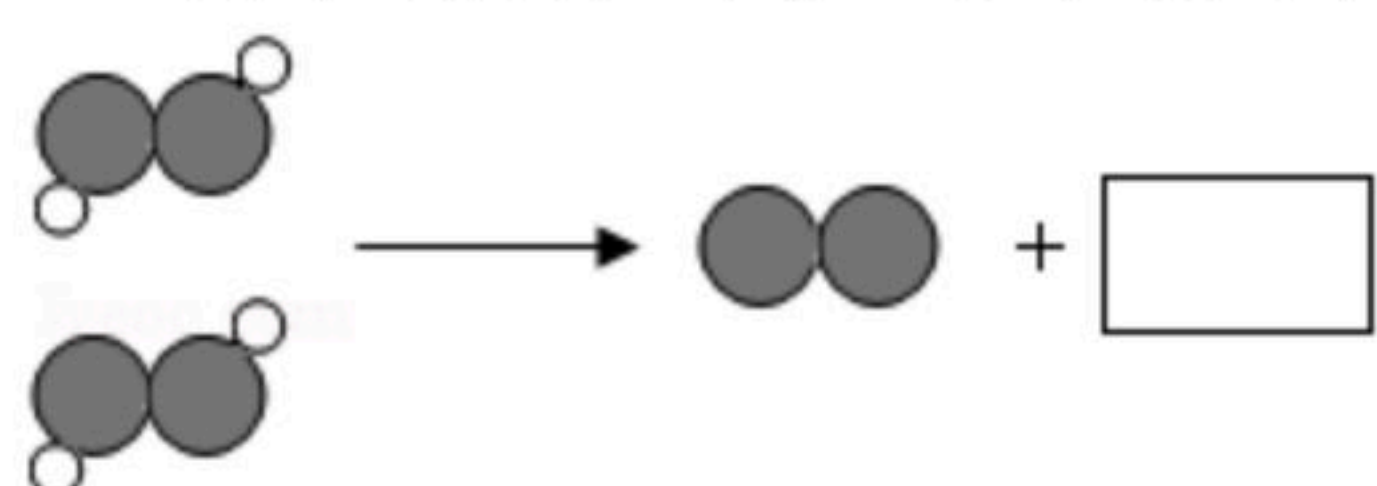
12. 铁在氧气中燃烧的化学方程式书写正确的是 ()

- A. $3Fe+2O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} Fe_3O_4$ B. $Fe+O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} FeO_2$
 C. $Fe+O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} Fe_3O_4$ D. $4Fe+3O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2Fe_2O_3$

13. 能使煤燃烧更充分的措施是 ()

- A. 减少空气通入量 B. 充分利用热能
 C. 块状煤碾成粉末 D. 净化尾气

14. 双氧水分解的微观示意图如下, 方框内应是 ()



A	B	C	D

- A. A B. B C. C D. D

15. 对于某一澄清透明的酸雨样品, 判断正确的是 ()

- A. 呈中性 B. $pH > 7$ C. 属于悬浊液 D. 属于溶液

16. 仪器的用途及使用注意事项都正确的是 ()

加热: 使用后吹灭并盖上灯帽	吸取液体: 滴管口向上防止液体流出	测量液体体积: 不能被加热	称量药品: 药品直接放置在天平上
A	B	C	D

- A. A B. B C. C D. D

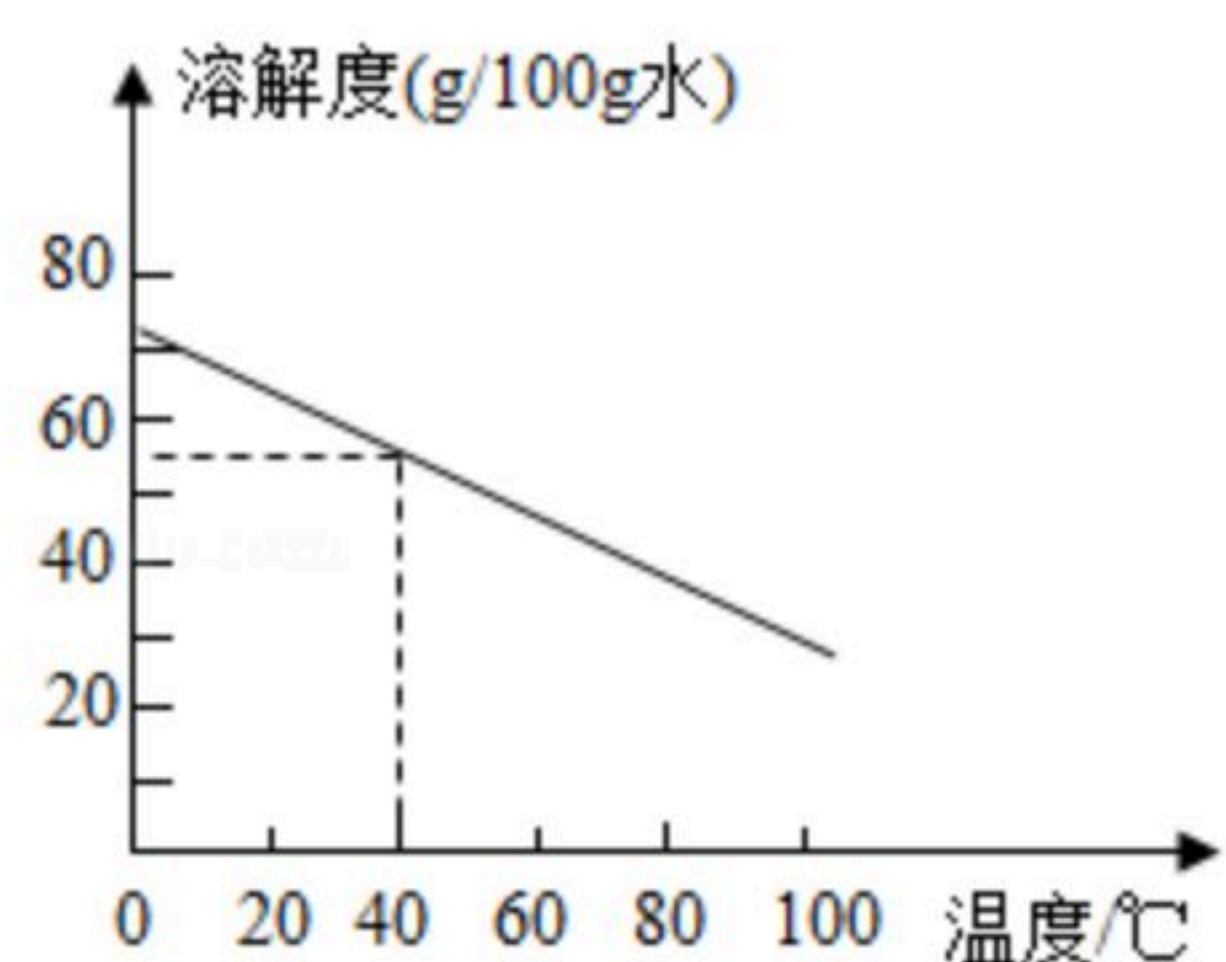
17. 根据化学方程式: $2H_2O \xrightarrow{\text{通电}} 2H_2\uparrow + O_2\uparrow$, 无法获取的信息是 ()

- A. 反应所需条件 B. 生成物的状态
 C. 生成物的物质的量之比 D. 氧气可助燃

18. 某物质的溶解度曲线如图, 40°C 时将 60g 该物质放入 100g 水中充分搅拌溶解, 有关判断正确的是 ()



扫码查看解析



- A. 40°C时形成160g溶液
 B. 若降温至20°C, 溶质质量减少
 C. 若升温至60°C, 溶质质量分数不变
 D. 若升温至80°C, 溶液是饱和溶液
19. 有关氧原子的描述正确的是 ()
 A. 一个氧原子的质量是16g
 B. 1g氧原子和1g氧分子含有相同的原子个数
 C. 氧原子的摩尔质量在数值上等于氧原子的质量
 D. 氧原子的相对原子质量就是1mol氧原子的质量
20. 关于化学反应类型说法正确的是 ()
 A. 有单质生成的反应是分解反应
 B. 两种化合物之间的反应是复分解反应
 C. 元素存在形态发生改变的反应是置换反应
 D. 化合反应中生成物的物质的量可能等于反应物的物质的量之和

二、填空题 (共3小题, 共21分)

21. 从"丝绸之路"到"一带一路"的倡议, 促进了东西方经济、文化的交流。
- ①"丝绸之路"把中国的丝绸、茶叶等传入西方, 将西方的宝石等传入中国。丝绸裁剪成服饰的过程是_____ (选填"物理"或"化学") 变化; 新鲜茶叶中含维生素C, 其化学式是 $C_6H_8O_6$, $C_6H_8O_6$ 由_____种元素组成; 宝石的成分复杂, 其中所含的 Al_2O_3 属于_____ (选填"单质"或"氧化物"); Al_2O_3 中Al的化合价是_____。
- ②能源合作是"一带一路"的重要内容, 中缅油气管道将石油和天然气输入中国, 石油是由多种化合物组成的_____ (选填"混合物"或"纯净物"); 天然气的主要成分是 CH_4 , 1mol CH_4 中约含有_____个 CH_4 分子 (用科学记数法表示); CH_4 完全燃烧生成 CO_2 和_____。

22. 提纯含少量泥沙的粗盐样品, 实验过程和氯化钠的溶解度数据如下:





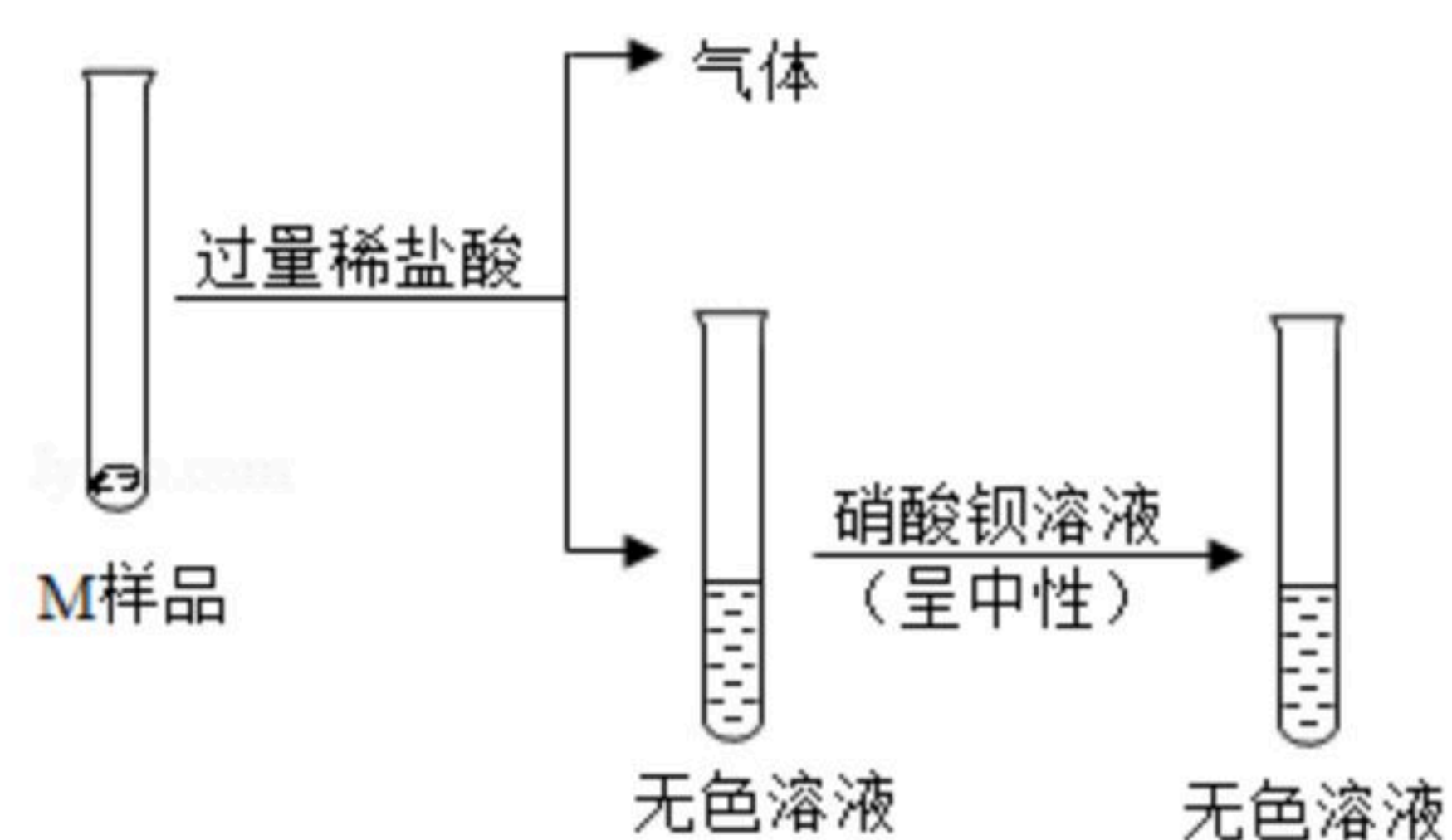
扫码查看解析

温度 (°C)	溶解度 (g/100g水)
20	36.0
40	36.6
60	37.3

- ①20°C时氯化钠的溶解度是_____g/100g水。
- ②该实验是利用泥沙难溶于水而氯化钠_____的性质进行提纯，操作III的名称是_____。
- ③关于蒸发叙述正确的是_____ (选填编号)。
- a、蒸发是通过加热的方法将水汽化除去
 b、所需仪器为酒精灯、蒸发皿、温度计
 c、搅拌可以防止蒸发过程中食盐飞溅
 d、加热过程中用试管夹夹住蒸发皿移动，使其均匀受热
- ④溶解时，加入水的合适的量约为_____ (选填"15"、"30"或"60") mL，理由是

 _____。

23. 某废液M可能含有硫酸钠、氯化钠、碳酸钠、氢氧化钠中的一种或几种，为确定其成分进行实验。



- ①反应生成气体的化学方程式是_____。
- ②M中一定没有_____。
- ③为进一步确定M的成分，进行实验，步骤如下：
 I 重新取M样品，滴加过量的试剂X，静置；
 II 取I中的上层清液，滴加酚酞；
 III 向II中的溶液滴加过量的稀硝酸；
 IV 向III中的溶液滴加试剂Y。
- 完成填空：
 试剂X是_____ (选填"氯化钡"或"硝酸钡") 溶液；试剂Y是_____ 溶液。能确定M中含有氢氧化钠的最主要的一个现象是_____；能确定M中含有氯化钠的最主要的一个现象是_____。(需写明现象对应)

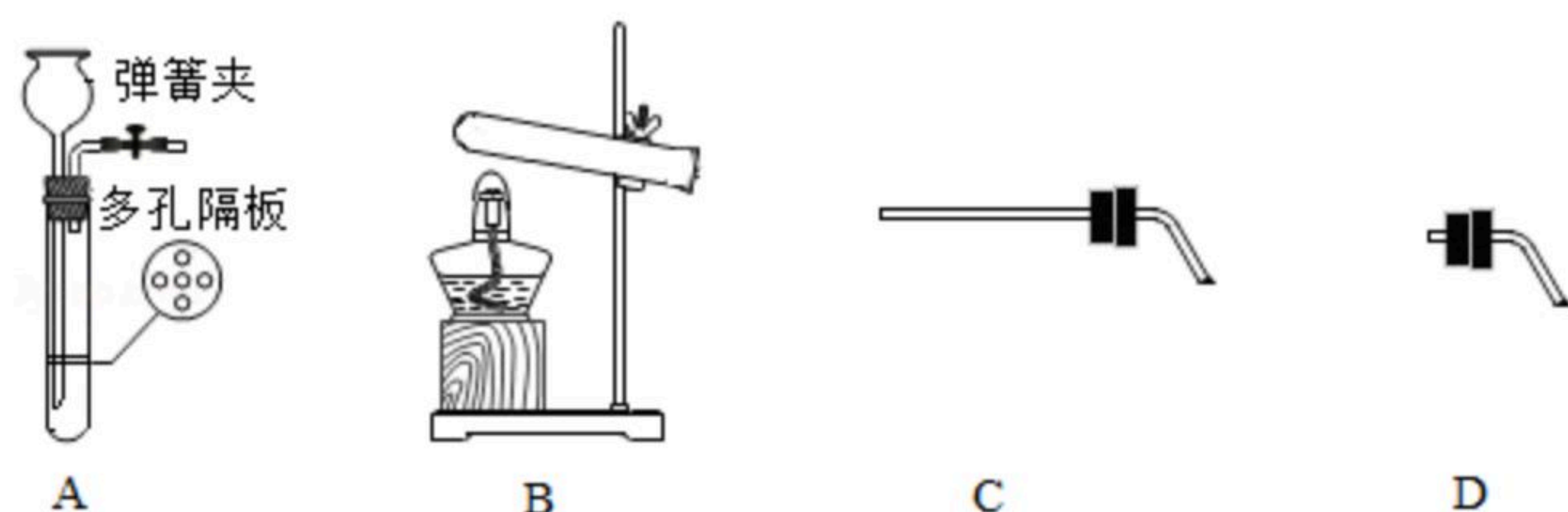


扫码查看解析

的步骤编号)

三、简答题 (共2小题, 19分)

24. 如图是实验室制备气体的常用装置和仪器。



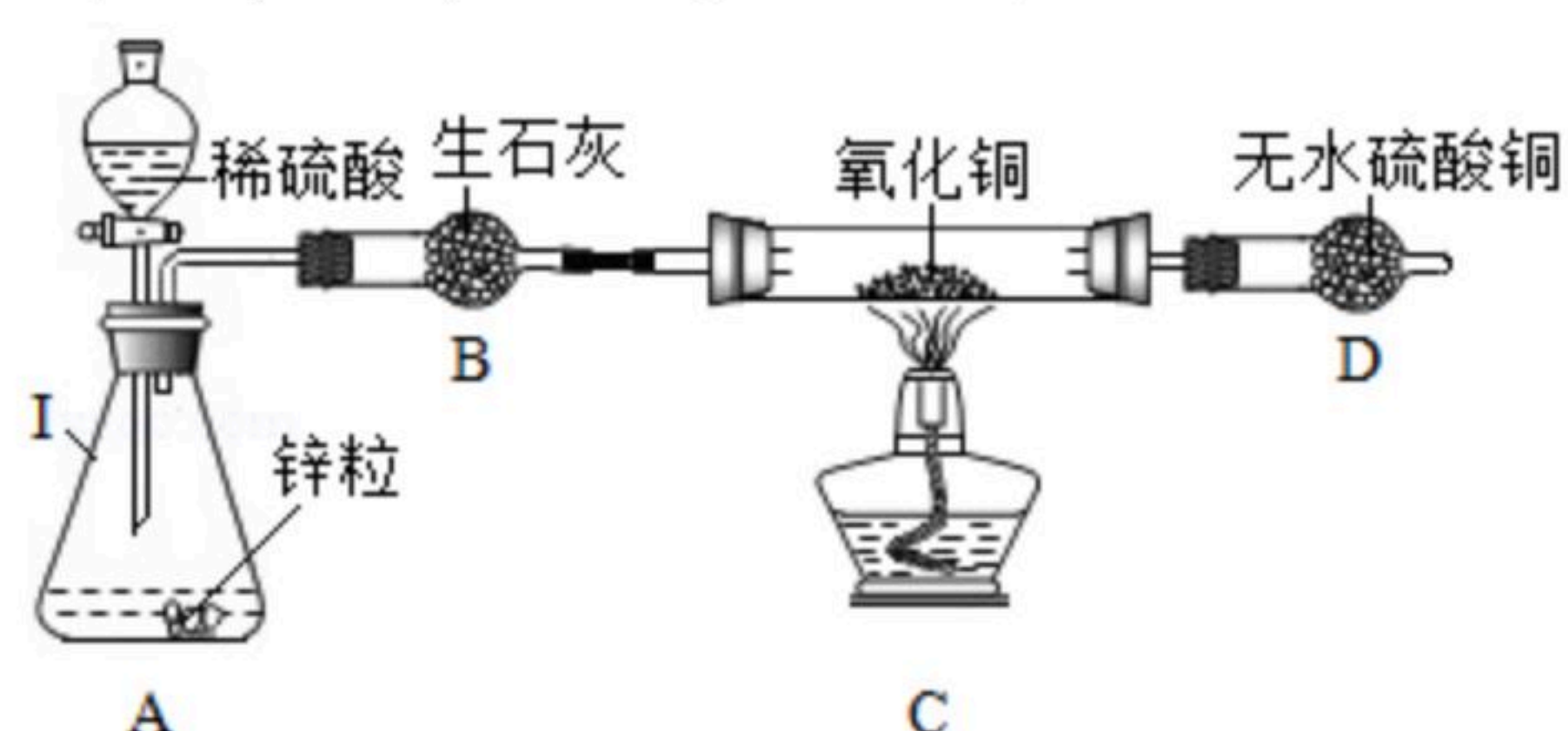
①用A制二氧化碳, 需要的药品是大理石和_____。反应开始后将二氧化碳通入_____中, 产生白色沉淀。反应一段时间后夹紧弹簧夹, A中现象是_____。

②制氧气时, 将B与_____ (选填"C"或"D") 连接组成发生装置。排水法收集满氧气后, 用玻璃片_____ (选填"磨砂"或"光滑") 的一面盖住集气瓶口。

③硫在氧气中燃烧的现象是_____。

④若有0.2mol氯酸钾分解, 求生成氧气的质量。(根据化学方程式列式计算)

25. 实验室用锌粒与足量稀硫酸反应, 制取氢气并还原4.0g氧化铜, 实验装置如图(装置气密性良好, 夹持仪器省略)。



①仪器I的名称_____, A中反应的化学方程式是_____。

②B中生石灰作_____剂; C中反应的化学方程式是_____; D中现象是_____。有关的化学方程式是_____。

③为确定实验结束后氧化铜是否已基本消耗完, 请设计两种不同的方案填入下表。



扫码查看解析

	操作	判断依据	结论
方案一	<hr/> <hr/> <hr/> <hr/> <hr/>	<hr/> <hr/> <hr/>	<hr/> <hr/> <hr/> <hr/>
方案二	<hr/> <hr/>	<hr/> <hr/> <hr/> <hr/> <hr/>	<hr/> <hr/> <hr/> <hr/> <hr/>