



扫码查看解析

2019年江苏省盐城市中考试卷

化学

注：满分为70分。

一、单选题

1. "绿水青山就是金山银山"。下列做法符合这一理念的是 ()

- A. 直接排放生活污水
- B. 露天焚烧农田秸秆
- C. 深埋处理废旧电池
- D. 开发利用清洁能源

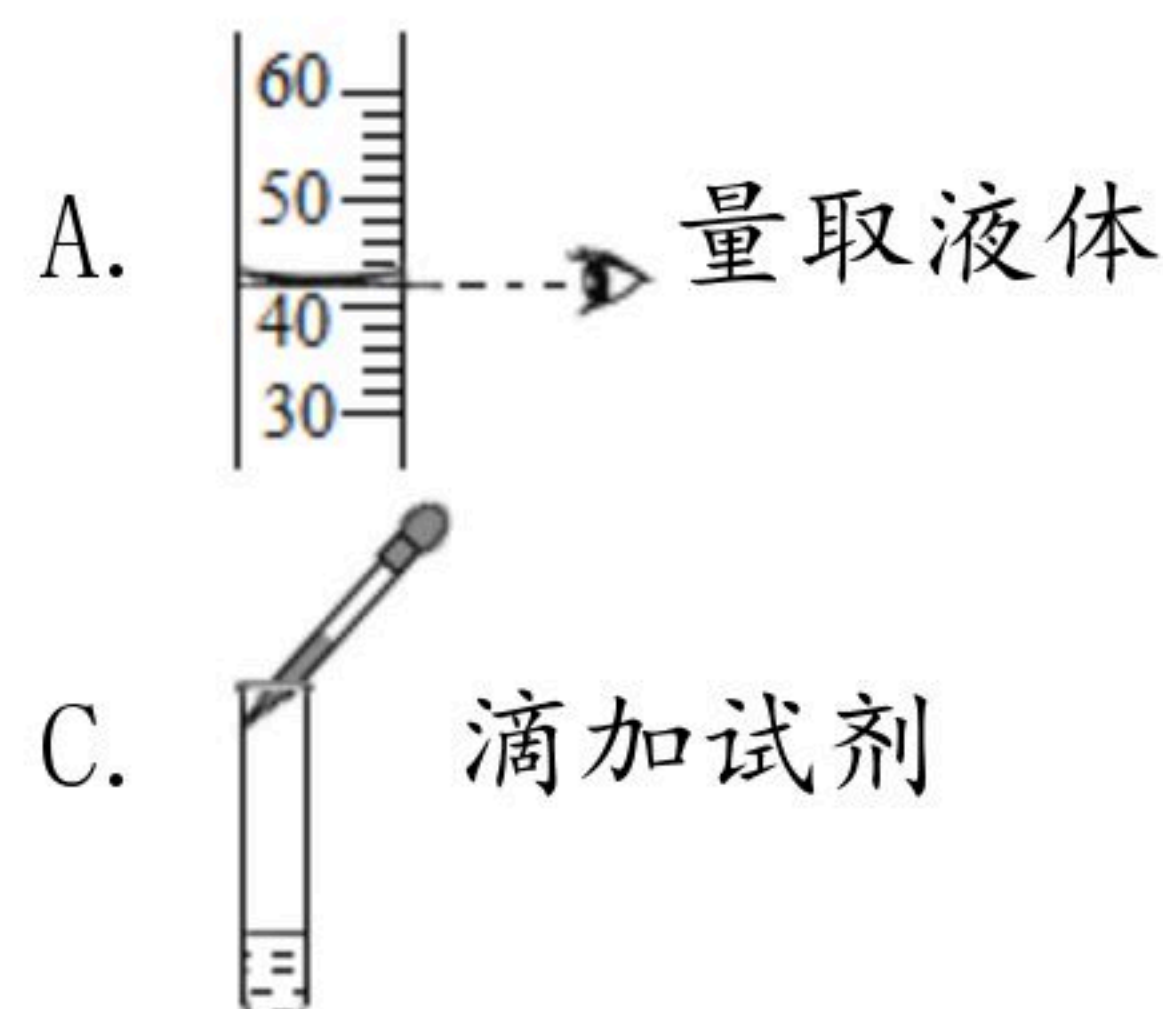
2. 下列变化属于化学变化的是 ()

- A. 蜡烛燃烧
- B. 冰雪融化
- C. 汽油挥发
- D. 氧气液化

3. 下列材料属于合成材料的是 ()

- A. 棉花
- B. 尼龙
- C. 羊毛
- D. 蚕丝

4. 下列实验操作规范的是 ()



5. 医疗上利用二氧化硅 (SiO_2) 光纤传输的激光治疗肿瘤等疾病。 SiO_2 中硅元素的化合价是 ()

- A. -1
- B. -2
- C. +2
- D. +4

6. 近期,英国《自然》杂志刊发了材料领域的最新研究成果——科学家找到了接近常温的超导材料"超氢化镧"。下列有关镧的说法错误的是 ()

57 La
镧
138.9

- A. 镧是金属元素
- B. 元素符号是La
- C. 中子数是57
- D. 相对原子质量是138.9

7. 下列关于水的说法正确的是 ()

- A. 水是一种最常用的溶剂
- B. 水变成水蒸气的过程中水分子体积变大
- C. pH小于7的雨水就是酸雨



扫码查看解析

D. 电解水时，负极产生的气体是氧气

8. 下列实验方案不能达成实验目的是 ()

选项	实验目的	实验方案
A	验证肥皂水呈碱性	用pH试纸测定肥皂水的pH
B	除去 $FeSO_4$ 溶液中少量 $CuSO_4$	向溶液中加入过量的Zn粉，过滤混合物
C	除去CuO中少量C粉	在氧气流中灼烧固体混合物
D	验证集气瓶中无色气体是氧气	用带火星的木条伸入集气瓶中

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

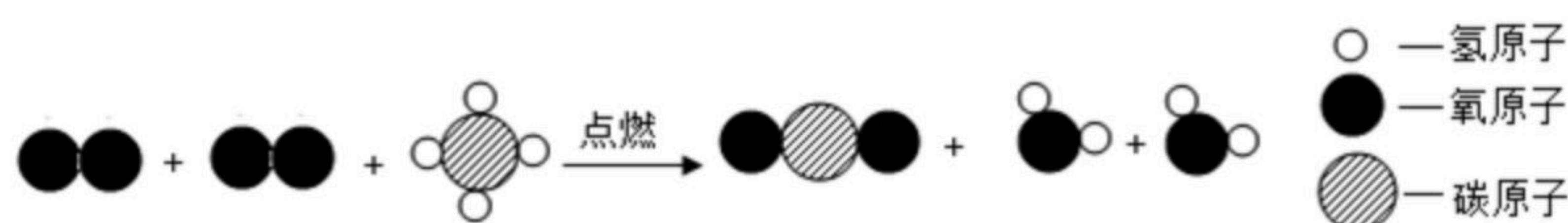
9. 蔗糖 ($C_{12}H_{22}O_{11}$) 是一种常用的食品甜味剂。下列关于蔗糖的说法正确的是 ()

- A. 蔗糖是由碳、氢、氧三种元素组成
- B. 蔗糖中含有45个原子
- C. 蔗糖中氢元素的质量分数最高
- D. 蔗糖的相对分子质量为342g

10. 下列做法符合安全要求的是 ()

- A. 油锅着火，用菜扑灭
- B. 燃气泄漏，点火检查
- C. 室内起火，开窗通风
- D. 电器着火，用水浇灭

11. 天然气燃烧反应的微观示意图如图。由图可得到的结论是 ()



- A. 反应前后共有6种物质
- B. 反应物中没有单质
- C. 反应前后分子数目没有增减
- D. 反应过程中共涉及三种氧化物

12. 下列对实验现象的描述符合事实的是 ()

- A. 硫在空气中燃烧，发出蓝紫色火焰
- B. NH_4NO_3 固体溶于水，溶液的温度升高
- C. 黄铜片与铜片相互刻画，铜片上有划痕
- D. 打开盛有浓盐酸的试剂瓶，有大量白烟产生

13. 下列做法不能达到目的是 ()

- A. 用洗涤剂去除油污
- B. 用白酒去除水垢
- C. 用小苏打发酵面粉
- D. 用煮沸的方法软化硬水



扫码查看解析

14. 工业上，高温煅烧石灰石可制取生石灰（ $\text{CaCO}_3 \xrightarrow{\text{高温}} \text{CaO} + \text{CO}_2 \uparrow$ ）。现有100g CaCO_3 样品，高温煅烧一段时间后，剩余固体的质量为67g。下列推断不符合客观事实的是（ ）
- A. 生成 CO_2 的质量是33g
 - B. 生成物中 CaO 的质量是42g
 - C. 剩余固体中钙元素的质量分数大于40%
 - D. 剩余固体中碳元素与氧元素的质量之比大于1:4

二、多选题

15. (多选) 下表是 KCl 、 NH_4Cl 、 KNO_3 三种物质在不同温度时的溶解度。

温度/°C		0	20	40	60	80	100
溶解度/g	KCl	27.6	34.0	40.0	45.5	51.1	56.7
	NH_4Cl	29.4	37.2	45.8	55.2	65.6	77.3
	KNO_3	13.3	31.6	63.9	110	169	246

根据表格信息，可以推知（ ）

- A. 三种物质中溶解度最小的是 KCl
- B. 40°C时，100g KNO_3 饱和溶液中含有63.9g KNO_3
- C. 三种物质中，溶解度受温度变化影响最大的是 KNO_3
- D. 在0°C-100°C以内的相同温度下， KCl 和 NH_4Cl 的溶解度可能相等

二、填空题

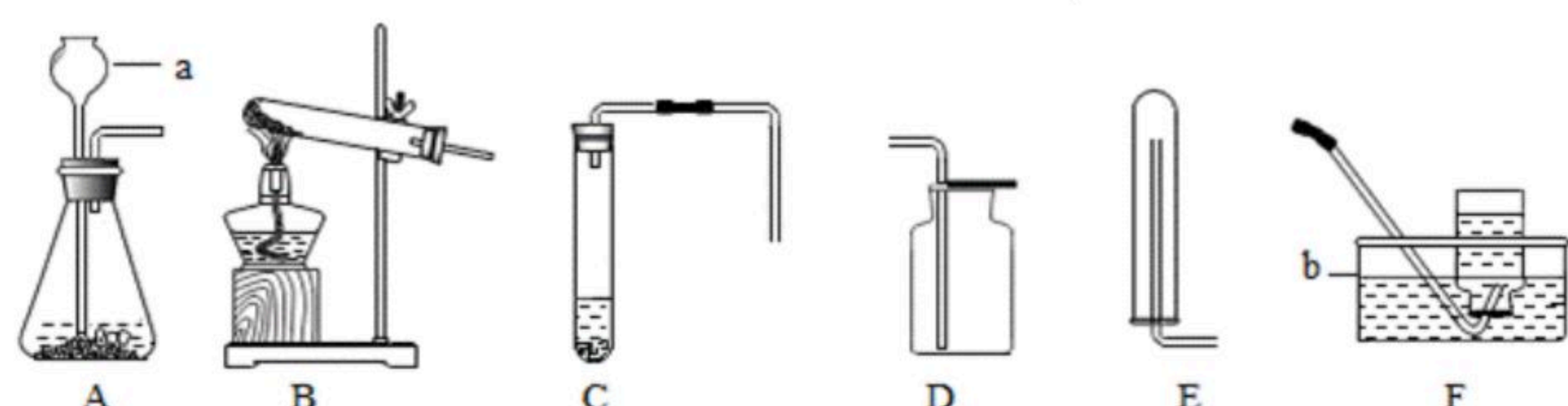
16. 从下列选项中选择一种适当的物质填空，并将字母序号填写在横线上。

A. 金刚石 B. 蛋白质 C. 合成橡胶 D. 干冰 E. 熟石灰 F. 稀有气体

- (1) 可用于裁切玻璃的是_____；
- (2) 可用于生产汽车轮胎的是_____；
- (3) 可用于人工降雨的是_____；
- (4) 可用于改良酸性土壤的是：_____；
- (5) 可用于制作霓虹灯的是_____；
- (6) 可用于修补人体受损组织的是_____。

三、实验题

17. 下图为初中化学常见的仪器装置，请回答下列问题。



- (1) 写出仪器名称：a为_____，b为_____。



扫码查看解析

(2) 实验室可选用_____ (填字母序号) 和D装置制取 CO_2 气体: 在添加药品前, 首先应进行的操作是_____。

(3) 实验室用 $KMnO_4$ 粉末制取 O_2 的化学方程式为_____ ; 发生装置中需在试管口放一团棉花, 以防止 $KMnO_4$ 粉末_____。

(4) 实验室用过氧化氢溶液及少量 MnO_2 制取 O_2 , 可选用_____ (填字母序号) 装置收集 O_2 ; MnO_2 起_____作用。

四、综合题

18. 盐城濒临黄海, 拥有巨大的天然宝库。

(1) 海堤树林茂密, 让人清新呼吸。

①树林中的绿色植物通过光合作用, 吸收_____ (填化学式), 放出 O_2 , 将_____能转化为化学能。

②树林中富含抗氧化抗衰老的负氧离子。一种负氧离子(O_2^-)的一个原子团是由一个 O_2 分子俘获了空气中一个自由电子形成的微粒, 每个 O_2^- 中共含有_____个电子。

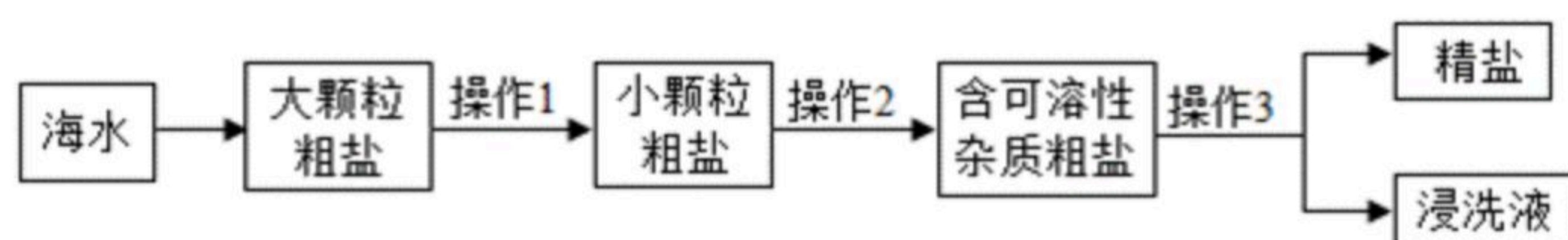
(2) 滩涂花海飘香, 让人流连忘返。

①鲜花的香味在空气中扩散, 是大量的带有香味的分子_____的结果。

②培育鲜花的某种营养液呈蓝色, 可能由 KNO_3 、 $Ca(NO_3)_2$ 、 $CuCl_2$ 中的一种或几种物质配制而成, 其中Ca、N的元素质量比为1:1, 则该营养液中含有_____种溶质。从均衡植物所需营养元素的角度分析, 营养液中还需补充_____ (填元素符号)。

(3) 大海资源丰富, 引人不断探索。

从海水中可以提取粗盐(含少量泥沙和 $CaCl_2$ 、 $MgSO_4$ 等可溶性杂质)。小明利用如图流程进行除杂, 得到精盐。



①操作1需要在_____ (填字母序号) 中进行。

A、研钵 B、量筒 C、烧杯 D、广口瓶

②操作2的步骤为溶解、过滤、_____、结晶, 过滤操作中玻璃棒的作用是_____。

③操作3的步骤为“盐洗”(即用 $NaCl$ 溶液浸洗粗盐, 以溶解除去其中可溶性杂质), 过滤、烘干, 则“盐洗”溶液应选用 $NaCl$ 的_____ (填“饱和”或“不饱和”)溶液。

④在农业生产上, 常用质量分数为16%的 $NaCl$ 溶液选种。小明称取实验制得的精盐16g, 加入盛有84mL蒸馏水的烧杯里(实验条件下, 水的密度为 $1g \cdot mL^{-1}$), 完全溶解。配制所得的 $NaCl$ 溶液的浓度低于16%, 原因是_____。

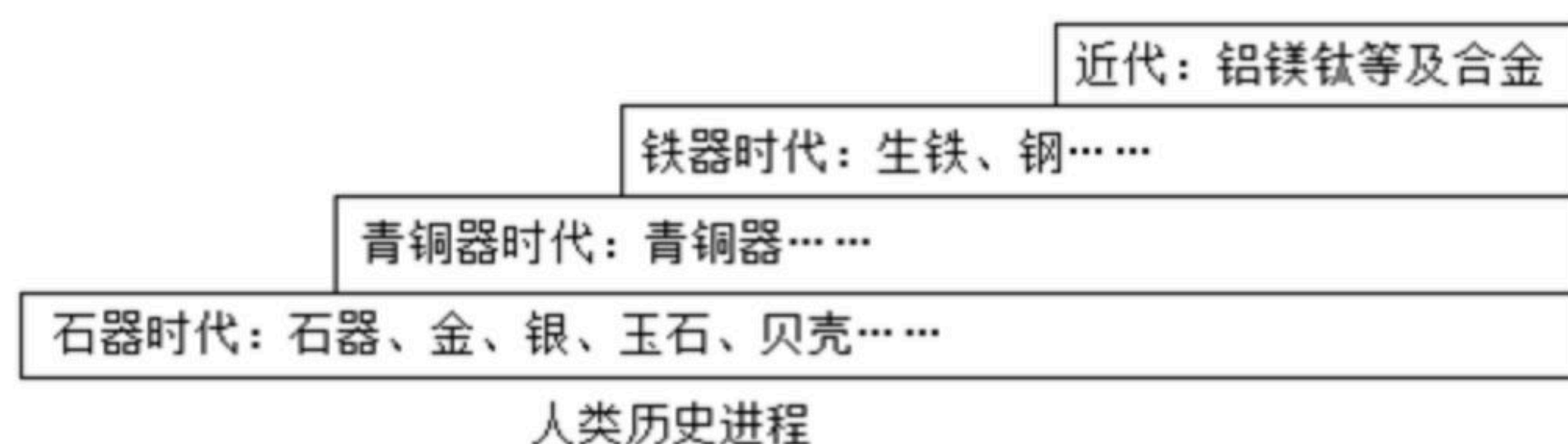
⑤若利用化学方法除去粗盐中 $CaCl_2$ 、 $MgSO_4$ 两种杂质, 可在粗盐溶液中依次加入稍过量的三种溶液: $BaCl_2$ 溶液、_____ (填化学式)溶液、 Na_2CO_3 溶液。充分反



扫码查看解析

应后过滤，加入过量稀盐酸，搅拌、煮沸。

19. 人类历史发展的不同阶段曾以不同金属材料的使用作为标志。



(1) 金、银在自然界有单质形式存在，说明他们的化学性质都_____。

(2) 在生产生活实践中，人类逐渐掌握了多种金属的冶炼技术。

①比较两种铁矿石磁铁矿（主要成分 Fe_3O_4 ）和菱铁矿（主要成分 $FeCO_3$ ），从化学的角度分析"磁铁矿作炼铁原料更具优势"，其原因是_____。

②近代工业上采用电解熔融氧化铝（ Al_2O_3 ）的方法冶炼铝， Al_2O_3 分解后得到两种单质，该反应的化学方程式为_____。

(3) 镁铝合金被誉为"21世纪绿色金属结构材料"。一种镁铝合金 $Mg_{17}Al_{12}$ 是特殊的储氢材料，完全吸收氢气后得到 MgH_2 和 Al ，该反应的化学方程式为_____。

(4) 钛和钛合金是21世纪的重要的金属材料。钛合金制品放在海水中数年，取出后仍光亮如新，是因为其_____（填字母序号）非常好。

A、可塑性 B、机械性能 C、抗腐蚀性能

(5) 铁在潮湿的空气中反应生成疏松的铁锈。已知： $2FeCl_3+Fe=3FeCl_2$

①铁锈的主要成分是_____（填化学式）：将生锈的铁制品放入一定量的稀盐酸中充分反应，变化过程中最多涉及_____种化学反应基本类型。

②将10g表面生锈的铁钉（杂质已忽略）浸泡在100g溶质质量分数为7.3%的稀盐酸中充分反应，观察到铁锈已完全消失。反应停止后，取出光亮的铁钉洗涤、干燥、称量，质量为3.6g。则原锈铁钉中铁元素的质量分数为_____。

(6) 利用"活泼金属"可以制得 H_2 ， H_2 可用作汽车能源。若推广应用于汽车产业，则需综合考虑的因素有_____（填字母序号）。

A、金属原料的成本 B、生成过程中的能耗和污染 C、金属的回收利用



扫码查看解析