

[机密]2026 年
6 月 12 日 16:30 前

重庆市 2026 年初中学业水平考试

化学试题

(全卷共四个大题, 满分 70 分, 与物理共用 120 分钟)

注意事项:

1. 试题的答案书写在答题卡上, 不得在试题卷上直接作答。
2. 作答前认真阅读答题卡上的注意事项。
3. 考试结束, 由监考人员将试题卷和答题卡一并收回。

可能用到的相对原子质量: H 1 C 12 N 14 O 16 K 39 Mn 55

一、选择题(本大题包括 15 个小题, 每小题 2 分, 共 30 分) 每小题只有一个选项符合题意。

1. 2026 年是中国农历马年。下列制作陶马的过程中, 一定含化学变化的是
A. 选泥 B. 塑型 C. 晾干 D. 烧制
2. 我国“十五五”规划纲要提到“降碳”。“降碳”是指降低空气中的
A. N_2 B. CO_2 C. O_2 D. H_2O
3. 下列过程说明氧气能助燃的是
A. 气焊 B. 人体呼吸 C. 鱼池供氧 D. 光合作用
4. 化肥能促进农作物生长。下列化肥属于复合肥料的是
A. K_2SO_4 B. KNO_3 C. KCl D. K_2CO_3
5. 安全用药、合理膳食与人体健康密切相关。人体骨质疏松时应合理摄入
A. 补铁剂 B. 补钙剂 C. 加碘盐 D. 小苏打
6. 生理盐水的溶质是 $NaCl$ 。下列有关生理盐水的说法不正确的是
A. 是混合物 B. 无色透明 C. 含有 Na^+ D. 常温密封久置会分层
7. 玻璃棒在下列实验操作中的主要作用不正确的是

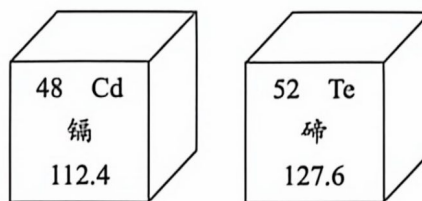
选项	实验操作	主要作用
A	过滤	引流
B	稀释浓蔗糖溶液	搅拌, 使液体均匀混合
C	测定溶液 pH	搅拌, 加速物质溶解
D	称量粗盐提纯后蒸发皿中的产品	转移固体

8. 药品普瑞巴林主要成分的化学式为 $C_8H_{17}NO_2$, 下列关于该成分的说法不正确的是
A. 属于氧化物 B. 由四种元素组成
C. 不含氧分子 D. 氮元素质量分数最低

9. 我国研制出碲化镉 (CdTe) 太阳能电池。镉和碲元素在元素周期表中的信息如下图所示。

下列有关说法正确的是

- A. 碲的元素符号为 Cd
- B. 127.6 代表碲原子的电子数
- C. 两种元素都属于金属元素
- D. 碲、镉原子核电荷数相差 4



10. “人人讲安全，个个会应急”。下列做法不符合实验室安全规则的是

- A. 做化学实验时戴好护目镜
- B. 剩余化学试剂带出实验室
- C. 酒精灯失火用湿抹布盖灭
- D. 知道疏散通道、灭火器材的位置

11. 多角度认识化学反应有助于形成系统思维。对红磷在空气中燃烧的认识不正确的是

- A. 微观角度：分子发生变化
- B. 质量角度：遵循质量守恒定律
- C. 现象角度：无颜色变化
- D. 能量角度：反应放热

12. 要证明铁钉生锈过程中一定有水参加了反应，则下列实验中必须完成的是



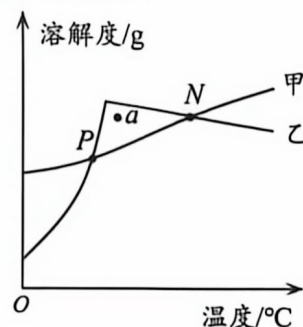
- A. ①②
- B. ①③
- C. ②③
- D. ①②③

13. 对下列跨学科实践活动中涉及的化学知识叙述不正确的是

选项	跨学科实践活动	化学知识
A	自制净水器	活性炭起吸附作用
B	垃圾的分类与回收利用	回收利用锂电池可节约金属资源
C	调查家用燃料的变迁与合理使用	燃烧秸秆易污染空气
D	探究土壤酸碱性对植物生长的影响	用烧碱改良酸性土壤

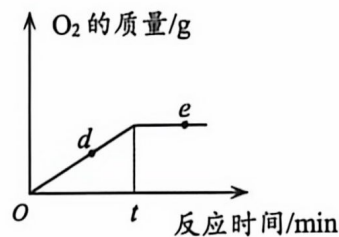
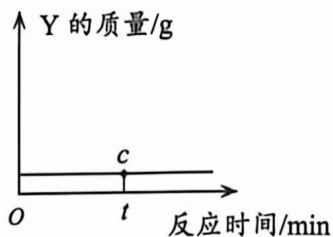
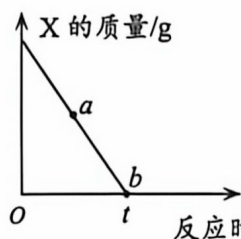
14. Na_2SO_4 和 KCl 的溶解度表及溶解度曲线如下所示。有关说法不正确的是

温度/ $^{\circ}\text{C}$		20	40	60	80
溶解度/g	Na_2SO_4	19.5	48.4	45.3	43.7
	KCl	34.4	40.3	45.8	51.1



- A. 甲曲线对应 KCl
- B. P、N 两点代表的意义不同
- C. 若改变温度，a 点对应的 Na_2SO_4 溶液只能降温达到饱和
- D. 40 $^{\circ}\text{C}$ 时，各 100 g 饱和溶液中， Na_2SO_4 溶液里的溶剂质量更小

15. 已知反应 $2\text{KClO}_3 \xrightarrow[\Delta]{\text{MnO}_2} 2\text{KCl} + 3\text{O}_2\uparrow$, 测得反应中相关物质 (KClO₃、KCl 均为固体) 质量与时间的关系如下图所示。有关说法不正确的是



- A. X 为 KClO₃, Y 为 MnO₂
 B. a 点固体中含有 3 种物质
 C. b、e 两点固体质量相等
 D. 固体中 MnO₂ 的质量分数: c 点不大于 d 点

二、填空题 (本大题包括 5 个小题, 共 23 分)

16. (4 分) 中国使用颜料的历史悠久。

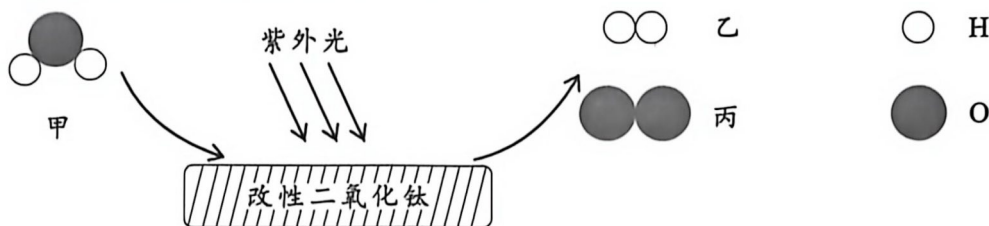
- (1) 白色颜料的原料中含有 PbO, PbO 中 Pb 的化合价为_____。
 (2) 紫色颜料中含钴 (Co)、锰等元素。三氧化二钴的化学式为_____; 单质锰能与稀硫酸反应, 锰的金属活动性_____ (填“强于”或“弱于”) 铜。
 (3) 黑色颜料中含有与铁丝在氧气中燃烧产物相同的物质, 该燃烧反应的化学方程式为_____。

17. (4 分) 化学发展推动科技创新, 中国成果助力材料变革。

- (1) 我国无人机技术全球领先。无人机的下列部件主要材质属于有机合成材料的是_____ (填字母)。
 A. 铝合金螺旋桨 B. 塑料机翼 C. 硅芯片
 (2) “手撕钢”是我国研发的折叠手机的材料之一, 钢锭能制成极薄的“手撕钢”说明钢具有良好的_____性。
 (3) 2026 年我国实现了氟化氩 (ArF) 光刻胶规模化量产。氩气 (Ar) 在一定条件下与氟气 (F₂) 化合制取 ArF 的化学方程式为_____。
 (4) 嫦娥六号用到钴酸锂 (LiCoO₂) 做电池的正极材料。制取 LiCoO₂ 的反应原理为 $2\text{Li}_2\text{CO}_3 + 4\text{CoCO}_3 + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{高温}} 4\text{LiCoO}_2 + 6\text{X}$, X 的化学式为_____。

18. (5分) 氢气作为新能源倍受关注。

(1) 制氢：电解水时氢气在与电源_____ (填“正”或“负”)极相连的一端产生。我国科学家在紫外光解水基础上加入能反复使用的“改性二氧化钛”，大幅提高制氢速率。反应过程的微观示意图如下。



“改性二氧化钛”的作用是_____，常温常压下乙和丙的体积比为_____。

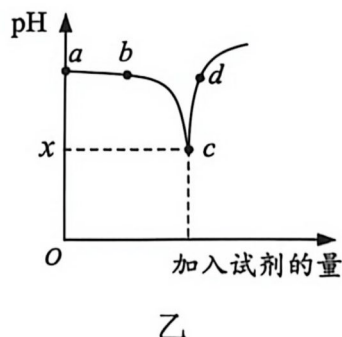
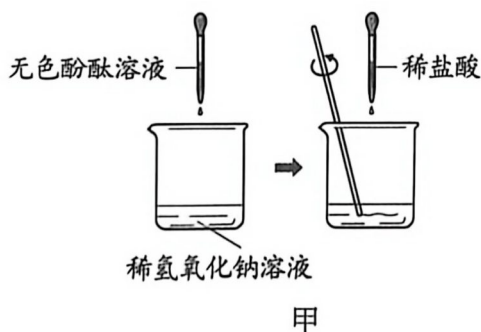
(2) 用氢：氢气在超高温下置换出铁的新技术称为氢气闪速炼铁。以赤铁矿为原料用该技术炼铁的化学方程式为_____。

(3) 储氢：液氨储氢是化学储氢的方法之一。原理是氢气与空气中的_____ (填化学式) 化合成氨 (NH_3)。

19. (5分) 氢氧化钠是一种重要的化工原料，也是实验室常用试剂。

(1) 氢氧化钠可用纯碱和消石灰反应制取，其化学方程式为_____。

(2) 氢氧化钠溶液和稀盐酸反应无明显现象，可以用多种方式来表征反应是否进行以及进行的程度。



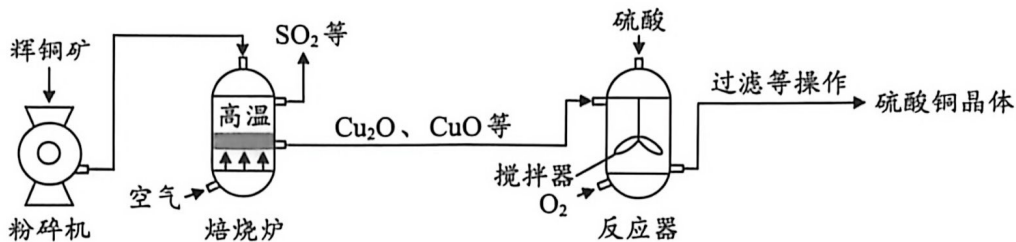
①甲中用无色酚酞溶液作指示剂，逐滴加入稀盐酸，并不断搅拌，溶液颜色_____ (填现象)。用 pH 传感器测得甲中实验数据如乙图 $a \rightarrow c$ 段所示， c 点代表两者恰好完全反应，则 $x = \underline{\hspace{2cm}}$ (填数值)。

②继续探究加入某种物质对溶液 pH 的影响，据图分析 c 点之后加入的物质可以是_____ (填字母)。

- A. 氢氧化钠固体 B. 原稀氢氧化钠溶液
C. 稀盐酸 D. 浓氢氧化钠溶液

③乙中 b 、 c 、 d 三点对应溶液中氯化钠质量的大小关系为_____ (用字母和符号表示)。

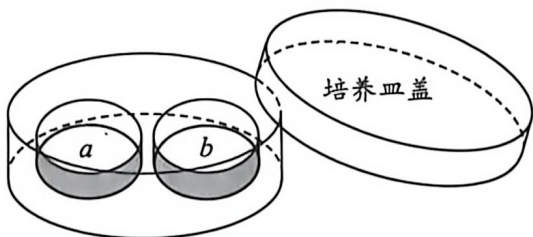
20. (5分) 某工厂用辉铜矿(主要成分为 Cu_2S) 来制取硫酸铜晶体的流程如下图所示。



- (1) 流程中能增大反应接触面积, 让反应更充分的操作是_____ (填字母)。
 A. 粉碎 B. 搅拌 C. 过滤
- (2) 反应器中 Cu_2O 、氧气与硫酸生成硫酸铜和水的化学方程式为_____。
- (3) 常采用冷却硫酸铜的饱和溶液得到晶体, 说明硫酸铜的溶解度受温度影响较_____ (填“大”或“小”)。
- (4) 在常温下, 辉铜矿与硫酸、空气中的氧气在细菌作用下能转化成硫酸铜、硫和水。该方法与上述流程相比的优点有_____。

三、实验题 (本大题包括 2 个小题, 共 12 分)

21. (5分) 微型实验倍受青睐。如下图所示, 在培养皿中放入两个相同的铜制瓶盖。实验中, 加入试剂或物品后, 均盖上培养皿盖并观察现象。



- (1) a 瓶盖中加入碘颗粒, b 瓶盖中加入淀粉溶液, 观察到淀粉溶液变蓝, 说明碘分子在_____。
- (2) 继续实验, 记录如下表:

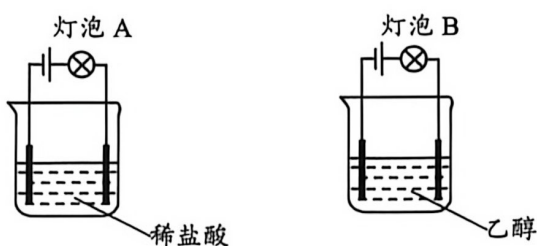
序号	a 瓶盖中供选试剂	b 瓶盖中加入物品	实验现象
实验 1	A. 锌粒 B. 石灰石	红热木炭	木炭燃得更旺
实验 2	C. 二氧化锰 D. 稀盐酸	澄清石灰水	澄清石灰水变浑浊
实验 3	E. 过氧化氢溶液	湿润的紫色石蕊纸花	纸花变红

- 实验 1: a 瓶盖中加入的试剂是_____ (填字母)。
- 实验 2: a 瓶盖中发生反应的化学方程式为_____。
- 实验 3: a 瓶盖中选用实验 2 相同试剂, 小李认为 b 瓶盖中因为反应生成酸使纸花变红, 该酸的名称为_____。小王认为该实验结论不严谨, 其理由是_____。

22. (7分) 乙醇(C₂H₅OH)在生产、生活中应用广泛。以乙醇为主题进行以下项目式学习。

项目一：认识乙醇

(1) 如下图所示，导线下端连接石墨棒，伸入到液体中：



实验中发亮的是灯泡_____ (填“A”或“B”)。把灯泡发亮的烧杯中的液体更换成等体积的_____，灯泡也能发亮。

(2) 乙醇_____ (填“是”或“不是”) 有机物。乙醇可用作电池燃料，在一定条件下它与氧气反应生成水和二氧化碳，该反应的化学方程式为_____。

项目二：酿造乙醇

常在淀粉中加入酒曲，使淀粉发酵转化为乙醇。为探究相同条件下，四种酒曲对酒品质的影响，小张选用四份相同的淀粉设计了如下探究。

影响变量	探究 1	探究 2	探究 3	探究 4
酒曲种类	甲	乙	丙	丁
酒曲用量/g	10	10	15	10
发酵温度/°C	20	26	26	26

为达到探究目的，修改的方法是_____。

项目三：探究体积变化

乙醇与水混合后体积变化如下表所示。

水的体积/mL	0	20	40	60	80	100
乙醇体积/mL	100	80	60	40	20	0
液体总体积/mL	100	97.34	96.46	96.62	98.26	100

据上表可知，当水和乙醇体积比为某值时，混合后液体总体积会达到最小值。请从微观角度分析原因_____。

四、计算题 (本大题包括 1 个小题，共 5 分)

23. (5分) 工业上可用反应 $4\text{KMnO}_4 + 4\text{KOH} = 4\text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{O}_2\uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$ 来制备 K_2MnO_4 。若取 500 g KMnO_4 溶液和 100 g KOH 溶液混合， KMnO_4 完全反应后生成 1.6 g O_2 。

试计算：(已知 K_2MnO_4 的相对分子质量为 197)

(1) KMnO_4 中钾元素和氧元素质量比为_____。

(2) 所得溶液中 K_2MnO_4 的质量分数 (结果精确到 0.1%)。