

# 2026年重庆中考化学试题 参考答案

## 一、选择题 (每小题2分,共30分)

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15
答案	D	B	A	B	B	D	C	A	D	B	C	A	D	A	C

解析:

1. D

烧制陶器时高温下矿物发生化学变化(脱水、氧化等),是化学变化。选泥、塑形、晾干均为物理变化。

2. B "降碳"指降低CO<sub>2</sub>排放,应对气候变化。

3. A 气焊利用氧气助燃(乙炔在氧气中燃烧产生高温火焰)。人体呼吸是缓慢氧化;鱼池供氧是供给呼吸;光合作用产生氧气。

4. B KNO<sub>3</sub>同时含K和N两种营养元素,属于复合肥。K<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>、KCl只含K, K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>只含K。

5. B 骨质疏松是缺钙,应补钙剂。补铁针对贫血,加碘针对甲状腺,小苏打是NaHCO<sub>3</sub>。

6. D 生理盐水是均一、稳定的溶液,密封久置不会分层。A混合物, B无色透明, C含Na。

7. C 测定pH时玻璃棒的作用是蘸取待测液转移到pH试纸上,不是搅拌加速溶解。

8. A CH<sub>1</sub>NO<sub>2</sub>含C、H、N、O四种元素,不是氧化物(氧化物只含两种元素)。B由四种元素组成; C不含氧分子(只有氧原子); D计算各元素质量分数: C=96, H=15, N=14, O=32, N最低。

9. D Cd原子序数48, Te原子序数52, 核电荷数差=52-48=4。A碲的符号为Te; B 127.6是相对原子质量; C Te是类金属/非金属元素。

10. B 剩余化学试剂不能带出实验室,应放入指定回收容器。

11. C 红磷燃烧产生大量白烟(P<sub>2</sub>O固体),有明显颜色变化(红色→白色)。A分子发生变化; B质量守恒; D放热。

12. A 证明铁钉生锈需要水:①铁钉接触蒸馏水和空气(有水有氧→生锈)与②铁钉在干燥空气(有水吗?无水有氧→不生锈)对比,证明水是必要条件。

13. D 烧碱(NaOH)有强腐蚀性,不能用来改良酸性土壤,应用熟石灰Ca(OH)<sub>2</sub>。

14. A 根据溶解度表, Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>在40°C后溶解度下降(曲线先升后降), KCl持续上升。甲曲线对应Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, 乙对应KCl。A说甲对应KCl, 错误。

15. C 2KClO<sub>3</sub> →(MnO<sub>2</sub>) 2KCl + 3O<sub>2</sub> ↑。X质量减少为KClO<sub>3</sub>, Y质量不变为MnO<sub>2</sub>。A; b点刚开始反应, 固体含KClO<sub>3</sub>+MnO<sub>2</sub>+少量KCl共3种; b点固体质量大于e点(e点反应结束O<sub>2</sub>全部逸出), C说相等; MnO<sub>2</sub>质量分数随总固体减少而增大, c在d前所以c≤d。

---

## 二、填空题 (共23分)

16. (4分)

(1) +2 (PbO中O为-2价, Pb为+2价)

(2) Co<sub>2</sub>O<sub>3</sub>; 强于(锰能与稀硫酸反应说明活动性强于氢, 铜不能与稀硫酸反应, 故锰强于铜)

(3) 3Fe + 2O<sub>2</sub> →(点燃) Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub>

---

17. (4分)

(1) B (塑料属于有机合成材料；铝合金是金属材料，硅是无机非金属材料)

(2) 延展

(3)  $2\text{Ar} + \text{F}_2 \rightarrow (\text{一定条件}) 2\text{ArF}$

(4)  $\text{CO}_2$

左边：Li=4, C=2+4=6, O=6+12+2=20, Co=4

右边：4LiCoO<sub>2</sub>含Li=4, Co=4, O=8, 6X含C=6, O=12 → X=CO<sub>2</sub>

---

18. (5分)

(1) 负；催化作用 (改性二氧化钛可反复使用，加快反应速率)；2:1 (乙为H<sub>2</sub>，丙为O<sub>2</sub>，体积比2:1)

(2)  $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2 \rightarrow (\text{高温}) 2\text{Fe} + 3\text{H}_2\text{O}$

(3) 储；N<sub>2</sub> (NH<sub>3</sub>中含N和H，由N<sub>2</sub>与H<sub>2</sub>化合而成)

---

19. (5分)

(1)  $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{CaCO}_3 \downarrow + 2\text{NaOH}$

(2) ①溶液由红色变为无色；7 (c点恰好完全反应，pH=7)

②B (c→d段pH逐渐升高但趋近某值，说明加入的是稀NaOH溶液，pH趋近原溶液pH)

③b < c = d (b点未完全反应NaCl较少；c点恰好完全反应NaCl最多；d点加入稀NaOH溶液不含NaCl，NaCl质量不变，故c=d)

---

20. (5分)

(1) AB (粉碎增大固体接触面积，搅拌增大液体接触面积，均使反应更充分)

(2)  $2\text{Cu}_2\text{S} + 5\text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow 4\text{CuSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$

(3) 大 (冷却热饱和溶液析出晶体，说明溶解度受温度影响较大)

(4) 常温下进行，节约能源；不产生SO<sub>2</sub>等有害气体，更环保

---

### 三、实验题 (共12分)

21. (5分)

(1) 不断地做无规则运动 (碘分子从a扩散到b使淀粉变蓝)

(2) 实验1：E (过氧化氢溶液分解产生O<sub>2</sub>，使木炭燃得更旺；需配合C二氧化锰催化)

实验2： $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$

实验3：碳酸；没有做对照实验，应补充干燥石蕊纸花的实验来排除CO<sub>2</sub>直接使石蕊变红的可能

---

22. (7分)

项目一：

(1) B；氯化钠溶液 (或稀硫酸等电解质溶液)

(2) 是； $\text{C}_2\text{HOH} + 3\text{O}_2 \rightarrow (\text{点燃}) 2\text{CO}_2 + 3\text{H}_2\text{O}$

项目二：

将探究1的发酵温度由20°C改为26°C（控制温度相同，只改变酒曲种类这一变量）

项目三：

分子之间有间隔，水分子和乙醇分子大小不同，混合后不同大小的分子相互嵌入间隔中，使总体积减小。当水和乙醇的体积比为某一值时，分子排列最紧密，总体积达到最小值。

---

#### 四、计算题（5分）

23.

(1)  $\text{KMnO}_4$ 中 $\text{K}=39$ ， $\text{O}=16 \times 4=64$

$\text{K}:\text{O} = 39:64$

(2)  $4\text{KMnO}_4 + 4\text{KOH} \rightarrow 4\text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{O}_2 \uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$

生成 $\text{O}_2$   $1.6\text{g} = 1.6/32 = 0.05\text{mol}$

由方程式： $n(\text{K}_2\text{MnO}_4) = 4n(\text{O}_2) = 0.2\text{mol}$

$m(\text{K}_2\text{MnO}_4) = 0.2 \times 197 = 39.4\text{g}$

反应后溶液总质量 =  $500 + 100 - 1.6 = 598.4\text{g}$

$\text{K}_2\text{MnO}_4$ 质量分数 =  $39.4/598.4 \times 100\% \approx 6.6\%$