

# 顺义区 2024 年学业水平考试综合练习（一）

## 化学试卷参考答案

### 一、选择题（每小题 1 分，共 25 分）

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13
答案	B	A	C	D	D	A	D	A	B	B	C	B	A
题号	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	
答案	C	A	D	C	D	D	C	B	A	B	C	D	

### 二、非选择题（每空1分，共45分）其他合理答案给分

#### 【生活现象解释】

26. (2分) (1) AC (2) 天然气

27. (2分)

(1) 元素

(2) 延展性

28. (3分)

(1) 化学性质稳定

(2) 2

(3) 7:6

#### 【科普阅读理解】

29. (6分)

(1)  $\text{FeSO}_4$

(2) 分子在不停地运动

(3) 在37℃密封发酵120天过程中，随着发酵时间的增加，氨基酸态氮含量先增大后减小，60天后后变化不明显。

(4) 0.12g/L的硫酸亚铁低于国家标准最大使用浓度，

且硫酸亚铁为0.12g/L时L=0，符合“黑如墨”的特征。

(5) ①对

②对

#### 【生产实际分析】

30. (2分)

(1)  $\text{K}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \rightleftharpoons 2\text{KHCO}_3$

(2) 物理

31. (4分)

(1)  $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{H}_2\text{O}$

(2) 6、3、2

(3)  $\text{Al}(\text{OH})_3$ 中含Al、H、O三种元素，依据反应前后元素种类不变，生成物 $\text{Al}_2\text{O}_3$ 中只含Al、O元素，所以另一种生成的氧化物中一定含H、O元素。

(4) 降低

#### 【基本实验及其原理分析】

32. (4分)

(1) ①酒精灯

②  $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2\uparrow$

③放在集气瓶口

(2) 检验木炭燃烧会生成 $\text{CO}_2$

33. (3分)

(1) A--5 B--4

(2) 量筒、胶头滴管

(3) 加快固体的溶解速率

34. (4分)

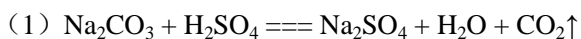


(2) 通O<sub>2</sub>前乙中白磷不燃烧，通O<sub>2</sub>后乙中白磷燃烧

(3) AB

(4) 使温度达不到可燃物的着火点（，隔绝氧气）

35. (2分)



(2) 没有证明水不能使紫色石蕊变红

36. (3分)



B: 黄铜比纯铜硬度大

C: a--Cu b--FeSO<sub>4</sub>溶液（合理即可）

D: 固体逐渐减少，溶液由无色变为黄色

【科学探究】

37. (7分)

(1) 70

(2) 甲醇

(3) ①②③④

(4) 在水浴温度为70℃等条件相同时，甲醇水浓度在50%~80%范围内，甲醇水浓度越大，茶多酚含量越多，茶多酚提取效果越好。

(5) 甲醇水浓度从70%到80% 茶多酚含量增加不明显，  
而用70%浓度的甲醇水可减少试剂用量，降低成本

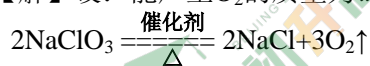
(6) ③④对比，④比③水浴温度高，但④茶多酚含量比③低

(7) 称取 0.2g 茶叶，加入 5mL 70%浓度的甲醇水，浸提 5min、10min、15min，  
在 70℃水浴温度下提取两次，测定其吸光度，计算茶多酚含量，  
发现三个浸提时间茶多酚含量不同。

（甲醇水浓度和水浴温度数值是表格①~⑦中对应的数据即可）

【实际应用定量计算】共3分

38. (3分) 【解】设：能产生O<sub>2</sub>的质量为 x。



213                      96

213g                      x    .....1分

$$\frac{213}{213 \text{ g}} = \frac{96}{x} \qquad \dots\dots\dots 1分$$

$$x = 96g \qquad \dots\dots\dots 1分$$

答：理论上能产生O<sub>2</sub> 96g。