

## 2022 年中考化学模拟试卷评分细则

说明：1. 答题时若出现其他正确合理答案均给分。

2. 涉及化学方程式的书写时，化学式书写错误不给分，条件、配平、“↑”、“↓”符号，出现一处书写错误或遗漏不扣分，出现两处及以上的书写错误或遗漏不给分。

一、选择题（本小题有 6 小题，每小题 2 分，共 12 分。每小题只有一个选项是正确的，不选、多选、错选均不给分）

1. C      2. A      3. D      4. D      5. A      6. B

二、非选择题（本题有 7 小题，第 7-第 12 题每空 1 分，第 13 题 3 分，共 48 分）

7.（每空 1 分，共 6 分）


（1）温度达到可燃物的着火点（或“温度达到可燃物燃烧所需的最低温度”）；

（2）分子在不停地运动；（3）有机合成材料；

（4）吸附；（5）乳化；（6）+6；

8.（每空 1 分，共 7 分）

（1）

① ；2。②氢原子、碳原子、氧原子（要写出具体的原子名称，写“C、H、O”或“原子”不给分）。③ $\text{CH}_4 + \text{CO}_2 \xrightarrow{\text{催化剂}} 2\text{H}_2 + 2\text{CO}$ 。

（2）S（写“硫”不给分），A 和 C（写 A、C 或 AC 均给分），NaCl。

9.（每空 1 分，共 6 分）

（1）① 50g（不带单位不给分）；②  $A=C < B$ （或  $B > A=C$ ）；③饱和；

④降温结晶（或冷却 A 物质的热饱和溶液）；

（2）氢氧化钙（写“ $\text{Ca}(\text{OH})_2$ ”或“熟石灰”均给分），C。

10.（每空 1 分，共 6 分）

（1）锥形瓶；

（2） $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} 2\text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2 \uparrow$ ；将带火星的小木条放在集气瓶口，若木条复燃，则证明氧气已集满。

（3）蜡烛燃烧得更旺。

（4）饱和碳酸氢钠溶液（必须强调“饱和”，只写“碳酸氢钠溶液”不给分）；

$\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} \xrightarrow{\quad} \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$ 。

11. (每空 1 分, 共 10 分)

(1) 玻璃管中红色固体逐渐变成黑色, 试管中澄清石灰水变浑浊(只写其中一个反应现象不得分);  

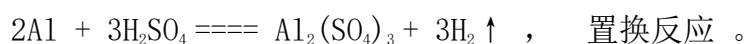
$$3\text{CO} + \text{Fe}_2\text{O}_3 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Fe} + 3\text{CO}_2$$
 ;

在试管右端导管口放一盏酒精灯, 将尾气点燃(或“在试管右端导管口系一个小气球, 将尾气收集处理”。其他合理答案均可给分)。

(2) 隔绝氧气

(3) 合金。

(4) 耐腐蚀、硬度大、质轻等(写出其中一个即可给分),



(5) ①  $\text{MgCl}_2 + 2\text{NaOH} \xrightarrow{\quad} \text{Mg}(\text{OH})_2 \downarrow + 2\text{NaCl}$  ;

② 12.8% 。

12. (每空 1 分, 共 10 分)

I: 红色  $\rightarrow$  无色,  $\text{H}_2\text{SO}_4 + 2\text{NaOH} \xrightarrow{\quad} \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  。

II: (1)  $\text{CaCO}_3$  , 引流 ; (2) 有气泡产生 ; 猜想 II ;

实验反思: 密封保存 。

III: (3) B ; (4) C 。

13. (共 3 分)

解: 设理论上需要氨气的质量为 x



34	60	-----1 分
x	15t	
$\frac{34}{x}$	$= \frac{60}{15t}$	-----1 分
x=8.5t		-----1 分

找出物质之间的质量比, 计算相对分子质量要正确, 写已知质量必须带有单位

列出正确的比例式

计算结果正确

答: 生产 15t 尿素理论上需要氨气的质量为 8.5t