

2022 年中考化学模拟试卷参考答案

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）

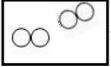
1. C 2. A 3. D 4. D 5. A 6. B

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；
- (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。

③ $\text{CH}_4 + \text{CO}_2 \xrightarrow{\text{催化剂}} 2\text{H}_2 + 2\text{CO}$ 。

(2) S（写“硫”不得分）， A 和 C， NaCl。

9.（每空 1 分，共 6 分）

(1) ① 50g； ② $A=C < B$ （或 $B > A=C$ ）； ③饱和；

④冷却 A 物质的热饱和溶液（或降温结晶）；

(2) 氢氧化钙（或“ $\text{Ca}(\text{OH})_2$ ”或“熟石灰”）， 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； $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} \text{ === } \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$ 。

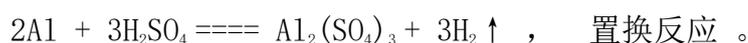
11. (1) 玻璃管中红色固体逐渐变成黑色，试管中澄清石灰水变浑浊；

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

(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 → 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) 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

答：生产 15t 尿素理论上需要氨气的质量为 8.5t