

# 郑州市 2026 年中招适应性测试

## 化学参考答案

一、选择题（本题包括 14 个小题，每小题 1 分，共 14 分。）

1-5: B C D A B      6-10: B A C D C      11-14: C D A B

二、填空题（本题包括 6 个小题，每空 1 分，共 16 分）

15. 氮气 (N<sub>2</sub>)    +2

16. 温度达到可燃物的着火点      氧气的含量

17. (1)  $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{CO} \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Fe} + 3\text{CO}_2$     (2) 延展性    (3) 氧气和水

18. 由红色变为无色       $2\text{NaOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$

19. (1) 4:1    (2)  $\text{O}_2$     5:2

20. (1) 碱、盐    (2)  $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 6\text{HCl} = 2\text{FeCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$     (3) 复分解反应

三、简答题(本题包括 4 个小题 ,共 10 分)

21. (1) 轮胎内的气体受热，分子间间隔增大

(2) 氧气与二氧化碳二者分子构成不同，分子性质不同。

22. (1) 两试管内都有气泡生成

(2) 将铬放入硫酸亚铁溶液中（合理即可）

23. (1) 高锰酸钾分解需要加热，操作不方便。（合理即可）

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

② 未等到装置中的空气排净便开始收集(或收集前,集气瓶中的水没有完全装满;或收集完气体后,玻璃片与集气瓶口之间密封不好)（合理即可）

24. (1)  $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$

(2) NaOH 溶液吸收 CO<sub>2</sub> 的能力比澄清石灰水强，右侧导管内气体压强变小，致使生成的 CO<sub>2</sub> 持续地通过导管流向 NaOH 溶液。

(3)  $\text{CO}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$

四、综合应用题（共 10 分）



(2) ①过滤 ②物理变化

③一部分氯化钠溶解在不饱和氯化钠溶液中，导致氯化钠损失 ④5000

(3) ①仰视 ②7.5 Kg

(4) 设：理论上可减少二氧化碳排放的质量为 x



44

32

x

10t

$$\frac{44}{x} = \frac{32}{10t}$$

$$x = 13.75 \text{ t}$$

答：理论上可减少二氧化碳排放的质量是 13.75 t。