

# 郑州市 2024 年中招第一次适应性测试

## 化学 参考答案

### 一、选择题（每小题 1 分，共 14 分）

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

### 二、填空题（每空 1 分，共 16 分）

15. (1) N; Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub>      (2) +3

16. (1) 2H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>  $\xrightarrow{\text{MnO}_2}$  2H<sub>2</sub>O + O<sub>2</sub>↑      (2) 浓硫酸

17. (1) 做干燥剂（或吸收瓶内的水蒸气，合理即可）

(2) 铁与氧气（或空气）和水共同作用

18. Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> + Ca(OH)<sub>2</sub> == CaCO<sub>3</sub>↓ + 2NaOH      ; 40; 偏小

19. (1) Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> + 2HCl == 2NaCl + H<sub>2</sub>O + CO<sub>2</sub>↑

(2) 生成的气体逸散到空气中，使烧杯内物质的总质量减小

(3) 氢氧化钠（或氧化铁，合理即可）

20. (1) NaOH + HCl == NaCl + H<sub>2</sub>O（或 Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> + 2HCl == 2NaCl + H<sub>2</sub>O + CO<sub>2</sub>↑，合理即可）

(2) 做干燥剂（或做炉具清洁剂、做化工原料、用于石油工业、用于造纸等，合理即可）

(3) 盐（或单质、金属氧化物等，合理即可）

### 三、简答题（共 10 分）

21. (1) 分子间有间隔，气态物质分子间隔大于液态物质

(2) CH<sub>4</sub> + 2O<sub>2</sub>  $\xrightarrow{\text{点燃}}$  CO<sub>2</sub> + 2H<sub>2</sub>O

22. (1) 温度未达到可燃物的着火点

(2) 打开 K<sub>2</sub> 至白磷露出水面，白磷燃烧产生大量白烟

23. (1) 左端乒乓球上升，右端乒乓球下降

(2) 2NaOH + CO<sub>2</sub> == Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> + H<sub>2</sub>O

(3) 向充满 CO<sub>2</sub> 的集气瓶中伸入一只燃着的小木条，木条熄灭，说明不可燃一般也不助燃。（合理即可）

24. (1) 玻璃棒

(2) NaOH 溶液

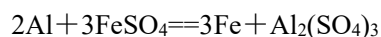
(3) NaCl 和 NaOH（写名称、化学式均可）

### 四、综合应用题（共 10 分）

25. I ③； 延展

II (1) 除去表层致密的氧化铝薄膜

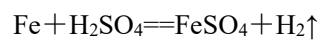
(2) 铝丝表面有紫红色固体析出，溶液由蓝色变为无色；



(3) ① Fe、CuSO<sub>4</sub> 溶液或 Fe、Cu、稀盐酸（或稀硫酸）      ② Fe<sup>2+</sup>

(4) 解：设可生产硫酸亚铁的质量为 X

硫酸的质量为 4.9 t × 20% = 0.98 t



$$98 \quad 152$$

$$0.98 \text{ t} \quad x$$

$$\frac{98}{152} = \frac{0.98 \text{ t}}{x}$$

$$X=1.52 \text{ t}$$

答：可生产硫酸亚铁的质量为 1.52 t。