

## 河南省 2026 年初中学业水平考试

### 化学试题参考答案

注意事项:

1. 答出其他合理答案也正确。
2. 没有特别要求写化学式的,写化学式或名称均正确。

一、选择题(本题包括 14 个小题,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	A	D	C	C	D	B	B	D	A	C	D	B	C	A

二、填空题(本题包括 6 个小题,每空 1 分,共 16 分)

15. 氮气(或  $\text{N}_2$ ) 纯净物

16. 蛋白质 微量元素

17. (1) 硝酸钾 (2)  $\frac{36 \text{ g}}{36 \text{ g} + 100 \text{ g}} \times 100\%$  (3) 10

18.  $\text{H}_2$  两 11:8

19. (1)  $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$

(2) 小苏打、纯碱、氯化钠(或  $\text{NaHCO}_3$ 、 $\text{Na}_2\text{CO}_3$ 、 $\text{NaCl}$ )

20. 作干燥剂  $\text{CO}_2 + 2\text{NaOH} = \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$   $\text{CaCO}_3 \xrightarrow{\text{高温}} \text{CaO} + \text{CO}_2 \uparrow$

置换反应

三、简答题(本题包括 4 个小题,共 10 分)

21. (1)  $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + 3\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{CO}_2 + 3\text{H}_2\text{O}$  (1 分)

(2) 增大了燃料与空气的接触面。 (1 分)

22. (1)  $2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{通电}} 2\text{H}_2 \uparrow + \text{O}_2 \uparrow$  (1 分)

(2) 出现无色液滴。 (1 分)

23. (1) ①  $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2 \uparrow$  或  $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$  (1分)

② a、b、d、e、f、g。 (1分)

(2) 将瓶内右侧塑料管管口移出水面至瓶内瓶口附近。 (1分)

24. (1) ①  $34^\circ\text{C}$ 。 (1分)

② 氯化钠、氢氧化钠(或  $\text{NaCl}$ 、 $\text{NaOH}$ )。 (1分)

(2) 向滴有酚酞溶液的氢氧化钠溶液中逐滴滴加稀盐酸,搅拌(或振荡),观察到溶液由红色变成无色。 (1分)

#### 四、综合应用题(共10分)

25. (1) a (1分)

(2) ①  $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 = \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$  (1分)

② 镍、铜、银(或  $\text{Ni}$ 、 $\text{Cu}$ 、 $\text{Ag}$ ) (1分)

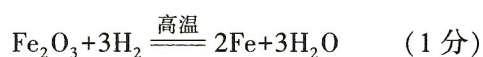
(3) ① 水 (1分)

② 铁丝 a 比铁丝 b 先锈蚀。 (1分)

③ 温度。 (1分)

(4) ① 节约金属资源。 (1分)

② 解: 设参加反应的氢气的质量为  $x$ 。



$$\begin{array}{ccc} 3 \times 2 & & 2 \times 56 \\ x & & 560\text{ t} \end{array}$$

$$\frac{3 \times 2}{2 \times 56} = \frac{x}{560\text{ t}} \quad (1\text{分})$$

$$x = \frac{3 \times 2 \times 560\text{ t}}{2 \times 56} = 30\text{ t} \quad (1\text{分})$$

答: 参加反应的氢气的质量为 30 t。