

中考化学模拟卷(二)参考答案及评分标准

一、选择题(每小题只有一个选项符合题意,共 36 分)

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
答案	C	A	D	C	D	A	C	B	A	B	D	C	C	D	C	D	B	B

二、填空与简答(化学方程式每个 2 分,其他每空 1 分,共 40 分)

19. (1)维生素 (2)调大 $\text{C}_3\text{H}_8 + 5\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 3\text{CO}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$

(3)用锅盖盖灭(答案合理即可)

20. (1) NaHCO_3 (2) Fe^{2+} (3) $2\text{Mg} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{MgO}$

21. (1) AlCl_3 (2)AC (3) $\text{NaOH} + \text{HCl} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$ 碱性

22. (1)石油 (2)NO (3) $\text{CO}_2 + 2\text{NH}_3 \xrightarrow{\text{高温高压}} \text{CO}(\text{NH}_2)_2 + \text{H}_2\text{O}$

23. (1)红磷量不足(或装置气密性不好等答案合理即可)

(2)水是由氢元素和氧元素组成的 (3)铜片上的白磷燃烧而红磷不燃烧 (4)氧气、水

24. (1)大 (2)产生红色物质 C (3) $\text{Cl}_2 + 2\text{NaBr} = 2\text{NaCl} + \text{Br}_2$

25. (1)④⑥ (2)酸 + 金属氧化物 (3) $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{BaCl}_2 = \text{BaSO}_4 \downarrow + \text{HCl}$ 复分解

26. (1)减小 (2) $\text{C} < \text{B} < \text{A}$ (3)不变

27. (1)过滤 (2) $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{CaCO}_3 = \text{CaSO}_4 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$

(3) $\text{FeSO}_4 + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{Fe}(\text{OH})_2 \downarrow + \text{CaSO}_4$

三、实验探究题(每个化学方程式各 2 分,其他每空 1 分,共 12 分)

28. (1)③ (2)过滤 (3)玻璃棒 (4)②③① B、C

29. $\text{CaCl}_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 = \text{CaCO}_3 \downarrow + 2\text{NaCl}$ Na_2CO_3 溶液由无色变为红色 3

【反思评价】(1)检验并除去碳酸钠 (2)①③

四、计算题(第 30 题 4 分,第 31 题 8 分,共 12 分)

30. (1)1:4 (2)148 各 2 分

31. (1)0.1 2 分

(2)解:设 10g 稀硫酸中溶质的质量为 x

$\text{Zn} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{ZnSO}_4 + \text{H}_2 \uparrow$ 2 分

98

2

x

0.04g 1 分

$\frac{98}{2} = \frac{x}{0.04\text{g}}$ 1 分

$x = 1.96\text{g}$ 1 分

稀硫酸中溶质的质量分数 = $\frac{1.96\text{g}}{10\text{g}} \times 100\% = 19.6\%$ 1 分

答:略。