

中考化学模拟卷(四) 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	B	C	A	C	B	D	B	C	B	A	C	D	C	C	B	C	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)B (2) C_2H_5OH 70 (3)白色污染

20. (1) $2H_2 + O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2H_2O$ (2) $SiO_2 + 2C \xrightarrow{\text{高温}} Si + 2CO$ (3)A

21. (1)金属材料 (2)A (3)大 (4)镍 $Ni + CuCl_2 = NiCl_2 + Cu$

22. (1)二氧化碳可以与氢氧化钠反应 (2)二氧化碳不燃烧,也不支持燃烧
(3)在密闭容器中进行

23. (1)(1) $AgCl$ (2) NO_3^- (3) $NaCl + AgNO_3 = AgCl \downarrow + NaNO_3$ 。

24. (1)35.45 12 (2)CE (3)E (4) $MgCl_2$

25. (1)b (2) $a < b = c$ (3)降低温度 (4)D

26. (1)不能 交换成分没有沉淀、气体或水生成,不符合复分解反应发生的条件
(2) $Na_2SO_4 + BaCl_2 = BaSO_4 \downarrow + 2NaCl$ (答案合理即可)

27. (1)促进碳酸锂的转化,加快碳酸锂反应的速率
(2) $LiHCO_3 + Ca(OH)_2 = CaCO_3 \downarrow + H_2O + LiOH$
(3) $Ca(OH)_2 + CO_2 = CaCO_3 \downarrow + H_2O$

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) $4H_2O_2 \xrightarrow{MnO_2} 2H_2O + O_2 \uparrow$ (2)防止二氧化碳溶于水

29. (1)紫色石蕊溶液变红 Fe^{2+}

(2) $Fe_2O_3 + 6HCl = 2FeCl_3 + 3H_2O$ 若有盐酸剩余,混合后不会产生白色沉淀

【作出猜想】③ 【进行实验】稀盐酸或稀硫酸 ④

四、计算题(第 30 题 4 分,第 31 题 8 分,共 12 分)

30. (1)45 : 28 (2)0.36 各 2 分

31. (1)20 2 分

(2)解:设 80g 稀盐酸中的溶质的质量为 x

$CaCO_3 + 2HCl = CaCl_2 + H_2O + CO_2 \uparrow$ 2 分

100 73

20g x 1 分

$\frac{100}{73} = \frac{20g}{x}$ 1 分

$x = 14.6g$ 1 分

稀盐酸中溶质的质量分数 = $\frac{14.6g}{80g} \times 100\% = 18.25\%$ 1 分

答:略。