

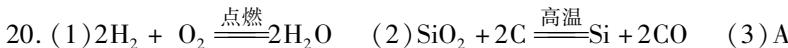
中考化学模拟卷(四)参考答案及评分标准

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) $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ 70 (3)白色污染



21. (1)金属材料 (2)A (3)大 (4)镍 $\text{Ni} + \text{CuCl}_2 = \text{NiCl}_2 + \text{Cu}$

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

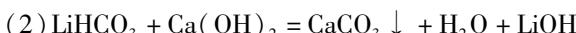
23. (1)(1)AgCl (2) NO_3^- (3) $\text{NaCl} + \text{AgNO}_3 = \text{AgCl} \downarrow + \text{NaNO}_3$ 。

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

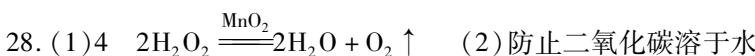
25. (1)b (2) $a < b = c$ (3)降低温度 (4)D

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) $\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{BaCl}_2 = \text{BaSO}_4 \downarrow + 2\text{NaCl}$ (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



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)



29. (1)紫色石蕊溶液变红 Fe^{2+}

(2) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 6\text{HCl} = 2\text{FeCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$ 若有盐酸剩余,混合后不会产生白色沉淀

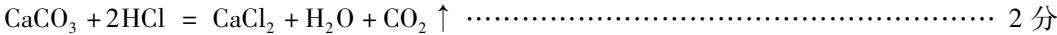
【作出猜想】③ 【进行实验】稀盐酸或稀硫酸 ④

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



100 73

20g x 1 分

$$\frac{100}{73} = \frac{20g}{x}$$
 1 分

$$x = 14.6g$$
 1 分

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

答:略。