

化学试卷参考答案及评分标准

2021.5

第一部分 选择题(共 25 分)

(每小题只有 1 个选项符合题意。每小题 1 分,共 25 分。)

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
答案	C	D	C	B	A	D	B	A	D	C
题号	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
答案	A	C	A	B	A	D	D	B	C	B
题号	21	22	23	24	25					
答案	B	D	C	D	B					

第二部分 非选择题(共 45 分)

说明:以下每空 1 分。其他合理答案均可给分。



27. (1)1 : 2 (2)维生素

28. (1)C (2) $\text{Hg} + \text{S} \xrightarrow{\quad} \text{HgS}$

29. (1)金的化学性质比铜稳定 (2)6

30. (1)放热 (2) $\text{Fe} + 2\text{HCl} \xrightarrow{\quad} \text{FeCl}_2 + \text{H}_2 \uparrow$

31. (1)3 (2)低温、干燥 (3)B

(4)在 6%~9% 之间,氨气浓度越大,AFB₁ 的去除率越高;在 9%~10% 之间几乎无影响。

(5)AC

32. (1)增大反应物接触面积,使反应更充分



(3) Cl_2

(4)防止污染空气

33. (1)盐酸 (2)溶解(或沉降、过滤、蒸发)



34-A	34-B
(1)酒精灯	(1)试管
(2) $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2 \uparrow$	(2) $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$
(3)发出白光	(3)溶液由紫色变为红色

35. (2)无色液滴



(4)碳、氢(或 C、H)

36. (1)A 中白磷燃烧, B 中红磷不燃烧

(2)水进入试管, 约占试管容积的 $\frac{1}{5}$

37. ①稀盐酸(或稀硫酸)

②高锰酸钾在水中的溶解性比碘强

③酚酞溶液变红

38. (1)2 (2)碱 (3)有白色沉淀生成



39. (1)氧气

(2)探究其他条件相同时, NaOH 溶液的浓度对溶液褪色快慢的影响

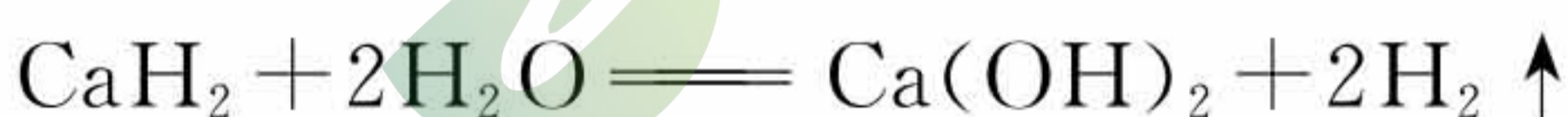
(3)②④⑤

(4)NaOH 溶液的浓度、温度、搅拌时间

(5)溶液中的葡萄糖因反应不断消耗而逐渐减少

(6)盐酸(或硫酸)

40. 【解】设:理论上可吸收水的质量为 x 。



42 2×18 1 分

2.1 g x

$\frac{42}{2 \times 18} = \frac{2.1 \text{ g}}{x}$ 1 分

$x = 1.8 \text{ g}$ 1 分

答:理论上可吸收水的质量为 1.8 g。