

第一部分

本部分共 25 题,每题 1 分,共 25 分。

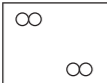
题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
答案	C	C	D	A	B	A	A	C	D	B
题号	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
答案	A	A	A	B	C	B	D	B	D	A
题号	21	22	23	24	25					
答案	C	D	B	D	C					

第二部分

说明:以下每空 1 分。其他合理答案均可给分。

26. (1)4 (2)56 : (16×4)

27. (1)①② (2)C

28. (1)  (2)物理

29. (1)C (2) $3\text{CO} + \text{Fe}_2\text{O}_3 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Fe} + 3\text{CO}_2$

30. (1)部分稻田土壤 pH 低于 5.5

(2) $\text{Ca}(\text{OH})_2$

(3)6477

(4)错 对

(5)其他条件相同时,在实验研究范围内,随着土壤 pH 的升高,油菜产量先上升,后下降,在 pH=6.5 时最高

31. (1)粉碎 (2)3 ②

32. (1)硫酸

(2)B

(3) SiO_2 难溶于水, $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ 可溶于水

33. (1)集气瓶

(2) $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2 \uparrow$

(3)①不易溶于水 ②密度比空气的大

34. (1)②③① (2)5

35. (1)石蕊

(2) $\text{CuSO}_4 + \text{Na}_2\text{S} = \text{CuS} \downarrow + \text{Na}_2\text{SO}_4$

(3)生理盐水(或苏打水、或肥皂水)

36. (1) $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{CaCO}_3 \downarrow + 2\text{NaOH}$

(2)取反应后溶液,向其中滴入足量稀盐酸,有气泡产生,证明反应发生

37. (1) $4\text{P} + 5\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{P}_2\text{O}_5$

(2)放热 $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca}(\text{OH})_2$

(3)滴加水之前白磷不燃烧,滴加水后白磷燃烧

(4)试管内没有足够的氧气

38. (1) $\text{Fe} + 2\text{HCl} = \text{FeCl}_2 + \text{H}_2 \uparrow$

(2)在金属活动性顺序表中,Cu 在 H 后面

(3)Fe 片与浓度高的硫酸溶液($V_{\text{浓硫酸}} : V_{\text{水}} = 1 : 2$)反应快

(4)硫酸溶液浓度太低

(5)浓盐酸挥发出氯化氢

(6) H_2

(7)一定条件下,在金属活动性顺序表中,排在 H 后面的金属也能与酸发生置换反应

39.【解】设:需要 NaH 的质量为 x 。

$\text{NaH} + \text{H}_2\text{O} = \text{H}_2 \uparrow + \text{NaOH}$

24 2 1 分

x 2 g

$\frac{24}{x} = \frac{2}{2\text{g}}$ 1 分

$x = 24\text{g}$ 1 分

答:理论上需要 NaH 的质量为 24 g。

