

顺义区 2021 届初三第一次统练 化学试卷参考答案

一、选择题（每小题 1 分，共 25 分）

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

二、非选择题（每空1分，共45分）其他合理答案给分

【生活现象解释】

26. (3分) (1) 78% (2) 氮肥 (3) 化学变化

27. (1分) 28.09

28. (2分) (1) H₂ 或 (氢气) (2) 2H₂O $\xrightarrow{\text{通直流电}}$ 2H₂↑ + O₂↑

29. (3分) (1) 3: 1 (2) AD (3) 1: 3

【科普阅读理解】

30. (5分) (1) 蛋白质 无机盐 (2) D

(3) 其他条件为最佳时，在4%-6.5%的研究范围内，随NaOH溶液浓度的增大，皮蛋蛋白弹性先增大后减小，其中浓度为5.5%时，蛋白弹性最好

(4) Ca(OH)₂ + Na₂CO₃ = CaCO₃↓ + 2NaOH (5) ABC

【生产实际分析】

31. (3分) (1) NO₂ (2) +5

(3) 因为H₂O₂受热易分解，减压蒸馏能降低温度，减少H₂O₂分解

32. (3分) (1) 酸 (2) 增大加入的酸与废水的接触面积，使之完全反应 (3) D

【基本实验及其原理分析】

33. (5分) (1) 酒精灯

(2) 2KMnO₄ $\xrightarrow{\Delta}$ K₂MnO₄ + MnO₂ + O₂↑ 氧气不易溶于水且不与水发生反应

(3) 生成黑色固体物质 3Fe + 2O₂ $\xrightarrow{\text{点燃}}$ Fe₃O₄

34. (2分) (1) 蒸发 (2) ①③⑤

35. (2分) (1) 15 (2) 小于

36. (3分) (1) 白磷①先燃烧，白磷②后燃烧 (2) 隔绝氧气 H₂O

37. (4分) (1) HCl 能与活泼金属反应 (2) Fe₂O₃ + 6HCl = 2FeCl₃ + 3H₂O

(3) BCE (4) 2

【科学探究】

38. (6分) (1) 9 (2) 使混合液的总体积相等，避免混合对浓度的影响

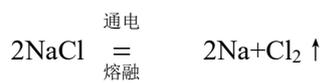
(3) 对比①②两条曲线，其他条件都相同，当时间相同时，p-CP浓度不同

(4) H₂O₂溶液浓度、FeSO₄溶液浓度、pH

(5) FeSO₄ + 2NaOH = Fe(OH)₂↓ + Na₂SO₄ (6) 做对比组

【实际应用定量分析】(3分)

解：设消耗NaCl的质量为x



$$\begin{array}{rcl} 117 & 46 & \\ X & 92\text{吨} & \cdots\cdots\cdots 1\text{分} \end{array}$$

$$\frac{117}{x} = \frac{46}{92\text{吨}} \cdots\cdots\cdots 1\text{分}$$

X=234吨

答消耗NaCl的质量为234吨

