

参考答案

第一部分

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

【生活现象解释】

26.

- (1) NaCl
- (2) b
- (3) $\text{CO}(\text{NH}_2)_2$
- (4) 糯米

27.

- (1) ab
- (2) ①变小 ②二氧化碳与水反应生成碳酸，腐蚀管道。

【科普阅读理解】

28.

- (1) 有机合成材料
- (2) 聚合硫酸铁絮凝剂处理后水样的浊度为 600NTU，大于磨砂洗面奶废水的浊度 450NTU
- (3) 30
- (4) 随着沉降时间的增大，絮凝效果先逐渐变好后保持不变
- (5) ①错 ②对

【生产实际分析】

29.

- (1) $\text{NiO} + \text{H}_2 \xrightarrow{\Delta} \text{Ni} + \text{H}_2\text{O}$
- (2) 除去 $\text{Fe}(\text{CO})_5$
- (3) 分解反应

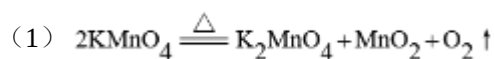
30.

- (1) $\text{Fe} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{FeSO}_4 + \text{H}_2 \uparrow$
- (2) NaOH
- (3) 不变

【基本实验及其原理分析】

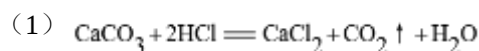
31.

A



(2) 剧烈燃烧、发出白光、放热

B



(2) 紫色石蕊溶液变为红色

32.

(1) 过滤

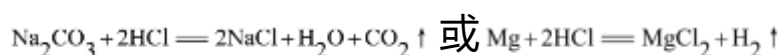
(2) ②④

(3) 增大

33.

(1) FeCl_3

(2) 3、4



34.

(1) ①处白磷燃烧，②处红磷不燃烧

(2) c

(3) 导热

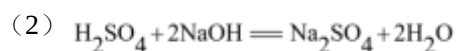
35.

(1) 铁球表面有气泡产生，铁球附近溶液变为浅绿色，铜球表面无明显现象

(2) ab

36.

(1) 溶液由无色变为红色



(3) 溶液红色逐渐变浅最后变为无色（或溶液由红色变为无色）

【科学探究】

37.

(1) 2 2

(2) 探究电解液的初始 PH 对铜的电沉积速率和铜箔的拉伸强度的影响

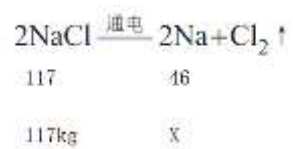
(3) 2 20

(4) 在电解液初始 PH、电极板间距等其他条件相同时，电流密度在 $200\text{—}400\text{A}\cdot\text{m}^{-2}$ 实验研究范围内，电流密度越大，电沉积速率越大。

(5) 电解过程中生成硫酸，使酸的浓度增大，PH 减小，导致电沉积速率增大

【实际应用定量计算】

38. (1) 解：设生成钠的质量为 x



$$\frac{117}{117\text{kg}} = \frac{46}{x}$$

$$x = 46\text{kg}$$

答：生成钠的质量为 46kg

(2) 相等