

化学答案及评分标准

2024.5

第一部分 选择题

(每小题只有 1 个选项符合题意, 共 25 个小题, 每小题 1 分, 共 25 分)

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

第二部分 非选择题 (共13题, 共45分)

26. (4 分)

- (1) 可燃
- (2) H_2O_2 (或过氧化氢)
- (3) ① CO_2 (或二氧化碳) ② $\text{Al}(\text{OH})_3 + 3\text{HCl} = \text{AlCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$

27. (3 分)

- (1) 硫 (或 S)
- (2) ① $\text{O}_2 \uparrow$ ② bc

28. (6 分)

- (1) 蛋白质 / 油脂 / 糖类 / 无机盐 (任写一个)
- (2) 6.7
- (3) b
- (4) 保存时间相同时, $4\sim 8^\circ\text{C}$ 条件下每毫升生牛乳的细菌总数比在室温条件下的少
- (5) ① 错 ② 对

29. (3 分)

- (1) 3 (2) 过滤 (3) $<$

30. (3 分)

- (1) CaO 或 H_2O
- (2) $\text{Ca}(\text{OH})_2$
- (3) $\text{MnSO}_4 + 2\text{NaOH} = \text{Mn}(\text{OH})_2 \downarrow + \text{Na}_2\text{SO}_4$

31. (3 分)

- (1) 6.0 (2) b、c (3) 加速溶解

32. (3分)

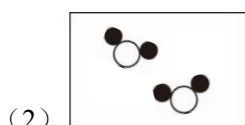
- (1) $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{CO}_2\uparrow + \text{H}_2\text{O}$
 (2) 石蕊纸条 b 比 a 先变红
 (3) 未验证 CO_2 不能使干燥的紫色石蕊纸条变红

33. (2分)

- (1) 实验 1 中白磷不燃烧，实验 2 中白磷燃烧
 (2) a、b

34. (3分)

- (1) b 水中含有氧元素



35. (3分)

- (1) 研究 Fe、Ag 的金属活动性顺序
 (2) $\text{Fe} + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{FeSO}_4 + \text{H}_2\uparrow$
 (3) ②③④

36. (2分)

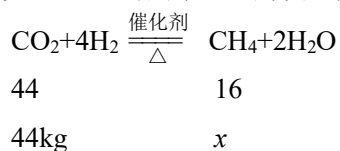
- (1) A 中， CO_2 与 NaOH 反应导致气体减少，压强减小
 (2) $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{Ca}(\text{OH})_2 \longrightarrow \text{CaCO}_3\downarrow + 2\text{NaOH}$

37. (6分)

- (1) 酸 (2) 蓝 (3) ②④⑤
 (4) 放置时间等其他条件相同时，在实验研究的温度范围内，温度越高，维生素 C 保存率越低
 (5) 2 mL 淀粉溶液、50 mL 蒸馏水，敞口放置 6 min
 (6) >

38. (4分)

- (1) 解：设理论上生成的 CH_4 的质量为 x 。



$$\frac{44}{44\text{kg}} = \frac{16}{x}$$

$$x = 16\text{kg}$$

答：理论上生成的 CH_4 的质量为 16 kg

(2) 1: 1