

答案

DBCAC CDDBD DCDDD ACDAC

21. (1) C (2) C (3)

22. (1) 鸡蛋 (2) 食醋 (3) 可回收 (4) 合成

23. (1) 油。 (2) 升高 (3) bcd

24. (1) 铁架台。 (2) 略 (3) 反应仓 否 (4) 将带火星的木条放在瓶口, 木条复燃, 则为富氧空气。

25. (1) 略 (2) 未加过氧化氢时, 铜浸出率已达 80%; 85℃。 (3) b

(4) 铜元素形成氢氧化铜沉淀。 (5) 0.795

26. (1) 固态胺 (2) 略

操作方法	现象	结论
取样于试管, 加入稀盐酸	有气泡产生	已变质

(3) CO₂吸附量随着CO₂分压的增大而增大, 同一分压时, 温度低, 吸附量大。

(4) 清除效率高, 使用寿命长等。 (5) bc

27. I. 酸雨的形成

(1) 二氧化碳与水反应生成碳酸。 (2) 等于 (3) 略, 2 种。

II. 酸雨的防治

(1) $2\text{SO}_2 + \text{O}_2 + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{FeSO}_4} 2\text{H}_2\text{SO}_4$

$$\begin{array}{ccc} 2 \times 64 & & 2 \times 98 \\ 32\text{g} & & \text{m}(\text{H}_2\text{SO}_4) \\ \hline \frac{128}{32\text{g}} & \frac{196}{\text{m}(\text{H}_2\text{SO}_4)} & \\ \hline & \text{m}(\text{H}_2\text{SO}_4) = 49\text{g} & \end{array}$$

(2) 脱硫时 SO₂、O₂ 与 H₂O 反应, 水减少, 加入的铁粉与生成的 H₂SO₄ 反应生成 FeSO₄, 使 FeSO₄ 增多;

(3) 温度高于 60° C, SO₂、O₂ 的溶解度下降逸去, 反应慢不充分。

28. (1) 制氢: ③

A: ①略 ②吸收二氧化碳, 分离出氢气

B: ③分解反应。

(2) 储氢 ①成本高, 危险系数高 ②16: 36

(3) 用氢

①略

②化学