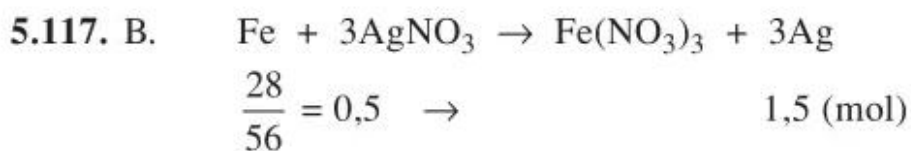


**Bài 23. Luyện tập**  
**ĐIỀU CHẾ KIM LOẠI VÀ SỰ ĂN MÒN KIM LOẠI**

**5.116. D**



$$m_{\text{Ag}} = 108 \cdot 1,5 = 162 \text{ (g)}.$$

**5.118. A**

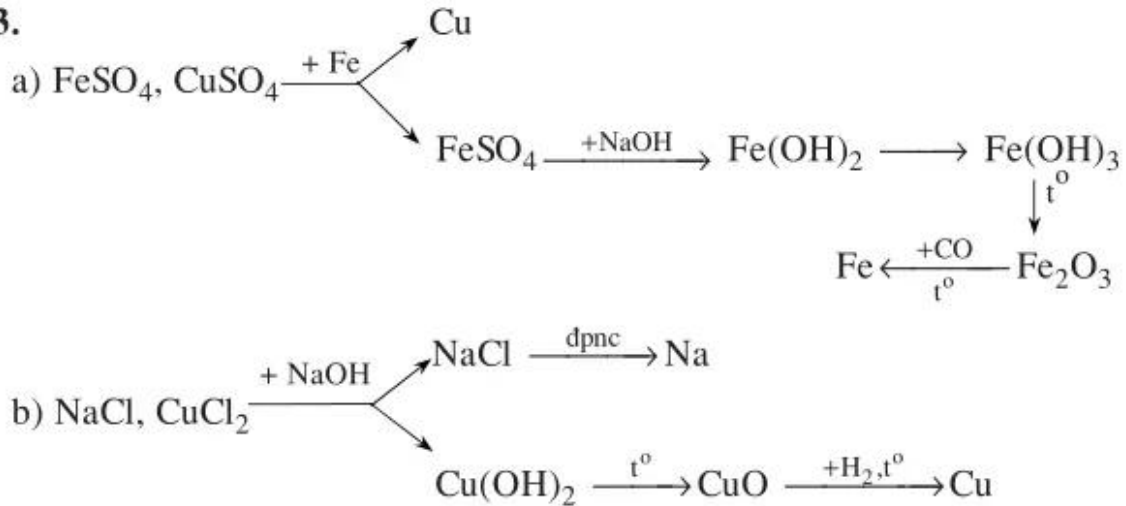
**5.119. C**

**5.120. B**

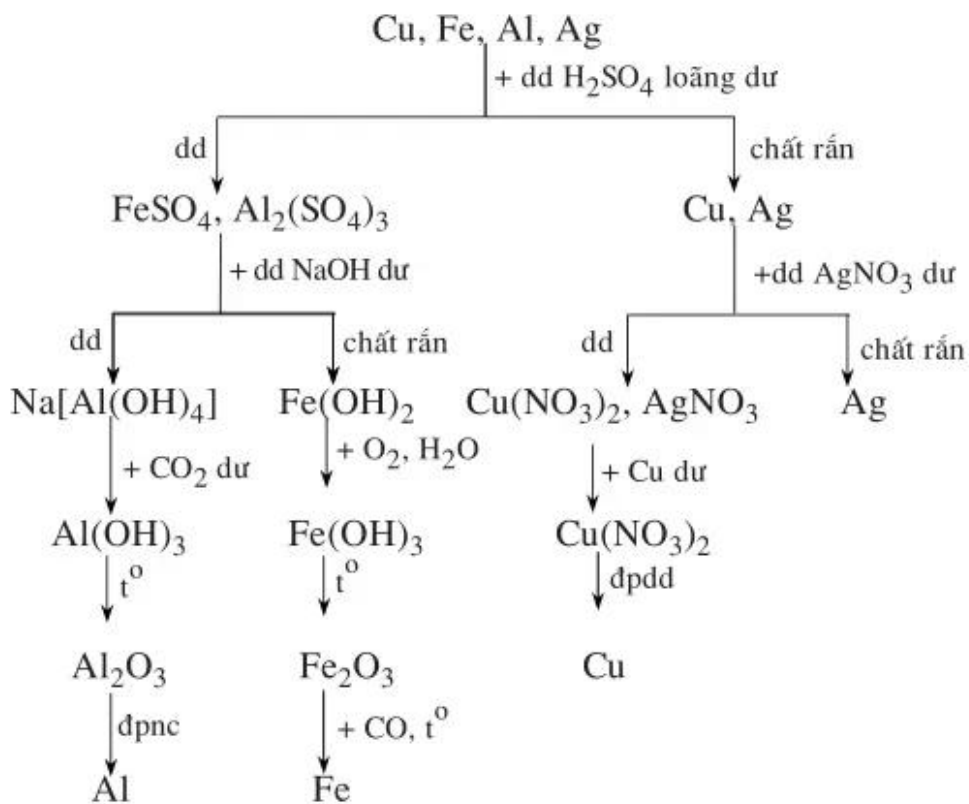
**5.121. A**

5.122. Để chống lại sự ăn mòn vỏ tàu bằng thép ngâm trong nước biển, người ta gắn những tấm kẽm ở nhiều chỗ trên thân tàu. Các pin Zn – Fe được tạo thành, Fe (vỏ tàu) đóng vai trò là catot, không bị ăn mòn, còn Zn là anot bị ăn mòn thay cho Fe.

5.123.



5.124.



5.125. Ta có PTHH :  $\text{M(OH)}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{MSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$



$$m_{\text{ddH}_2\text{SO}_4} = 98x \cdot \frac{100}{20} = 490x \text{ (gam)}$$

$$\Rightarrow m_{\text{dd}} \text{ sau phản ứng} = (M+34)x + 490x = (M + 524)x \text{ (gam)}$$

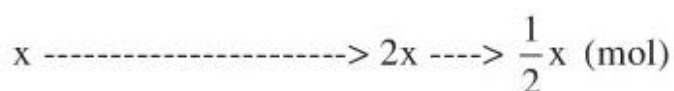
$$\text{Ta lại có : } m_{\text{MSO}_4} = (M+96)x \Rightarrow C\%_{\text{MSO}_4} = \frac{(M+96)x}{(M+524)x} = 0,2721$$

$$\Leftrightarrow M = 64$$

Vậy kim loại cần tìm là Cu.

**5.126.** Vì sau khi nhiệt phân thu được oxit kim loại nên loại  $\text{AgNO}_3$ .

Để đơn giản ta giả sử M có hoá trị II :



Nhận thấy khối lượng chất rắn giảm bằng khối lượng khí thoát ra

$$\Rightarrow m_{\text{NO}_2} + m_{\text{O}_2} = 9,4 - 4 = 5,4 \text{ gam} \Leftrightarrow 46.2x + 16x = 5,4 \Leftrightarrow x = 0,05$$

$$\Rightarrow M_{\text{M}(\text{NO}_3)_2} = \frac{9,4}{0,05} = 188 \Rightarrow M_{\text{M}} = 64 \Rightarrow \text{Vậy muối đó là } \text{Cu}(\text{NO}_3)_2.$$