

HIDRO CLORUA – AXIT CLOHIDRIC VÀ MUỐI CLORUA

5.15. Đáp án D.

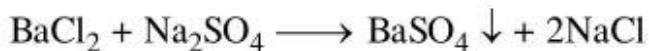
5.16. Đáp án D.

5.17. Đáp án B.

5.18. Đáp án A.

5.19. – Hoà tan muối vào nước rồi lọc sẽ loại bỏ được CaSO_4 ít tan (nước lọc vẫn chứa một lượng nhỏ CaSO_4).

– Cho vào nước lọc một lượng dư dung dịch BaCl_2 .

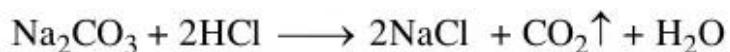


Lọc bỏ kết tủa BaSO_4 , nước lọc chứa CaCl_2 , MgCl_2 , NaCl và BaCl_2 dư.

– Thêm vào nước lọc một lượng dung dịch Na_2CO_3 lấy dư.

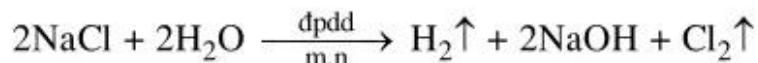


– Lọc bỏ kết tủa, nước lọc chỉ chứa NaCl và Na_2CO_3 dư, cho tác dụng với dung dịch HCl dư.

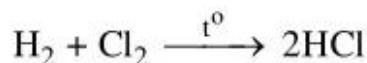


Khi cô cạn, HCl dư bay hơi hết, thu được NaCl tinh khiết.

5.20. – Sản xuất Cl_2 , NaOH , H_2 :



– Sản xuất axit clohiđric :



5.21. $2\text{NaCl} + \text{H}_2\text{SO}_4 \xrightarrow{\text{đặc}} \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2\text{HCl} \uparrow$

Phải dùng H_2SO_4 đặc và muối ở trạng thái tinh thể để hiđro clorua tạo thành không hòa tan trong nước.



Chất không tan B là Cu.

Theo (1) :

$$n_{\text{Mg}} = n_{\text{H}_2} = \frac{5,6}{22,4} = 0,25 \text{ (mol)}; \quad m_{\text{Mg}} = 24 \cdot 0,25 = 6 \text{ (g)}$$



Theo (2) :

$$n_{\text{Cu}} = n_{\text{SO}_2} = \frac{2,24}{22,4} = 0,1 \text{ (mol)}; \quad m_{\text{Cu}} = 64 \cdot 0,1 = 6,4 \text{ (g)}$$

$$\text{b)} \quad m_{\text{hhA}} = 6 + 6,4 = 12,4 \text{ (g)}$$