

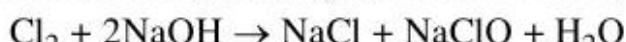
Bài 37

LUYỆN TẬP CHƯƠNG 5

5.59. A và C.

5.60. C.

5.61. Dẫn khí oxi lắn khí clo đi qua dung dịch NaOH sẽ loại được clo :



5.62. Đun nóng để iot thăng hoa sẽ thu được iot tinh khiết.

5.63. Hiđro bromua (HBr) và hiđro iotua (HI). Dẫn từng khí đó qua nước clo có pha sẵn hồ tinh bột, chất nào tạo ra màu xanh là hiđro iotua.

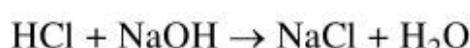
5.64. a) Tên của các hợp chất lân lượt là : HIO_4 : axit peiodic ; HBrO_4 : axit pebromic ; HClO_4 : axit pecloric.

b) Tính axit tăng dần : $\text{HIO}_4 < \text{HBrO}_4 < \text{HClO}_4$

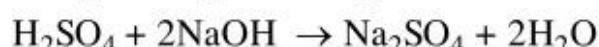
Quy luật : Trong một nhóm A, khi điện tích hạt nhân nguyên tử của các nguyên tố tăng dần, tính axit của các hiđroxít giảm dần.

5.65. HS tự viết phương trình hoá học.

5.66. Giả sử trong 40 ml A có x mol HCl và y mol H_2SO_4



x x x



y 2y y

$$\text{Số mol NaOH : } x + 2y = \frac{1 \times 60}{1000} = 0,06 \quad (1)$$

$$\text{Khối lượng 2 muối : } 58,5x + 142y = 3,76 \quad (2)$$

Từ (1) và (2) tìm được $x = 0,04$; $y = 0,01$

$$\text{Nồng độ HCl} = \frac{0,04}{0,04} = 1 \text{ (mol/l)} ; \text{H}_2\text{SO}_4 = \frac{0,01}{0,04} = 0,25 \text{ (mol/l)}.$$