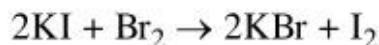


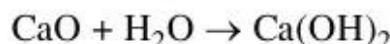
Bài 36

IOT

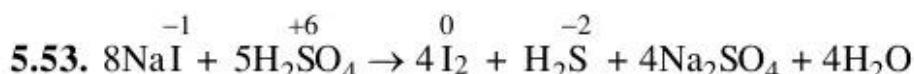
5.52. Kali iodua tác dụng với clo và brom :



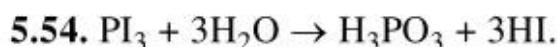
Vôi sống tác dụng với nước :



Iot thăng hoa và bám vào đáy bình.



Đây là phản ứng oxi hoá – khử. Ion I^- có tính khử mạnh hơn Cl^- . Vì vậy NaI khử được H_2SO_4 đặc.



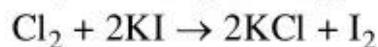
5.55. Cho muối đó vào nước clo và kiểm tra sự xuất hiện của iot bằng hồ tinh bột :



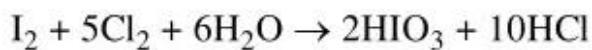
Cho muối đó vào lượng dư nước clo, cô cạn và nung nóng để loại nước, clo và iot, ta được NaCl tinh khiết.

132

5.56. Lúc đầu, iot tự do xuất hiện do có phản ứng :



Sau đó clo oxi hoá iot :



Vì vậy khi cho hồ tinh bột vào không thấy màu xanh.

5.57. Đáp số : 7,3 g.

5.58. Đáp số : 61,3% KBr ; 38,7% NaI ; 448 ml HCl.