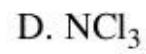
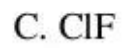
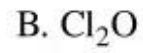
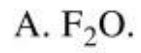


FLO – BROM – IOT

5.30. Biết rằng tính phi kim giảm dần theo thứ tự : F, O, N, Cl. Phân tử có liên kết phân cực nhất là phân tử nào sau đây ?



5.31. Chất chỉ có tính oxi hoá là

A. F_2

B. Cl_2

C. Br_2

D. cả 3 chất A, B, C.

Chọn đáp án đúng.

5.32. Có hai nguyên tố halogen khi ở dạng đơn chất đều độc hại với cơ thể người nhưng ở dạng hợp chất muối natri lại cần thiết đối với cơ thể người. Hãy cho biết tên 2 nguyên tố đó và tên hợp chất muối natri của chúng.

5.33. Vì sao trong các hợp chất, flo luôn có số oxi hoá âm còn các halogen khác, ngoài số oxi hoá âm còn có số oxi hoá dương ?

5.34. Có 4 chất bột màu trắng : bột vôi sống, bột gạo, bột thạch cao ($CaSO_4 \cdot 2H_2O$) và bột đá vôi ($CaCO_3$).

Chỉ dùng một chất nào trong các chất cho dưới đây là có thể nhận biết ngay được bột gạo ?

A. Dung dịch HCl.

B. Dung dịch H_2SO_4 .

C. Dung dịch Br_2 .

D. Dung dịch I_2 .

5.35. Cho một luồng khí Cl_2 qua dung dịch KBr một thời gian dài. Có thể có những phản ứng hoá học nào xảy ra ? Viết PTHH của các phản ứng đó.

5.36. Nêu phương pháp hoá học để phân biệt các dung dịch NaCl, NaBr, NaI. Viết PTHH của các phản ứng.

5.37. Trình bày phương pháp công nghiệp sản xuất flo, brom, iot.

5.38. Cho 19,05 g hỗn hợp KF và KCl tác dụng hết với dung dịch H_2SO_4 đặc thu được 6,72 lít khí (đktc). Xác định thành phần % theo khối lượng của hỗn hợp muối.

5.39. Xác định nồng độ phần trăm của dung dịch KBr biết rằng 4,48 lít khí clo (đktc) đủ để tác dụng hết với KBr có trong 88,81 ml dung dịch KBr đó (có $D = 1,34$ g/ml).

5.40. Xác định nồng độ mol của dung dịch KI biết rằng 200 ml dung dịch đó tác dụng hết với khí Cl_2 thì giải phóng 76,2 g I_2 .