

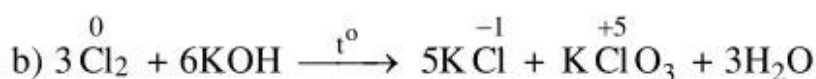
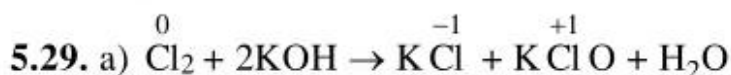
Bài 32

HỢP CHẤT CÓ OXI CỦA CLO

5.28. $\overset{+1}{\text{Cl}}_2\text{O}$: điclo oxit ; $\text{H}\overset{+3}{\text{Cl}}\text{O}_2$: axit clorơ ; $\overset{+7}{\text{Cl}}_2\text{O}_7$: điclo heptaoxit ;
 $\overset{+1}{\text{H}}\text{ClO}$: axit hipoclorơ ; $\overset{+3}{\text{Cl}}_2\text{O}_3$: điclo trioxit ; $\overset{+7}{\text{H}}\text{ClO}_4$: axit pecloric ;

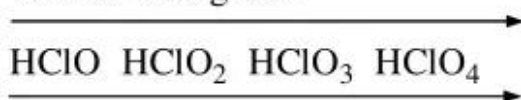
$\overset{+5}{\text{HClO}_3}$: axit cloric ; $\overset{-1}{\text{KCl}}$: kali clorua ; $\overset{+1}{\text{NaClO}}$: natri hipoclorit ;

$\overset{+1}{\text{Ca}(\text{ClO})_2}$: canxi hipoclorit ; $\overset{+5}{\text{KClO}_3}$: kali clorat ; CaOCl_2 : clorua vôi,
(trong phân tử clorua vôi, một nguyên tử clo có số oxi hoá +1 và một nguyên tử clo có số oxi hoá -1, số oxi hoá trung bình của clo là 0).

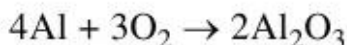
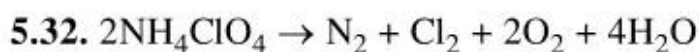
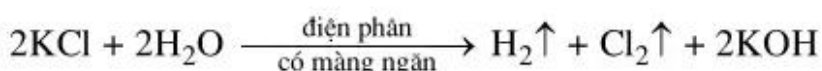
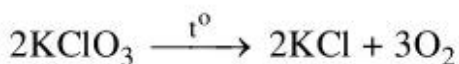
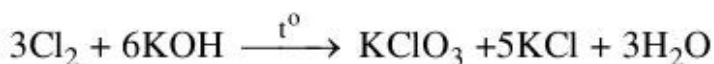
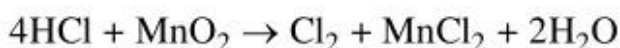
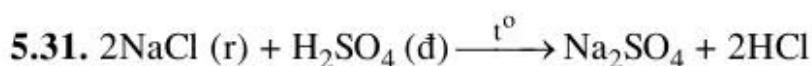


Trong cả hai trường hợp, clo vừa là chất oxi hoá vừa là chất khử.

5.30. Tính axit tăng dần

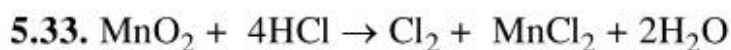


Tính oxi hoá giảm dần



Khối lượng nhôm gần bằng 230 tấn ;

Khối lượng nhôm oxit gần bằng 434 tấn.



Đáp số : NaCl : 7,31% ; NaClO : 9,31% ; NaOH : 8,1%.