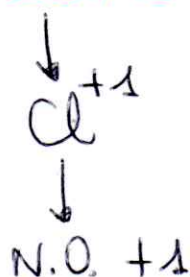
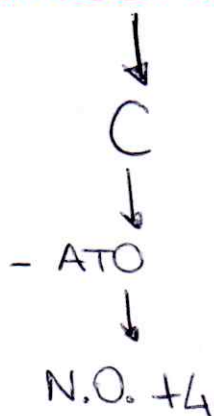


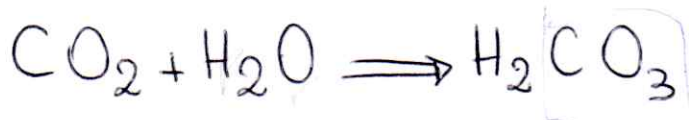
CARBONATO DI CLORO



• ANIDRIDE CARBONICA (NON METALLO + OSSIGENO)



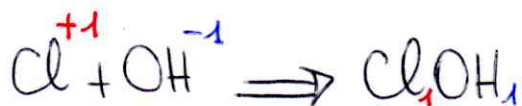
• ACIDO CARBONICO (ANIDRIDE + ACQUA)



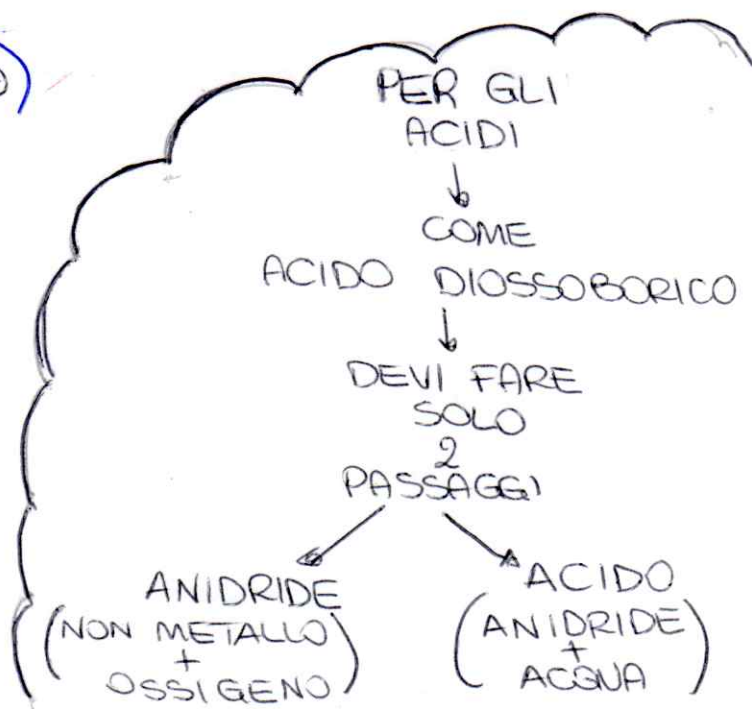
• CARBONATO DI CLORO (METALLO + NON METALLO ° SEMI METALLO + OSSIGENO)



• IDROSSIDO DI CLORO (METALLO + OSSIGENO + IDROGENO)



• OSSIDO DI CLORO (METALLO + OSSIGENO)



IDRACIDI

IDROGENO + NON METALLO $\begin{pmatrix} F \\ Cl \\ Br \\ I \\ S... \end{pmatrix}$

↓
IL NOME SI FORMA
CON
ACIDO + RADICE DEL NOME
DEL NON METALLO + IDRICO

$HCl \rightarrow$ ACIDO CLORIDRICO

SALI DI IDRACIDI (o SALI BINARI)

METALLO + NON METALLO

↓
IL NOME SI FORMA
CON
RADICE DEL NOME
DEL NON METALLO + URO + DI + NOME DEL METALLO

$Al_2S_3 \rightarrow$ SOLFURO DI ALLUMINIO