

I NOMI DEGLI IDROSSIDI (nomenclatura IUPAC)

Gli idrossidi sono composti ternari che si ottengono facendo reagire gli ossidi basici con l'acqua. Nella loro formula compaiono sempre:

- un atomo di metallo
- uno o più gruppi OH (detti ossidrili) a seconda della valenza del metallo

Per quanto riguarda la nomenclatura valgono le stesse regole già utilizzate per gli ossidi:

<i>formula</i>	<i>Nome IUPAC</i>	<i>Nome tradizionale</i>
KOH	Idrossido di potassio	Idrossido di potassio
NaOH	Idrossido di sodio	Idrossido di sodio
Ba(OH) ₂	Di idrossido di bario	Idrossido di bario
Fe(OH) ₂	Di idrossido di ferro	Idrossido ferroso
Fe(OH) ₃	Tri idrossido di ferro	Idrossido ferrico
Sn(OH) ₂	Di idrossido di stagno	Idrossido stannoso
Sn(OH) ₄	Tetra idrossido di stagno	Idrossido stannico

Se volessimo ricorrere alla notazione di Stock, il nome dell'idrossido viene seguito dalla valenza del metallo descritta da un numero romano:

Fe(OH)₂ idrossido di ferro(II)
Fe(OH)₃ idrossido di ferro(III)