

Lexique de chimie

1. Les composés moléculaires et ioniques

- la soude ou hydroxyde de sodium : NaOH
- le sel de cuisine ou chlorure de sodium : NaCl
- l'acide chlorhydrique (en solution) ou chlorure d'hydrogène (gaz) : HCl
- le chlorure de potassium : KCl
- l'ammoniac : NH_3
- le permanganate de potassium : KMnO_4
- le dioxyde de manganèse : MnO_2
- le peroxyde d'hydrogène ou eau oxygénée (en solution) : H_2O_2
- acide acétique ou acide éthanóïque : CH_3COOH
- nitrate de potassium : KNO_3
- nitrate d'argent : AgNO_3
- acide nitrique : HNO_3
- acide nitreux : HNO_2
- acide hypochloreux : HClO
- acide phosphorique : H_3PO_4
- le dioxyde de soufre : SO_2
- le dioxyde de carbone : CO_2
- le thiosulfate de sodium : $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$
- sulfate de cuivre : CuSO_4
- carbonate de calcium (calcaire) : CaCO_3
- le dichromate de potassium : $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$

2. Les ions

- ion hydroxyde : HO^-
- ion oxonium : H_3O^+
- ion ammonium : NH_4^+
- ion nitrate : NO_3^-
- ion nitrite : NO_2^-
- ion sulfate : SO_4^{2-}
- ion sulfite : SO_3^{2-}
- ion thiosulfate : $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$
- ion peroxydisulfate : $\text{S}_2\text{O}_8^{2-}$
- ion tétrathionate : $\text{S}_4\text{O}_6^{2-}$
- ion carbonate : CO_3^{2-}
- ion hypochlorite : ClO^-
- ion permanganate : MnO_4^-
- ion chromate : CrO_4^{2-}
- ion dichromate : $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$
- ion phosphate : PO_4^{3-}
- ion fer (II) ou ferreux : Fe^{2+}
- ion fer (III) ou ferrique : Fe^{3+}