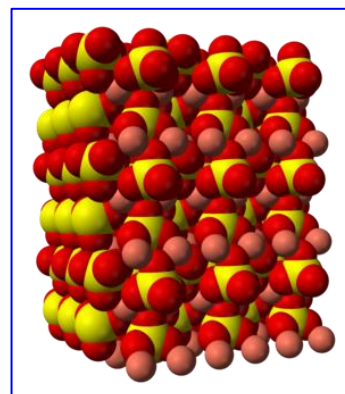


Composés ioniques

Sulfate de cuivre

https://fr.wikipedia.org/wiki/Sulfate_de_cuivre

Le **sulfate de cuivre(II)**, couramment désigné sous le simple nom de **sulfate de cuivre**, est le composé chimique ionique ou sel anhydre blanc formé par le cation cuivre(II) (Cu^{2+}) et l'anion sulfate (SO_4^{2-}), caractérisé par la formule chimique **CuSO_4** .



Solubilité

Dans l'eau à 0 °C : 317 g·l⁻¹ dans l'eau à 100 °C : 2 033 g·l⁻¹

Chlorure de sodium

https://fr.wikipedia.org/wiki/Chlorure_de_sodium

Le **chlorure de sodium** est un composé chimique ionique de formule NaCl . On l'appelle plus communément *sel de table* ou *sel de cuisine*, ou tout simplement **sel** dans le langage courant.

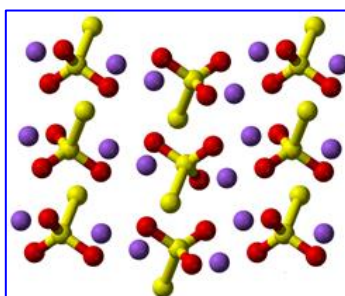


Solubilité

358,5 g·L⁻¹ (eau, 20 °C), 380,5 g·L⁻¹ (eau, 80 °C), 391,2 g·L⁻¹ (eau, 100 °C)

Thiosulfate (hyposulfite) de sodium

Le **thiosulfate de sodium** est un composé ionique de formule $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ (2Na^+ , $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$).



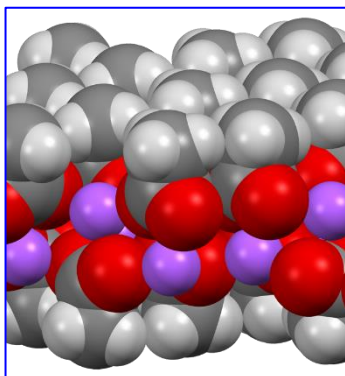
Solubilité

Dans l'eau : 501 g·l⁻¹ à 0 °C, 701 g·l⁻¹ à 20 °C, 2 450 g·l⁻¹ à 80 °C

Acétate (éthanoate) de sodium

https://fr.wikipedia.org/wiki/Ac%C3%A9tate_de_sodium

L'**acétate de sodium** est un composé de formule $\text{CH}_3\text{COO}^- \text{Na}^+$. Il est soluble dans l'eau et constitue une bonne source d'ions acétate.



Solubilité

365 g·l⁻¹ (eau, 20 °C)