

REGLES DE NOMENCLATURE EN CHIMIE INORGANIQUE

ION POSITIF : CATION	ION NEGATIF : ANION	COMPOSES
<p><u>A - IONS MONOATOMIQUES</u></p> <p>1 - Un seul ion possible</p> <p>Règle : « ion » suivi du nom de l'élément</p> <p>Na⁺ ion sodium Al³⁺ ion aluminium</p> <p>2 - Plusieurs ions possibles</p> <p>Règle : « ion » suivi du nom de l'élément et du nombre d'oxydation indiqué en chiffres romains</p> <p>Fe²⁺ ion fer (II) Fe³⁺ ion fer (III)</p> <p><u>B - IONS POLYATOMIQUES</u></p> <p>Noms consacrés par l'usage</p> <p>NH₄⁺ ion ammonium</p>	<p><u>A - IONS MONOATOMIQUES</u></p> <p>Règle : ion suivi de la racine du nom de l'élément et du suffixe « ure »</p> <p>Cl⁻ ion chlorure F⁻ ion fluorure</p> <p><u>B - ANIONS OXYGENES</u></p> <p>Règle : - le moins oxygéné ClO⁻ ion hypo ite ion hypochlorite - moins oxygéné ClO₂⁻ ion ite ion chlorite - plus oxygéné ClO₃⁻ ion ate ion chlorate - le plus oxygéné ClO₄⁻ ion per ate ion perchlorate</p> <p><u>C - AUTRES IONS</u></p> <p>HO⁻ ou OH⁻ ion hydroxyde CN⁻ ion cyanure SCN⁻ ion thiocyanate MnO₄⁻ ion permanganate MnO₄²⁻ ion manganate Cr₂O₇²⁻ ion dichromate HCO₃⁻ ion hydrogénocarbonate</p>	<p><u>A - COMPOSES IONIQUES</u></p> <p>Règle : nom de l'anion suivi du nom du cation</p> <p>NaCl chlorure de sodium</p> <p><u>B - COMPOSES COVALENTS</u></p> <p>Règle : l'élément le plus électronégatif est cité le premier</p> <p>SO₂ dioxyde de soufre CO monoxyde de carbone</p> <p><u>C - EXEMPLES</u></p> <p>FeCl₂ chlorure de fer (II) Cu(OH)₂ hydroxyde de cuivre (II) SO₃ trioxyde de soufre</p>