

## ANNEXE 1

**1**

### SOLUBILITÉ DANS L'EAU DES PRINCIPAUX CORPS INORGANIQUE (t° ordinaire)

CATION	ANION														
	ACÉTATE	NITRATE	CHLORURE	BROMURE	IODURE	FLUORURE	SULFATE	SULFITE	SULFURE	CARBONATE	PHOSPHATE	CHROMATE	SILICATE	OXALATE	HYDROXYDE
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	○	○	○	○	○	○	○	○	○	○	○	○	○	○	○
Li <sup>+</sup>	○	○	○	○	○	●	○	○	○	●	●	—	●	○	●
Na <sup>+</sup>	○	○	○	○	○	○	○	○	○	○	○	○	○	○	○
K <sup>+</sup>	○	○	○	○	○	○	○	○	○	○	○	○	○	○	○
Mg <sup>2+</sup>	○	○	○	○	○	●	○	○	d	●	●	○	●	○	●
Ca <sup>2+</sup>	○	○	○	○	○	●	○	●	d	●	●	○	●	●	●
Sr <sup>2+</sup>	○	○	○	○	○	●	●	●	●	●	●	○	●	●	○
Ba <sup>2+</sup>	○	○	○	○	○	●	●	●	d	●	●	●	●	●	○
Al <sup>3+</sup>	●	○	○	○	○	●	○	—	d	d	●	—	●	●	●
Sn <sup>2+</sup>	d	d	d	○	●	○	○	—	●	—	●	—	—	—	●
Sn <sup>4+</sup>	—	d	d	d	○	○	○	—	●	—	—	○	—	—	●
Pb <sup>2+</sup>	○	○	●	●	●	●	●	●	●	●	●	●	●	●	●
Mn <sup>2+</sup>	d	○	○	○	○	●	○	—	●	●	—	—	●	—	●
Fe <sup>2+</sup>	○	○	○	○	○	●	○	●	●	●	●	—	●	●	●
Fe <sup>3+</sup>	○	○	○	○	—	●	○	—	●	d	●	—	—	○	●
Ni <sup>2+</sup>	○	○	○	○	○	○	○	●	●	●	●	—	—	●	●
Cu <sup>2+</sup>	○	○	○	○	—	○	○	●	●	●	●	●	—	●	●
Cu <sup>+</sup>	—	—	●	●	●	●	d	●	●	●	—	—	—	—	—
Ag <sup>+</sup>	●	○	●	●	●	○	●	●	●	●	●	●	—	●	d
Zn <sup>2+</sup>	○	○	○	○	○	○	○	○	●	●	●	●	●	●	●
Hg <sub>2</sub> <sup>2+</sup>	●	d	●	●	●	d	●	—	●	●	—	●	—	●	d
Hg <sup>2+</sup>	○	○	○	○	●	d	d	—	●	●	—	d	—	●	d

— : non défini (solubilité mal définie dans la littérature) ; d : se décompose dans l'eau ; ○ : soluble (sol. > 10 g/l) ; ● : partiellement soluble (10 g/l > sol. > 1g/l) ; ● : peu soluble (sol. < 1 g/l) ; sol. = solubilité.