

ATOME et ION 1

ION

espèce chimique **chargée** électriquement
il provient d'un **atome** -ou d'un groupe d'atomes- qui a
gagné ou perdu un ou plusieurs **électrons**

Analyse (mg/l)	
Ca ²⁺ : 65	HCO ₃ ⁻ : 443
Na ⁺ : 55	SO ₄ ²⁻ : 29
Mg ²⁺ : 26	Cl ⁻ : 13
K ⁺ : 20	NO ₃ ⁻ : <1
Extrait sec à 180°C : 455 mg/l = pH : 7,5	
tate indiquée sur la bouteille.	