

ATOME et ION 1

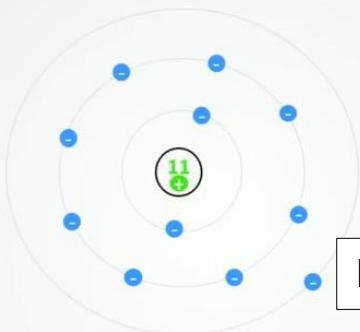
ION

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	
Valeur indiquée sur la bouteille.	

FORMATION D'UN ION POSITIF : UN CATION



Sodium (Na)
Numéro atomique : 11

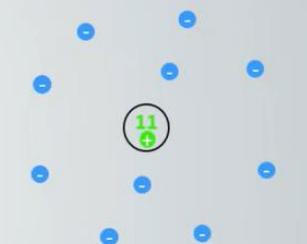
Na (du latin natrium)

Atome de sodium

11 protons +
11 électrons -
Charge : 0

Symbol : Na

L'atome de sodium peut
perdre un électron



Ion sodium

11 protons +
10 électrons -
Charge : +1

Symbol : Na⁺



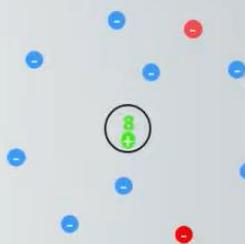
Oxygène (O)
Numéro atomique : 8

Atome d'oxygène

8 protons +
8 électrons -
Charge : 0

Symbol : O

L'atome d'oxygène peut
gagner deux électrons



Ion oxygène

8 protons +
10 électrons -
Charge : -2

Symbol : O²⁻

O²⁻

Du grec ancien ὀξύς, oxús (« acide ») et γένος, génos (« origine »)