

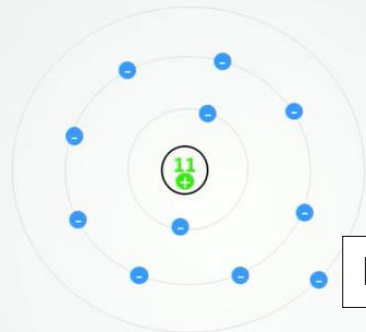
# ATOME et ION 1

## 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**



### FORMATION D'UN ION POSITIF : UN CATION



Sodium (Na)  
Numéro atomique : 11

Na (du latin natrium)

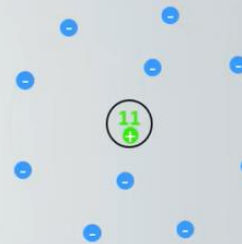
#### Atome de sodium

11 protons +

11 électrons -

Charge : 0

Symbole : **Na**



#### Ion sodium

11 protons +

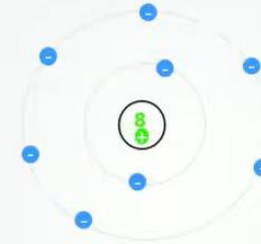
10 électrons -

Charge : +1

Symbole : **Na<sup>+</sup>**

L'atome de sodium peut  
**perdre** un électron

### FORMATION D'UN ION NÉGATIF : UN ANION



Oxygène (O)  
Numéro atomique : 8

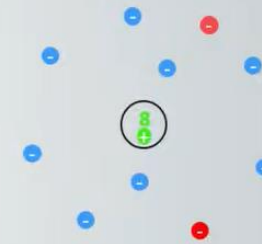
#### Atome d'oxygène

8 protons +

8 électrons -

Charge : 0

Symbole : **O**



#### Ion oxygène

8 protons +

10 électrons -

Charge : -2

Symbole : **O<sup>2-</sup>**

L'atome d'oxygène peut  
**gagner** deux électrons

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