

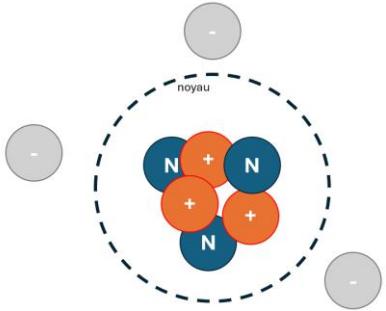
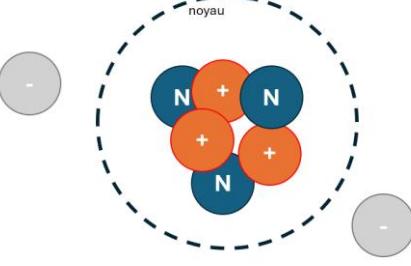
## Ions

### Ion 3ième :

Pour gagner en stabilité, les atomes et les molécules peuvent gagner ou perdre des **électrons** pour former des ions.

Un ion est électriquement chargé (+ ou -).

### Exemples 3ième :

	
<p>Atome : <math>Li</math> Il y a autant de protons que d'électrons Charge globale nulle</p>	<p>Ions : <math>Li^+</math> L'atome a perdu 1 électron Charge globale « 1 plus »</p>

<p>Atome : <math>O</math> Il y a autant de protons que d'électrons Charge globale nulle</p>	<p>Ions : <math>O^{2-}</math> L'atome a gagné 2 électrons Charge globale « 2 moins »</p>
---	--

### A connaître par cœur :

Ion atomique positif	Ion moléculaire négatif
$H^+$	$OH^-$
Responsable solution ACIDE	Responsable solution BASIQUE