

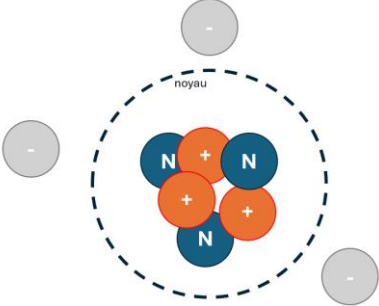
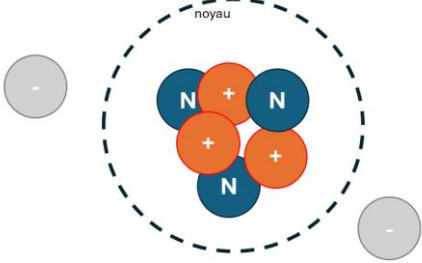
# Ions

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 :

	
Atome : $Li$ Il y a autant de protons que d'électrons Charge globale nulle	Ions : $Li^{+}$ L'atome a perdu 1 électron Charge globale « 1 plus »

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

A connaitre par cœur :

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