

Partie II : Les ions

04	Dissolution et conduction électrique.
05	La formation des ions.
06	Les solutions ioniques.
07	Les tests d'ions.
08	Exercices.

Synthèse :

- Lors de la dissolution, les sels libèrent des particules chargées électriquement. Elles s'appellent les ions.
- Un ion est un atome ou un groupement d'atomes qui a gagné ou perdu un ou plusieurs électrons.
- Un test de reconnaissance est une expérience simple et rapide qui permet d'identifier avec certitude une espèce chimique (ex : un ion).
- Au collège, il est nécessaire de connaître le nom et la formule des ions suivants :

Ions positifs		Ions négatifs	
nom	formule	nom	formule
hydrogène	H ⁺	hydroxyde	OH ⁻
sodium	Na ⁺	chlorure	Cl ⁻
argent	Ag ⁺	nitrate	NO ₃ ⁻
zinc	Zn ²⁺	sulfate	SO ₄ ²⁻
cuivre II	Cu ²⁺		
fer II	Fe ²⁺		
fer III	Fe ³⁺		
aluminium	Al ³⁺		