

## Concentration molaire chimie

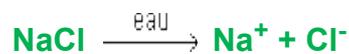
# Solution de chlorure de sodium, d'acide chlorhydrique et de soude:

## Concentration molaire en espèce ionique

### 1- Solution de chlorure de sodium

Le chlorure de sodium à l'état solide est constitué des ions  $\text{Na}^+$  et  $\text{Cl}^-$

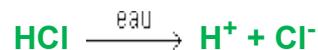
L'équation de la dissolution dans l'eau est:



### 2- Solution d'acide chlorhydrique

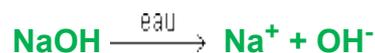
Le chlorure d'hydrogène gazeux dissout dans l'eau laisse libérer les ions  $\text{H}^+$  et  $\text{Cl}^-$

L'équation de dissolution dans l'eau est:



### 3- Solution de soude

Les cristaux de soude dissouts dans l'eau donnent une solution d'hydroxyde de sodium qui est constituée des ions  $\text{Na}^+$  et  $\text{OH}^-$



## 4- Concentration molaire en espèce ionique

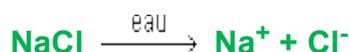
### 4.1 Définition

La concentration molaire en espèce ionique est la quantité d'ions de cette espèce contenue dans un litre de solution.

### 4.2 Exemple

Si on cherche la concentration molaire en ions  $\text{Na}^+$  et ions  $\text{Cl}^-$  sachant la concentration molaire de la solution  $\text{NaCl}$ :

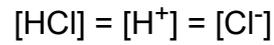
D'après l'équation bilan



On a donc



Pour la solution d'acide chlorhydrique et pour la solution soude, on procède de la même manière



Pour la solution d'acide sulfurique  $\text{H}_2\text{SO}_4$  d'équation bilan:

