

Chapitre 9b

Évaluation formative



Sur votre feuille :

-Si votre réponse est **juste**, cochez

Je sais

-Si votre réponse est **fausse**,
cochez l'une ou l'autre des cases

- **Je croyais savoir**

- **Je ne sais pas**

Un soluté peut être :

- solide
- liquide
- gazeux



Un soluté peut être :

- solide
- liquide
- gazeux



Un soluté peut être :

solide

liquide

gazeux



Un soluté peut être :

- solide
- liquide
- gazeux



Un solvant apolaire dissout mieux les espèces apolaires.

- vrai
- faux



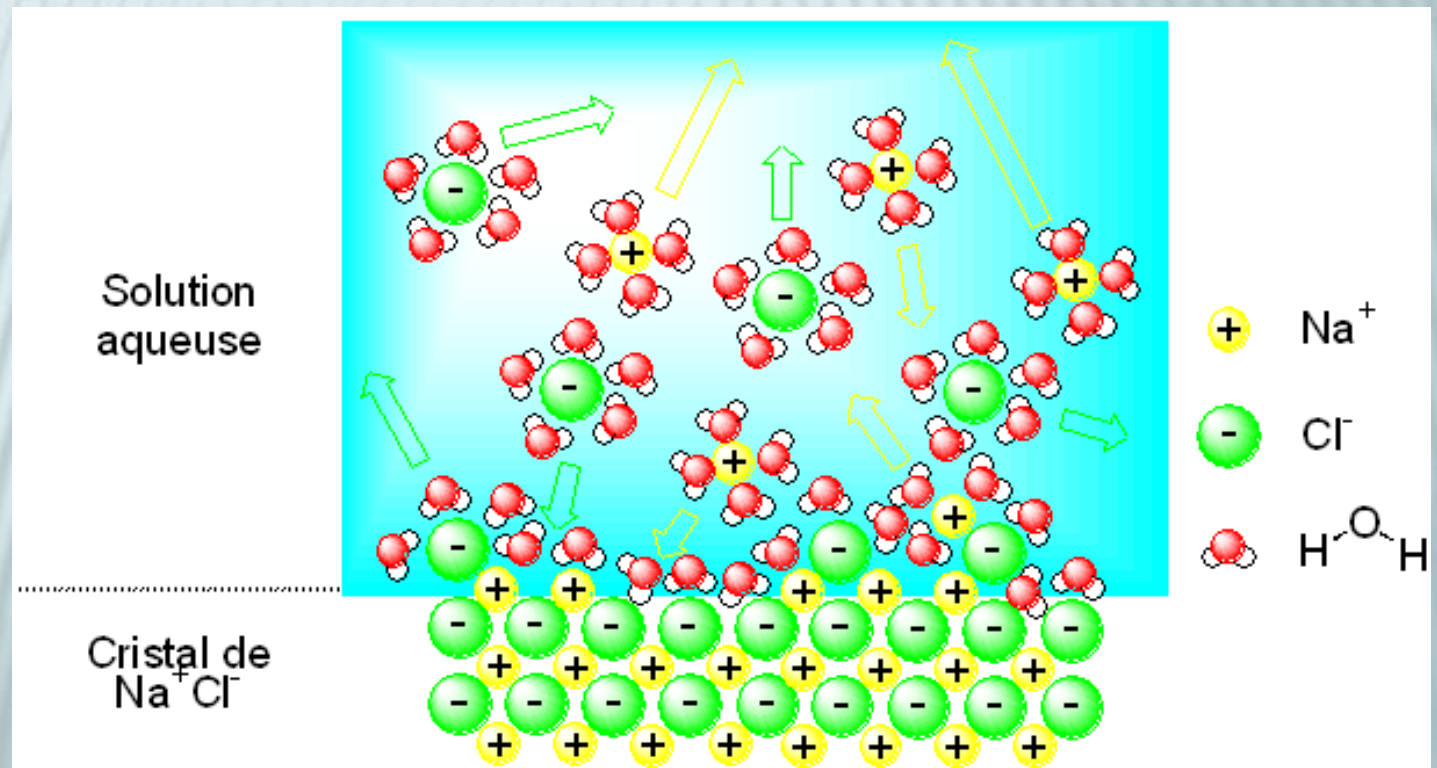
Un solvant apolaire dissout mieux les espèces apolaires.

- vrai
- faux



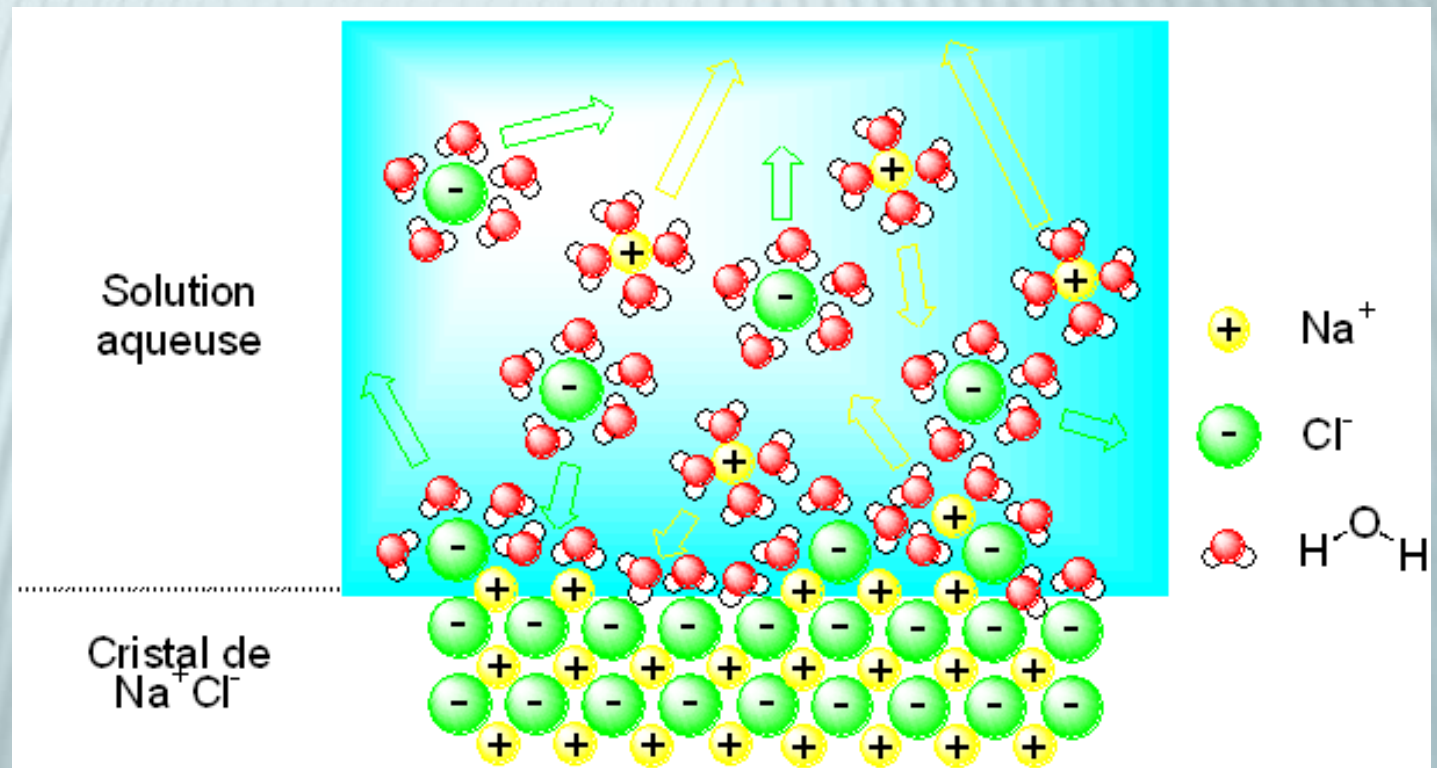
Lors de la dissociation, les ions se répartissent de façon homogène dans la solution.

- vrai
- faux



Lors de la dissociation, les ions se répartissent de façon homogène dans la solution.

- vrai
- faux



Au cours d'une dissolution, il y a conservation :

- seulement des charges
- seulement des éléments
- des charges et des éléments



Au cours d'une dissolution, il y a conservation :

- seulement des charges
- seulement des éléments
- des charges et des éléments**



Une solution contenant des ions est :

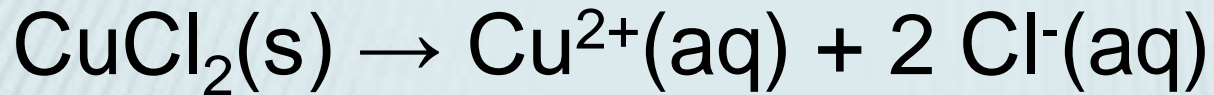
- chargée selon la nature des ions qu'elle contient
- neutre électriquement



Une solution contenant des ions est :

- chargée selon la nature des ions qu'elle contient
- neutre électriquement**

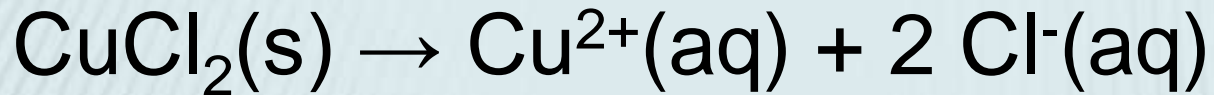




La concentration en ions chlorure est :

- la même que celle en ions cuivre
- la moitié de celle en ions cuivre
- le double de celle en ions cuivre





La concentration en ions chlorure est :

- la même que celle en ions cuivre
- la moitié de celle en ions cuivre
- le double de celle en ions cuivre**



L'équation correcte de dissolution du chlorure de fer III, FeCl_3 est :

- $\text{FeCl}_3(\text{s}) \rightarrow \text{Fe}^{3+}(\text{aq}) + \text{Cl}^-(\text{aq})$
- $\text{FeCl}_3(\text{s}) \rightarrow 3 \text{Fe}^{3+}(\text{aq}) + \text{Cl}^-(\text{aq})$
- $\text{FeCl}_3 \rightarrow \text{Fe}^{3+} + 3 \text{Cl}^-$
- $\text{FeCl}_3(\text{s}) \rightarrow \text{Fe}^{3+}(\text{aq}) + 3 \text{Cl}^-(\text{aq})$



L'équation correcte de dissolution du chlorure de fer III, FeCl_3 est :

- $\text{FeCl}_3(\text{s}) \rightarrow \text{Fe}^{3+}(\text{aq}) + \text{Cl}^-(\text{aq})$
- $\text{FeCl}_3(\text{s}) \rightarrow 3 \text{Fe}^{3+}(\text{aq}) + \text{Cl}^-(\text{aq})$
- $\text{FeCl}_3 \rightarrow \text{Fe}^{3+} + 3 \text{Cl}^-$
- $\text{FeCl}_3(\text{s}) \rightarrow \text{Fe}^{3+}(\text{aq}) + 3 \text{Cl}^-(\text{aq})$



L'équation correcte de dissolution du sulfate d'aluminium, $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ est :

- $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 (\text{s}) \rightarrow 3 \text{Al}^{3+}(\text{aq}) + 2 \text{SO}_4^{2-}(\text{aq})$
- $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 (\text{s}) \rightarrow 2 \text{Al}^{3+}(\text{aq}) + 3 \text{SO}_4^{2-}(\text{aq})$



L'équation correcte de dissolution du sulfate d'aluminium, $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ est :



La formulation exacte de solubilité d'un soluté dans un solvant est :

- le soluté et le solvant sont solubles
- le soluté est soluble dans le solvant
- le solvant est soluble dans le soluté



La formulation exacte de solubilité d'un soluté dans un solvant est :

- le soluté et le solvant sont solubles
- le soluté est soluble dans le solvant**
- le solvant est soluble dans le soluté



La (ou les) formulation(s) exacte(s) de miscibilité entre deux solvants est (ou sont) :

- ils ne mélangent pas donc ils ne sont pas miscibles
- ils forment deux phases distinctes donc ils ne sont pas miscibles



La (ou les) formulation(s) exacte(s) de miscibilité entre deux solvants est (ou sont) :

x ils ne mélangent pas donc ils ne sont pas miscibles

□ ils forment deux phases distinctes donc ils ne sont pas miscibles



La (ou les) formulation(s) exacte(s) de miscibilité entre deux solvants est (ou sont) :

x ils ne mélangent pas donc ils ne sont pas miscibles

x ils forment deux phases distinctes donc ils ne sont pas miscibles



Pour choisir un bon solvant extracteur pour une espèce à extraire :

- l'espèce à extraire doit être plus soluble dans ce solvant que dans les autres
- le solvant extracteur doit être miscible avec le solvant initial
- l'espèce extraite doit être dans une autre phase que celle où elle était initialement



Pour choisir un bon solvant extracteur pour une espèce à extraire :

- x l'espèce à extraire doit être plus soluble dans ce solvant que dans les autres**
- le solvant extracteur doit être miscible avec le solvant initial
- l'espèce extraite doit être dans une autre phase que celle où elle était initialement



Pour choisir un bon solvant extracteur pour une espèce à extraire :

- X l'espèce à extraire doit être plus soluble dans ce solvant que dans les autres**
- le solvant extracteur doit être miscible avec le solvant initial
- X l'espèce extraite doit être dans une autre phase que celle où elle était initialement**

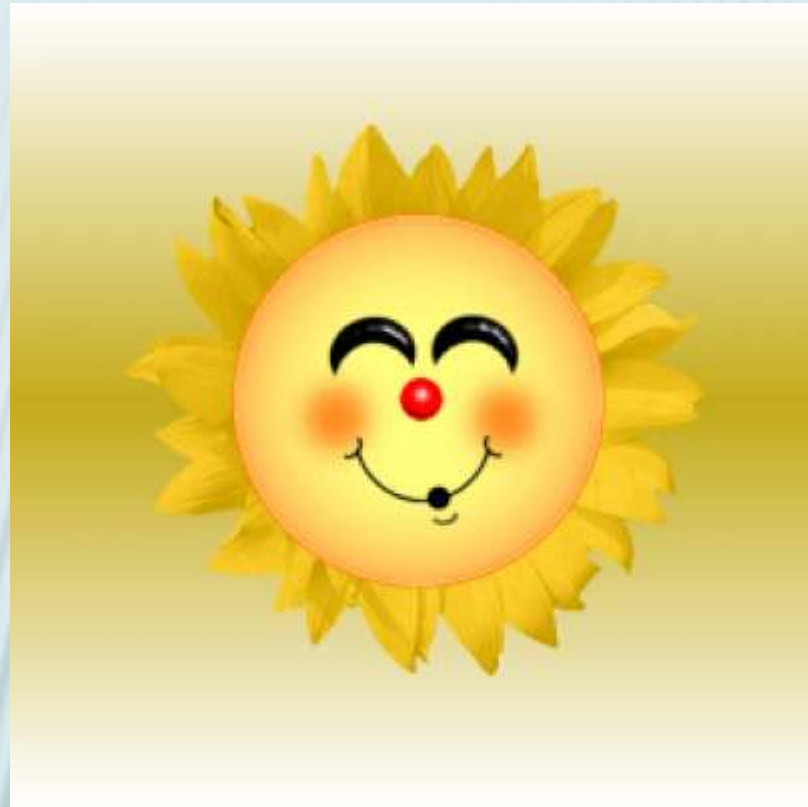


C'est l'heure du bilan !



Comptez vos réponses **justes** et notez cette valeur sur la dernière ligne, colonne « **Je sais** ».

Ces notions sont **acquises** et ne sont pas à retravailler.



Comptez vos réponses **inexactes**
et notez cette valeur sur la dernière
ligne, colonnes « **Je croyais**
savoir » et « **Je ne sais pas** ».

Ces notions sont à **retravailler**.



Attention !!!

DANGER

**Pour ne pas se laisser déborder
par les nouvelles connaissances**

Il faut s'y mettre dès ce soir !

Alors...

Au boulot !!!

