Table des matières

[Concentration en soluté / concentration effective / solubilité et miscibilité d’une espèce 1](#_Toc183965012)

[Modèle de la solution / dissolution d’une espèce ionique ou moléculaire 1](#_Toc183965013)

[Schéma de Lewis d’une entité moléculaire 1](#_Toc183965014)

[Electronégativité d’une élément et polarisation d’une liaison chimique 1](#_Toc183965015)

[Polarité d’une molécule / liaison hydrogène 1](#_Toc183965016)

[Cohésion d’un solide / liaison intermoléculaire de Van Der Waals 1](#_Toc183965017)

[Cohésion d’un solide moléculaire 1](#_Toc183965018)

[Pont hydrogène 2](#_Toc183965019)

[Vision des couleurs / trichromie 2](#_Toc183965020)

[Couleur d’une solution / loi de Beer-Lambert 2](#_Toc183965021)

[Spectrophotométrie / Absorbance et spectre d’absorption 2](#_Toc183965022)

[Dosage par étalonnage 2](#_Toc183965023)

[Lentille mince convergente / construction d’une image 2](#_Toc183965024)

[Propriétés de l’image et relation du grandissement 2](#_Toc183965025)

[Relation de conjugaison de Descartes 2](#_Toc183965026)

[Vecteur variation-de-vitesse d’un point mobile / propriétés 2](#_Toc183965027)

[Champ de pesanteur et champ gravitationnel de la Terre 2](#_Toc183965028)

[Transformation chimique / Modèle de la réaction chimique 2](#_Toc183965029)

[Couple oxydant-réducteur / modèle du transfert d’électron / réaction rédox 2](#_Toc183965030)

[Stœchiométrie et avancement d’une réaction chimique 2](#_Toc183965031)

[Tableau d’évolution d’une réaction chimique 2](#_Toc183965032)

# Concentration en soluté / concentration effective / solubilité et miscibilité d’une espèce

# Modèle de la solution / dissolution d’une espèce ionique ou moléculaire

# Schéma de Lewis d’une entité moléculaire

# Electronégativité d’une élément et polarisation d’une liaison chimique

# Polarité d’une molécule / liaison hydrogène

# Cohésion d’un solide / liaison intermoléculaire de Van Der Waals

## Cohésion d’un solide moléculaire

* Polaire : distance des charges partielles positives et négatives <à la distance entre charges partielles de même signe.
* Apolaire : Les électrons bougent aléatoirement ce qui provoque l’apparition de charges partielles induites. Les charges partielles induites de signes opposés s’attirent
* Ionique : liaison entre les ions positif et négatif. Ajustement des distances entre les charges pour assurer la cohésion.

## Pont hydrogène

* Interaction intermoléculaire. Force supérieure à l’attractivité entre charges opposées.
* Apparait lorsqu’un atome hydrogène portant une charge partielle positive interagit avec une charge partielle – importante
* A----H(+) - - - X(-)---B

# Vision des couleurs / trichromie

# Couleur d’une solution / loi de Beer-Lambert

# Spectrophotométrie / Absorbance et spectre d’absorption

# Dosage par étalonnage

# Lentille mince convergente / construction d’une image

# Propriétés de l’image et relation du grandissement

# Relation de conjugaison de Descartes

# Vecteur variation-de-vitesse d’un point mobile / propriétés

# Champ de pesanteur et champ gravitationnel de la Terre

# Transformation chimique / Modèle de la réaction chimique

# Couple oxydant-réducteur / modèle du transfert d’électron / réaction rédox

# Stœchiométrie et avancement d’une réaction chimique

# Tableau d’évolution d’une réaction chimique