FICHE DE COURS 7

FORCES INTERMOLÉCULAIRES

Ce que je dois être capable de faire après avoir appris mon cours

Donner les expressions générales de la force et de l'énergie associées à une interaction de type ion-ion.
Définir la notion de polarisabilité et rappeler la définition du moment dipolaire.
Donner les expressions générales de la force et de l'énergie associées à une interaction de type ion-dipôle.
Donner les expressions générales de la force et de l'énergie associées à une interaction de type dipôle-dipôle.
Distinguer les interactions de Keesom, de Debye et de London.
Regrouper les interactions dipolaires sous le terme de forces de Van der Waals.
Définir et caractériser la liaison hydrogène.
Discuter les propriétés macroscopiques de la matière grâce à une étude à l'échelle microscopique des forces intermoléculaires.