

Chapitre 2-2 : Relation structure propriétés

1. Forces intermoléculaires

- a. Interaction de Van der Waals
- b. Liaison hydrogène
 - (163) Citer les ordres de grandeur énergétiques des interactions de van der Waals et de liaisons hydrogène
- c. Interprétation des températures de transition de phase
 - (164) Interpréter l'évolution de températures de changement d'état de corps purs moléculaires à l'aide de l'existence d'interactions de van der Waals ou par pont hydrogène.

2. Les solvants

- a. Caractéristiques d'un solvant
 - (165) Associer une propriété d'un solvant moléculaire à une ou des grandeurs caractéristiques
- b. Solubilité et miscibilité
 - (166) Interpréter la miscibilité ou la non-miscibilité de deux solvants.
 - (167) Interpréter la solubilité d'une espèce chimique moléculaire ou ionique.