

Ch 10

Les essentiels

Il existe trois états physiques :

Fusion : S → L

Vaporisation :

Sublimation :

Pour tous ces changements d'état, le milieu passe d'un état ___ ordonné à un état ___ ordonné et le milieu extérieur _____ (cède ou reçoit) de l'énergie.

Solidification : L → S

Liquéfaction :

Condensation :

Pour tous ces changements d'état, le milieu passe d'un état ___ ordonné à un état ___ ordonné et le milieu extérieur _____ (cède ou reçoit) de l'énergie.

La température de changement d'état dépend de :

- l'espèce

-

L'énergie de changement d'état est l'énergie fournie par

Unité :

Expression + unités : $\Delta E =$

Quand la température d'un système devient constante, la température _____ est atteinte.

Pour éviter les pertes d'énergie lors de transferts thermiques, les corps sont placés dans un _____.

Principe de conservation de l'énergie

Les alcanes sont des _____ (constitués d'atomes d'_____ et de _____) _____ (uniquement des liaisons _____).

Formule générale :

Les alcools proviennent d'alcanes dont un atome d'_____ a été remplacé par un groupe _____ de formule _____.

Formule générale :

Les températures de changement d'état à longueur de chaîne identique sont plus _____ chez les _____ que chez les _____.

Les températures de changement d'état _____ quand la longueur de chaîne augmente.

Les températures de changement d'état _____ quand le nombre de ramifications augmente.

La miscibilité des alcools diminue quand la longueur de la chaîne _____.

Il existe deux types de réactions chimiques : _____ (consomme de l'énergie) et _____ (libère de l'énergie).

Expression et unité : $\Delta E =$