

CHAPITRE 4: IDENTIFICATION D'ESPECES CHIMIQUES

grâce à leurs propriétés physiques et chimiques

QUESTIONS DE COURS



1. Que signifie identifier une espèce ou une molécule ? Quel verbe est synonyme d' « identifier » ?
2. Comment s'appellent les tests permettant de trouver à quelle espèce chimique on a affaire ?

I. QUELLES CARACTERISTIQUES PHYSIQUES D'UNE ESPECE CHIMIQUE PERMETTENT SON IDENTIFICATION ?

3. Citer 4 propriétés physiques perceptibles et 6 propriétés physiques mesurables
4. Rappeler le nom des 3 états physiques de la matière
5. Qu'est-ce qu'un changement d'état ?
6. Quand on mesure la température d'une espèce chimique lors de son changement d'état, comment peut-on savoir s'il s'agit d'un corps pur ou d'un mélange ?
7. Qu'est-ce que la réfraction ? De quoi dépend-elle ?
8. Qu'est-ce que la solubilité ? En quelle unité l'exprime-t-on ? De quoi dépend-elle ?
9. Quand dit-on que 2 liquides sont non miscibles ? citer un exemple ?
10. Qu'est-ce que la masse volumique ? Donner sa formule, ainsi que l'unité de chaque grandeur
11. Donner la formule de la densité ? En quelle unité l'exprime-t-on ? De quoi dépend-elle ?

II. QUELLES CARACTERISTIQUES CHIMIQUES D'UNE ESPECE CHIMIQUE PERMETTENT SON IDENTIFICATION ?

12. Quel type de réactions chimiques peut permettre l'identification d'une espèce chimique ?
13. Quand on veut identifier une espèce chimique, quel avantage y-a-t-il à utiliser ses propriétés chimiques plutôt que ses propriétés physiques ?
14. Question de réflexion : à l'inverse, quel inconvénient y-a-t-il à utiliser ses propriétés chimiques plutôt que ses propriétés physiques ?