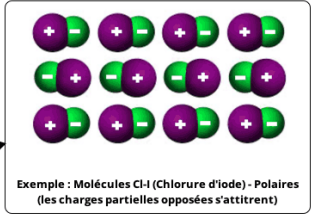
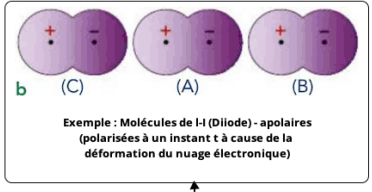
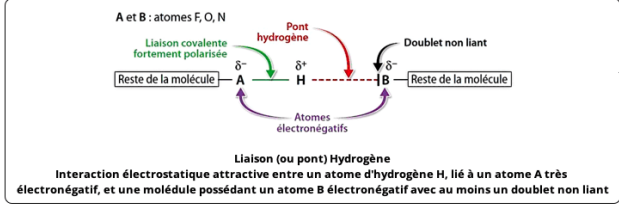
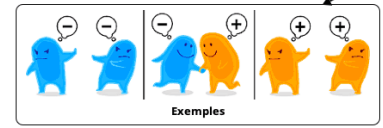


Les molécules s'orientent de manière à maximiser les attractions  $\delta^+ / \delta^-$  et à minimiser les répulsions  $\delta^- / \delta^-$  ou  $\delta^+ / \delta^+$   
 A cause des différences d'électronégativité entre atomes, les liaisons des molécules se polarisent. Dans leur milieu, elles s'orientent alors en fonction de ces charges partielles



Les interactions de van der Waals sont des interactions attractives qui existent entre molécules

Les ions sont des espèces chimiques chargées. Il existe donc entre cations (ions positifs) et anions (ions négatifs) des interactions électrostatiques (Loi de Coulomb)

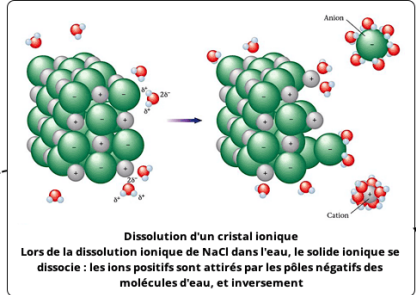


La cohésion d'un solide moléculaire ou ionique

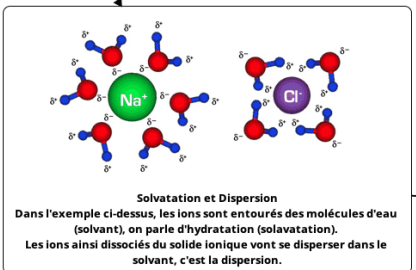
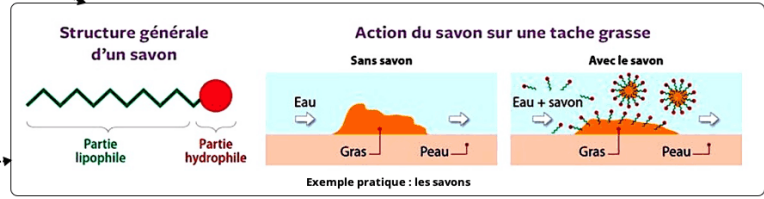
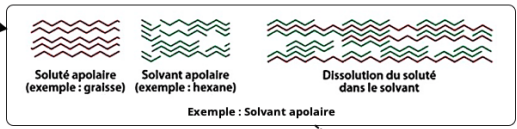
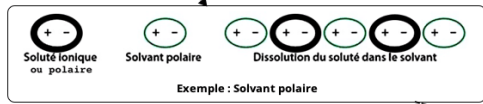
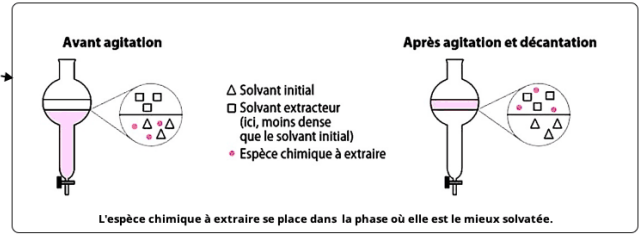
Ce qu'il faut retenir  
 Chapitre 10 : Structures et propriétés de la matière

La solubilité d'une espèce chimique

L'extraction par solvant d'une espèce chimique en solution



Un soluté est soluble dans un solvant si les interactions entre les entités (molécules, ions) du soluté sont de même type que celles qui s'exercent dans entre molécules de solvant.



$$K_2SO_4(s) \xrightarrow{\text{eau}} 2 K^+(aq) + SO_4^{2-}(aq)$$

$$[K^+] = \frac{n(K^+)}{V_{\text{solution}}} = \frac{2n(K_2SO_4)}{V_{\text{solution}}}$$

$$[SO_4^{2-}] = \frac{n(SO_4^{2-})}{V_{\text{solution}}} = \frac{n(K_2SO_4)}{V_{\text{solution}}}$$

Concentration des espèces ioniques