cristaux - dissolutions

Les cristaux les plus communs sont la neige, le sucre, les sels, les silicates (quartz, sable), les oxydes, les sulfures, les métaux et les pierres précieuses (gemmes)









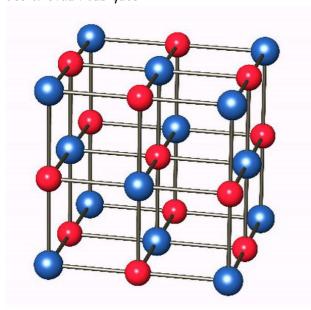
Les cristaux sont des corps solides homogènes constitués de minuscules particules disposées selon un schéma géométrique et répétitif.

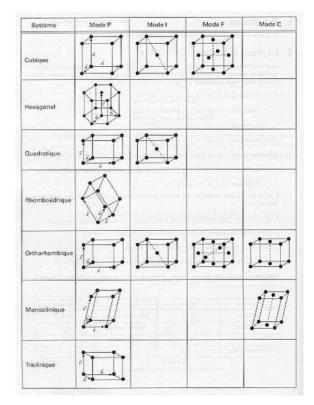
(des "mailles" se répètent)

ici les 14 réseaux de Bravais

structure d'un cristal de sel

Le sel fait parti de la famille des cristaux cubiques





Diamant

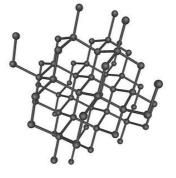


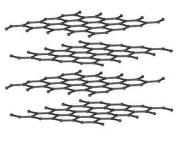
graphite



Le diamant comme le graphite (mines de crayon à papier) sont faits d'atomes de carbone mais de structures cristallines différentes.

Le charbon est aussi constitué d'atomes de carbone mais en désordre.





<u>Dissolutions</u>

1	John La eda . Zog de farme ?	Lie solide est dissous	Lie solide n'est pas dissous
2	50mL d'eau + 15g de sel	□le solide est dissous	□le solide n'est pas dissous
3	50mL d'eau + 30g de sel	□le solide est dissous	□le solide n'est pas dissous
4	50mL d'eau + 30g de sucre	□le solide est dissous	□le solide n'est pas dissous
5	50mL d'eau + 60g de sucre	□le solide est dissous	□le solide n'est pas dissous
6	50mL d'eau chaude + 60g de sucre	□le solide est dissous	□le solide n'est pas dissous
7	50mL d'huile + 20g de sel	□le solide est dissous	□le solide n'est pas dissous
8	25mL d'eau tiède + 6,25g de dihydrogéno- phosphate de potassium + 0,25gd'Alun déjà mesurée	solution pour l'arbre à cristaux.	
Est-ce que tous les solides se dissolvent dans l'eau? Est-ce qu'ils se dissolvent dans tous les liquides ?			
Est-ce qu'on peut dissoudre n'importe quelle quantité de sel dans l'eau?			
Comment dissoudre une plus grande quantité de solide ?			

