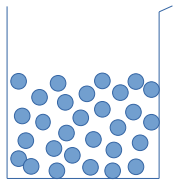
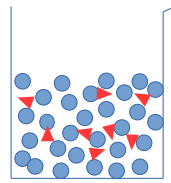


Synthèse PC2-A3 :

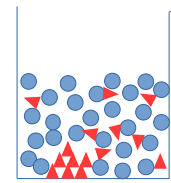
lors de la dissolution , les particules de **soluté** (sel, sucre ...) sont séparées et mélangées avec celles du **solvant** (eau). On obtient **une solution** (eau salée, sucrée). Si le soluté n'est plus visible, on dit que la solution est **homogène**. Si le soluté est encore visible, **la solution est hétérogène et saturée**.



Eau pure



Solution Homogène

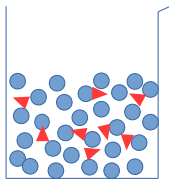


Solution saturée

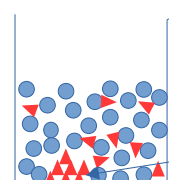
Soluté non dissout

Synthèse PC2-A3 :

lors de la dissolution , les particules de **soluté** (sel, sucre ...) sont séparées et mélangées avec celles du **solvant** (eau). On obtient **une solution** (eau salée, sucrée). Si le soluté n'est plus visible, on dit que la solution est **homogène**. Si le soluté est encore visible, **la solution est hétérogène et saturée**.



Solution Homogène

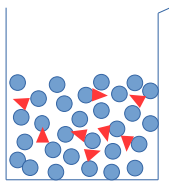


Solution saturée

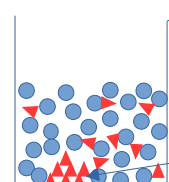
Soluté non dissout

Synthèse PC2-A3 :

lors de la dissolution , les particules de **soluté** (sel, sucre ...) sont séparées et mélangées avec celles du **solvant** (eau). On obtient **une solution** (eau salée, sucrée). Si le soluté n'est plus visible, on dit que la solution est **homogène**. Si le soluté est encore visible, **la solution est hétérogène et saturée**.



Solution Homogène

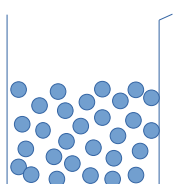


Solution saturée

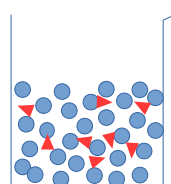
Soluté non dissout

Synthèse PC2-A3 :

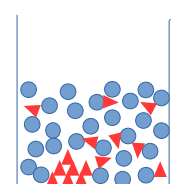
lors de la dissolution , les particules de **soluté** (sel, sucre ...) sont séparées et mélangées avec celles du **solvant** (eau). On obtient **une solution** (eau salée, sucrée). Si le soluté n'est plus visible, on dit que la solution est **homogène**. Si le soluté est encore visible, **la solution est hétérogène et saturée**.



Eau pure



Solution Homogène



Solution saturée

Soluté non dissout