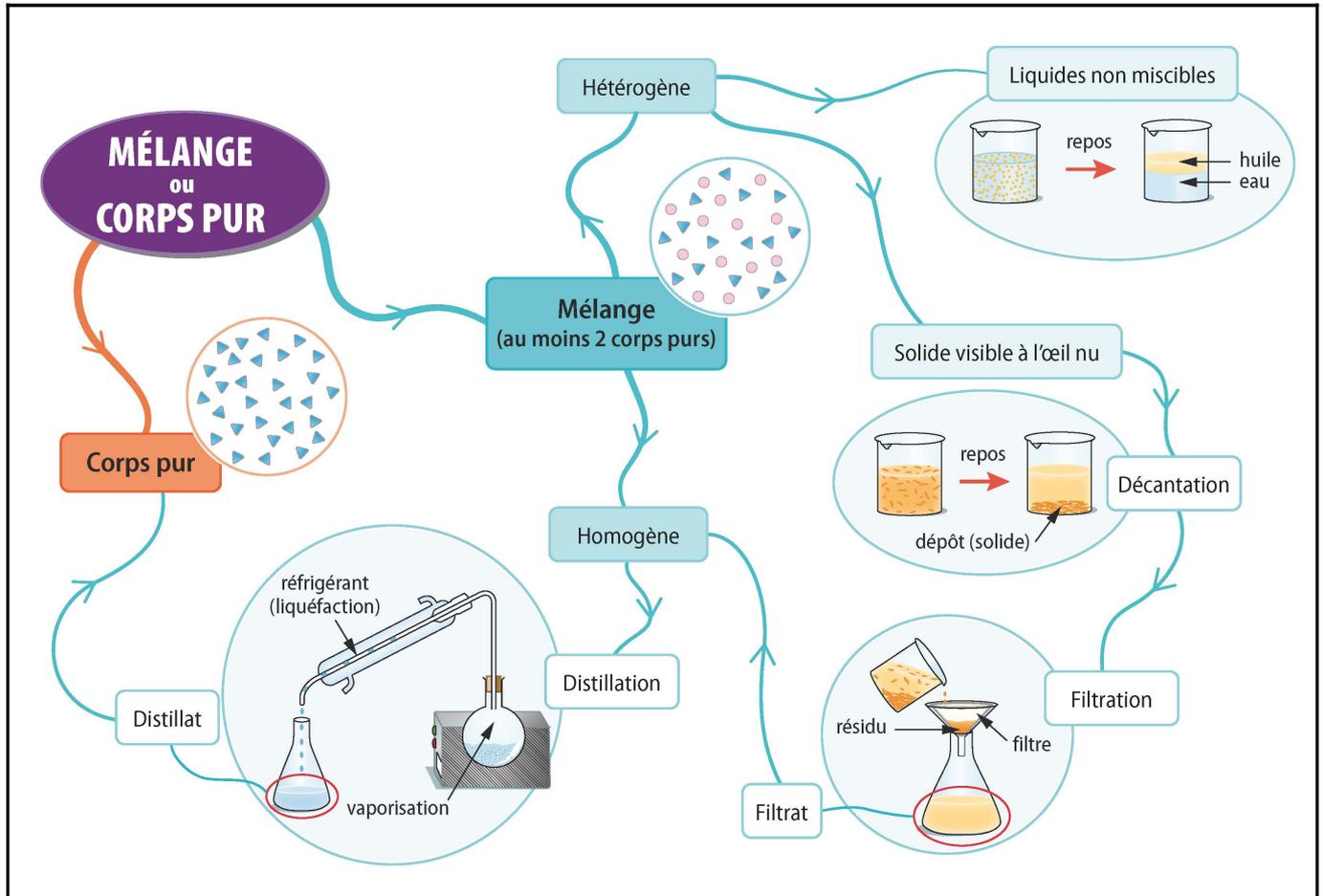


C2 : L'EAU

Les corps purs et les mélanges



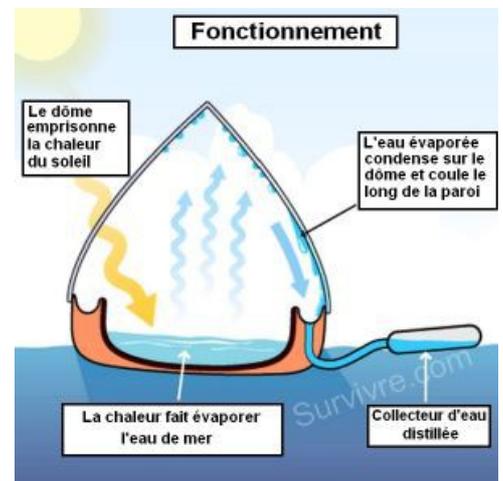
<http://college.editions-bordas.fr/>

Exemple :

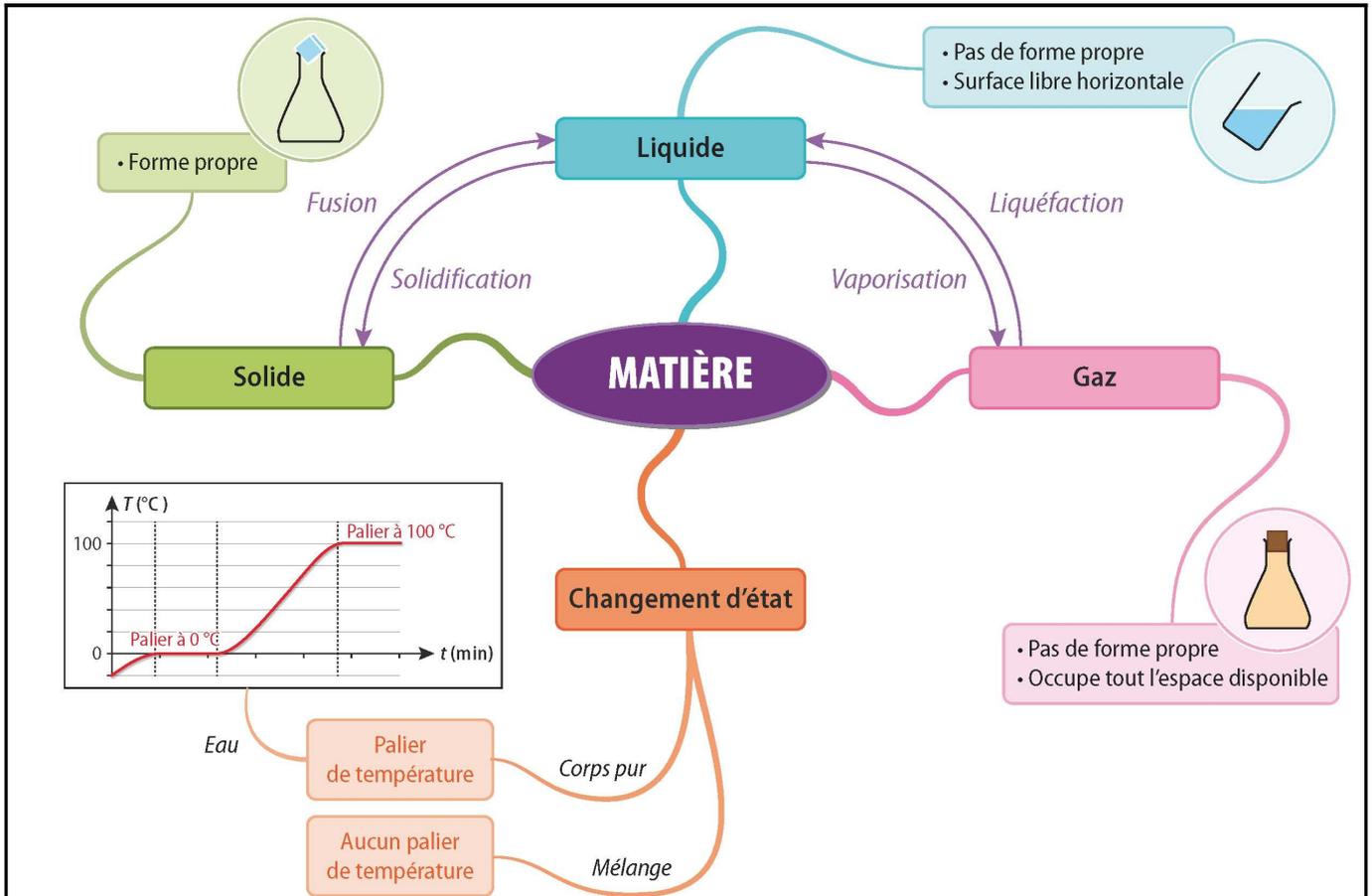
L'eau des mers et des océans est un mélange homogène car elle contient des sels minéraux dissous.

Il est possible de dessaler l'eau de mer :

- par distillation (ébullition puis liquéfaction de l'eau)
- par évaporation puis liquéfaction de l'eau.



Les états de la matière et ses changements d'état

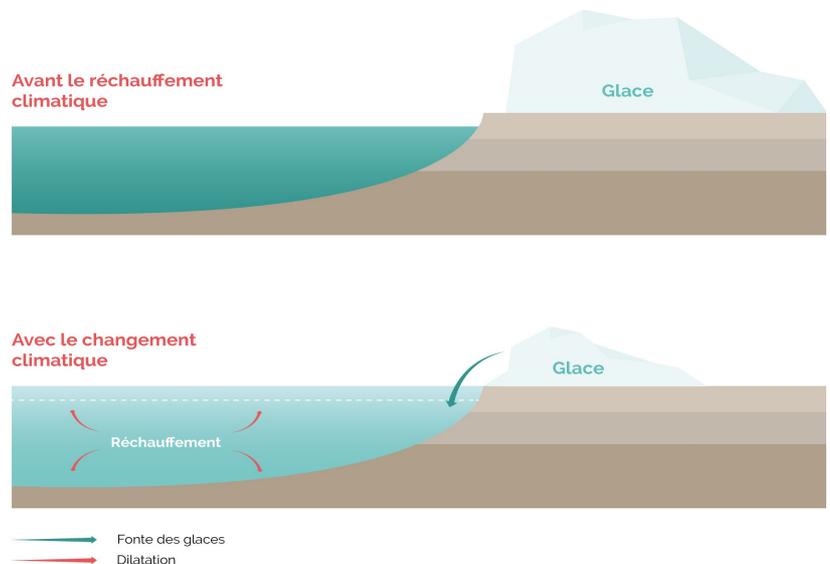


<http://college.editions-bordas.fr/>

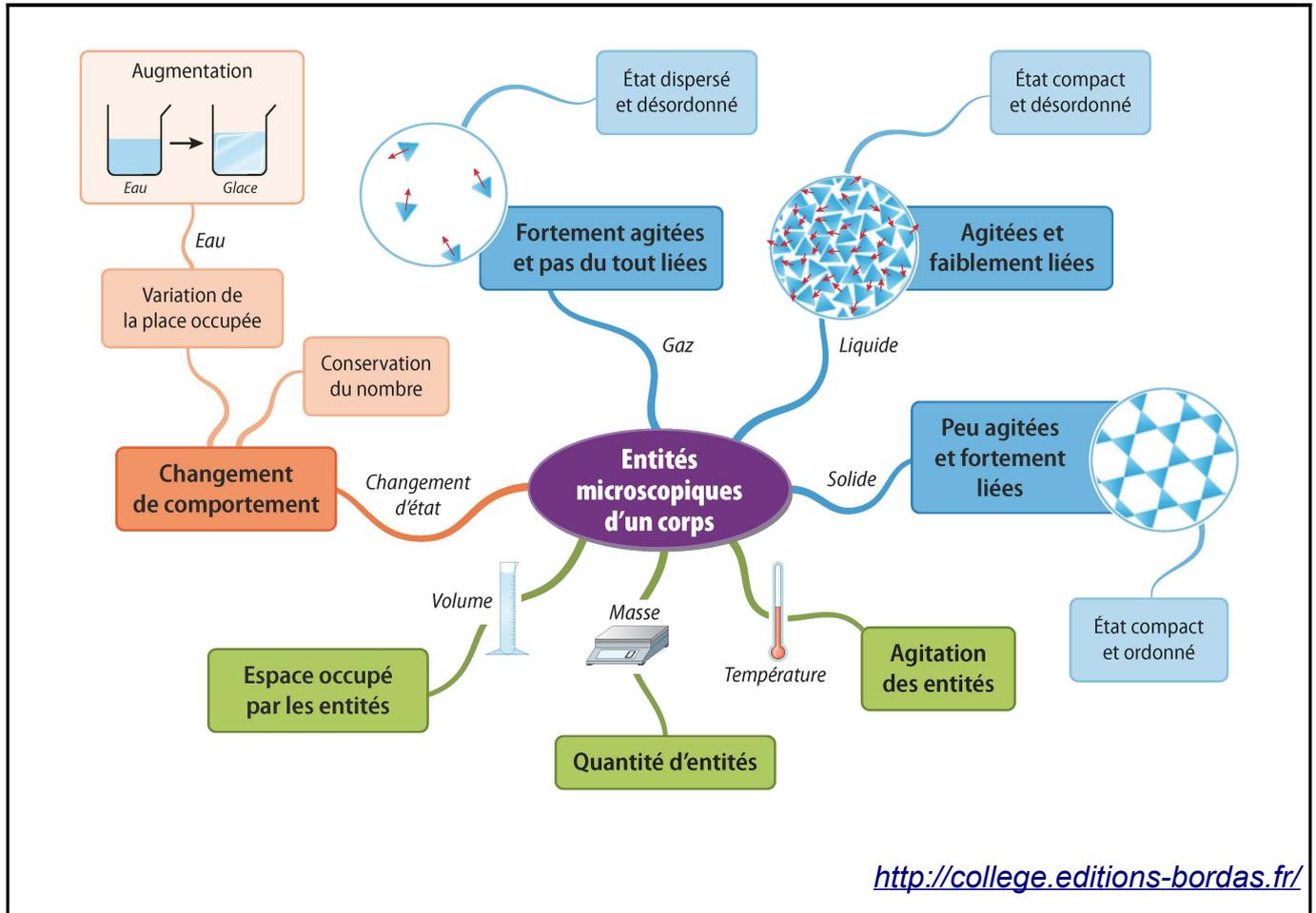
Exemples :

L'eau est la seule espèce chimique présente sous ses trois états physiques à la surface de la Terre.

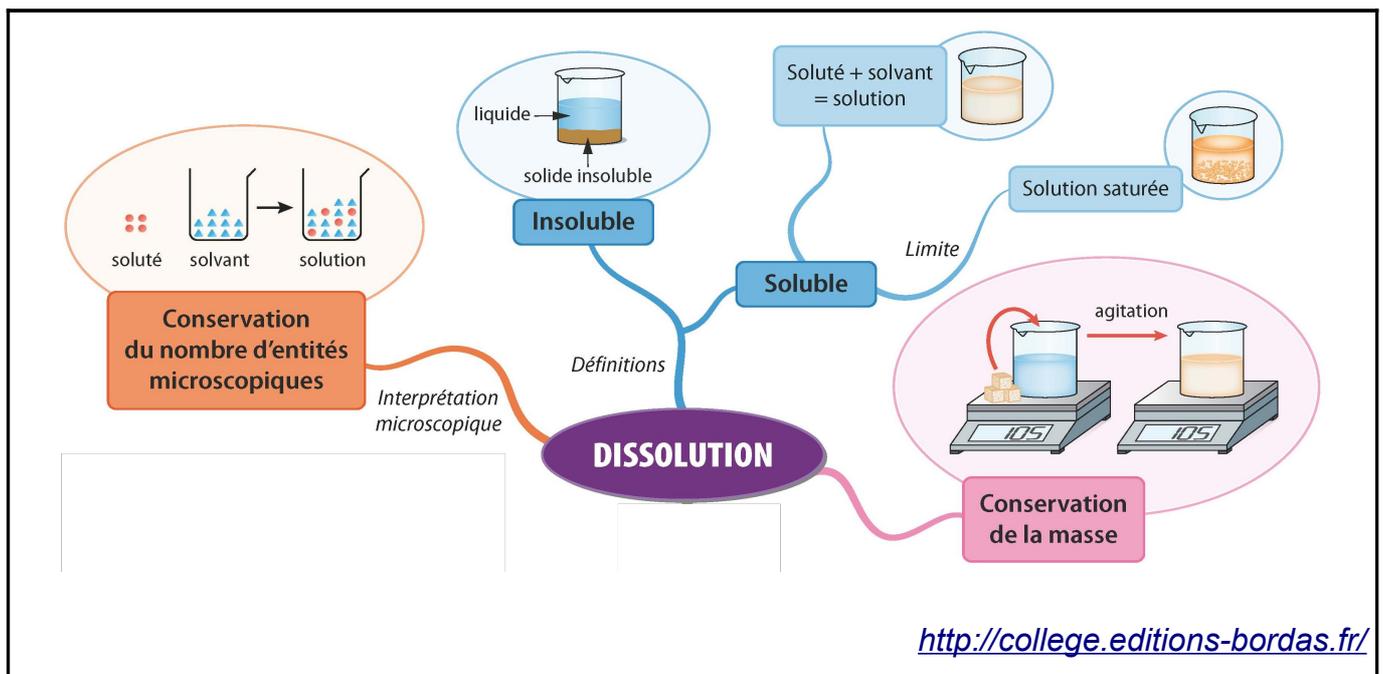
La fusion des glaces terrestres due au réchauffement climatique est une des causes de la montée du niveau des mers et des océans avec la dilatation de l'eau.



Les états de la matière à l'échelle microscopique



La dissolution



Exemple :

La salinité des mers et des océans est due en partie à la dissolution du chlorure de sodium présent dans les roches par l'eau lors de son ruissellement.



La masse volumique

