2. Mélange liquide-gaz : la dissolution de gaz dans l'eau

Certains gaz peuvent se dissoudre dans l'eau, on dit qu'ils sont solubles dans l'eau.

 $\underline{\mathsf{Ex}}$: le dioxyde de carbone dans les boissons gazeuses, le dioxygène dans l'eau pour la respiration des poissons.

Pour séparer un tel mélange, on utilise la technique de c<u>hauffage ou agitation</u>, on peut récupérer le gaz dans un récipient par <u>déplacement d'eau</u>.

3. Mélange liquide-liquide : la miscibilité d'un liquide avec l'eau

a. <u>Liquides miscibles</u>:

On a pu voir en TP que certains liquides pouvaient se mélanger et d'autres non. Deux liquides qui ne se mélangent pas sont des liquides <u>non-miscibles</u> et deux liquides qui se mélangent sont des liquides <u>miscibles</u>.

Pour séparer des liquides miscibles, on utilise la technique de distillation.

b. <u>Liquides non-miscibles</u>:

Pour séparer des <u>liquides non-miscibles</u>, on peut utiliser <u>l'ampoule à décanter</u>. On ouvre le robinet, le liquide 2 tombe en premier puis on change de bécher et le liquide 1 est alors récupéré.

