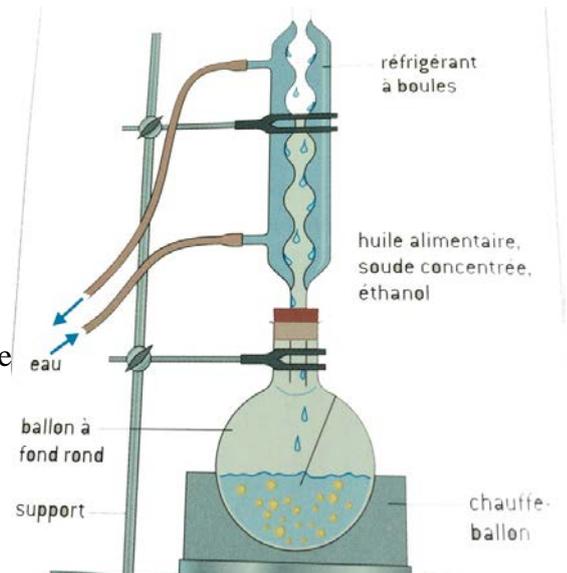


Séance 13 : Synthèse du savon

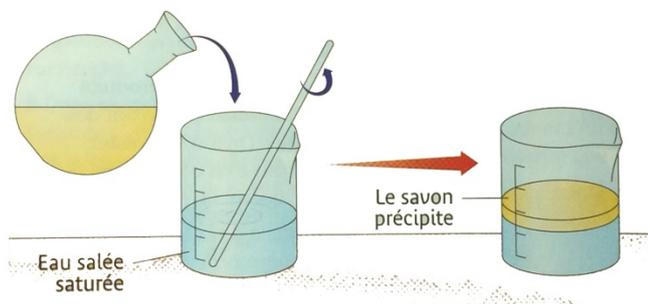
Au moyen âge, le savon était parfois fabriqué à partir de suif de chèvre (graisse animale) et de cendres de hêtre.

Aujourd'hui, on sait le fabriquer par synthèse chimique à partir d'un corps gras et d'une solution aqueuse basique (soude). Lors d'une séance de TP, Jérôme et Elodie ont synthétisé du savon. Ils ont bien schématisé ci-dessous :

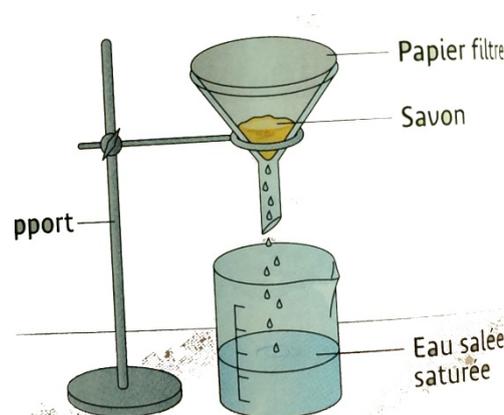
- Dans un ballon, on met 20 mL d'huile d'olive
- On rajoute 20 mL de soude concentrée
- On rajoute 20 mL d'éthanol
- On laisse chauffer pendant 30 mn à l'aide d'un bec électrique



- Après refroidissement, on verse le mélange dans un bécher contenant de l'eau salée saturée



- Et on filtre la solution



- Et on obtient du bon savon de Marseille



La **saponification** est, dans le cadre général, une transformation chimique transformant un ester en un ion carboxylate et un alcool. Il s'agit en fait de l'hydrolyse en milieu basique d'un ester. Cette réaction permet la synthèse du savon.

Attention, il n'est pas pure à 100 % à cause de la soude encore présente. Donc ne pas l'utiliser