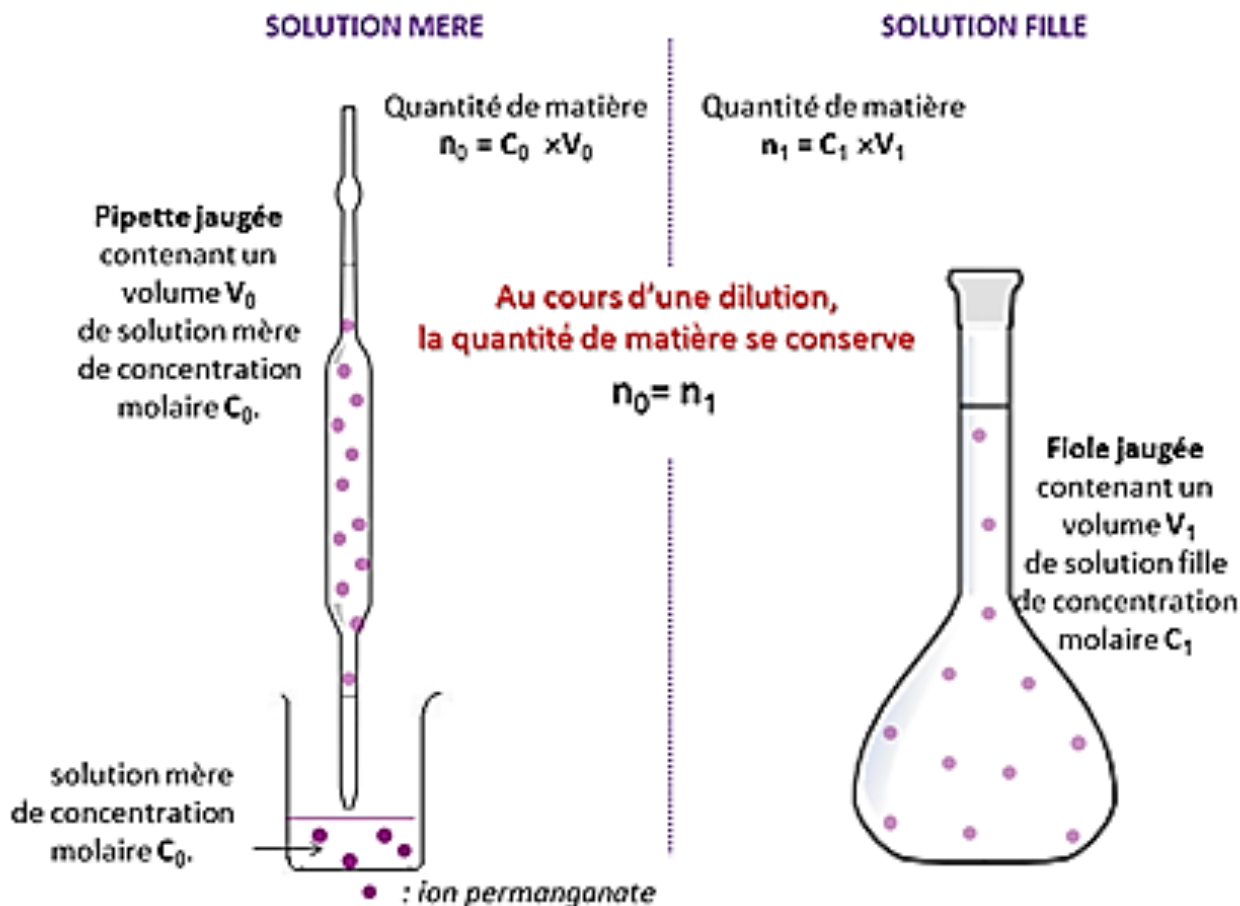


La dilution

Ce qu'il faut retenir

La dilution est une technique qui permet de préparer une solution de concentration donnée à partir d'une solution plus concentrée.

Au cours d'une dilution, la quantité de matière n_0 prélevée dans la solution mère S_0 est égale à la quantité de matière n_1 présente dans la solution fille S_1 obtenue : $n_0 = n_1$



Ce qu'il faut savoir faire

Elaborer un protocole pour préparer une solution par dilution :

- Verser un volume raisonné de la solution mère dans un bécher.
- Prélever précisément le volume V_i de solution mère S_i à l'aide d'une **pipette jaugée** (préalablement rincée avec la solution) et d'une **poire à pipeter**. Bien regarder au niveau des traits de jauge (attention, certaines pipettes en comportent deux).
- Introduire le volume V_i prélevé, sans perte, dans une **fiole jaugée** de capacité convenable et égale au volume V_f .
- Compléter avec de l'eau distillée de la **pissette** au début puis avec à l'aide d'une **pipette simple d'ajustement** jusqu'au niveau du trait de jauge. Bien regarder au niveau du trait de jauge.
- Boucher la fiole jaugée et agiter en retournant plusieurs fois pour **homogénéiser** la solution.

