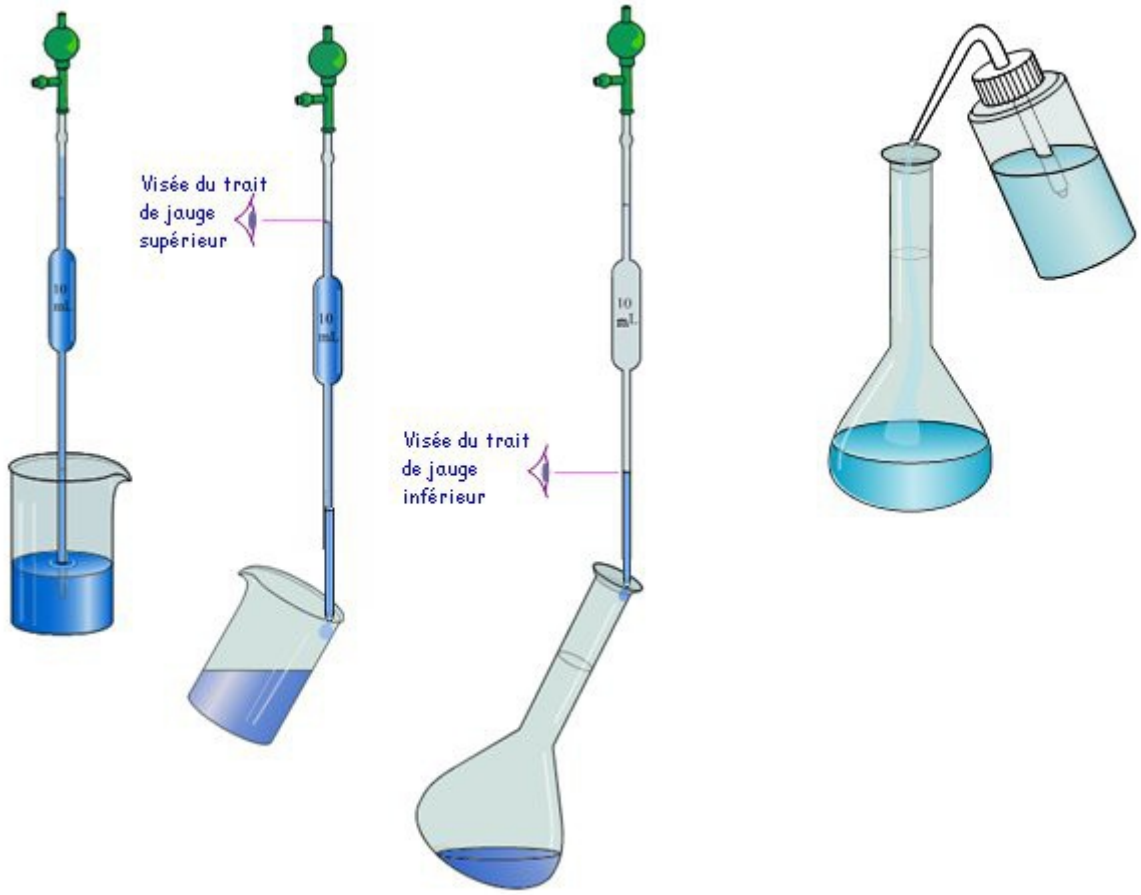
Techniques de dilution.

Il y a plusieurs techniques, utilisant divers outils, mais le principe reste le même.
On ajoute la quantité de solvant (eau) pour compléter au volume recherché.
Exemple :
on souhaite diluer un acide pour diviser sa concentration par 10 et donc augmenter son pH de 1 ($1/10 = 10^{-1}$).

Rappel : le ph dépend de la concentration en ions hydrogène H^+.

Si cette concentration est	$[H^+] = 10^{-1}$ u.s.I alors pH = 1	acide
	$[H^+] = 10^{-2}$ u.s.I alors pH = 2	
	$[H^+] = 10^{-7}$ u.s.I alors pH = 7	neutre
	$[H^+] = 10^{-13}$ u.s.I alors pH = 13	basique

u.s.i => *« unité du système internationnal »*

Si on a un volume initial V_1 = 10 mL, on doit donc obtenir un volume final V_2 = 100 mL = 0,1 L
On ne va pas ajouter simplement 0,1 L d'eau !
On va ajouter V3 = 90 mL
V2 = V1 + V3
V2 = 10 + 90 = 100 mL

Pour cela on peut utiliser une fiole jaugée au volume final V_2. Elle possédera une graduation fine indiquant 100 mL
On verse d'abord le volume V1 = 10 mL de solution acide, puis on complète jusqu'à ce que le trait marquant V_2 soit atteint.