

1 ^{ère} Bac Pro	Sciences physiques	Chimie 3			
CORRECTION		Dilution d'une solution			
Compétence	Questions	Appréciation			
		1	2	3	4
S'approprier					
Analyser / Raisonner					
Réaliser					
Valider					
Communiquer					

La **dilution** est un procédé consistant à obtenir une solution de concentration inférieure à celle de départ, soit par ajout de solvant, soit par prélèvement d'une partie de la solution et en complétant avec du solvant pour garder le même volume. La solution de départ est appelée "**solution mère**" et la solution obtenue après dilution est appelée "**solution fille**".

Exemples :

Dilution au $\frac{1}{2}$	<p>On prélève un volume de solution de concentration C et on ajoute le même volume de solvant.</p> <p>La concentration sera divisée par 2 : $C' = \frac{C}{2}$</p>	
Dilution au $\frac{1}{10}$	<p>On prélève un volume de solution de concentration C et on ajoute 9 fois le volume de solvant.</p> <p>La concentration sera divisée par 10 : $C' = \frac{C}{10}$</p>	

Activité T. P. Dilution au 1/10^{ème} d'un vinaigre.

Le vinaigre blanc vendu dans le commerce est obtenu à partir d'alcool. Il n'est pas utilisé pour la cuisine mais sert en général de produit de nettoyage anti-tartre grâce à son acidité.

En effet, sous l'effet d'une oxydation au contact de l'air, les molécules d'alcool se transforment peu à peu en molécule d'**acide éthanoïque**.



- Dans le commerce la caractéristique des vinaigres d'alcool est le **degré d'acidité** noté d° exprimé en pourcentage. Il s'agit de la masse d'acide éthanoïque contenu dans 100 g de vinaigre.

Noter les degrés d'acidité des vinaigres donnés : **Vinaigres à 8%, 10% et 12%**

