

Dilution d'une solution

Introduction

Qu'est-ce qu'une dilution ? Comment calculer le facteur de dilution ?

<https://youtu.be/NUReO9Rkrms?si=Ussx-f2m0e-p69nq>

Définitions

- Diluer une solution permet d'obtenir une solution de concentration _____ à celle de départ par ajout d'un _____ (généralement de l'eau)
- Pour réaliser une dilution :
 - je prélève un volume précis de solution _____ à l'aide d'une _____
 - j'introduis ce volume dans une _____ jaugée.
 - je complète en deux temps avec de l'eau distillée. J'obtiens alors la solution dite _____.

concentrations	volumes
$C_{\text{mère}}$ --- C_{fille}	$V_{\text{mère}}$ --- V_{fille}

Formule à compléter

$C_{\text{mère}}$ $V_{\text{mère}}$ C_{fille} V_{fille}

_____ de _____

$f = \frac{\quad}{\quad} = \frac{\quad}{\quad} > \quad$

g.L^{-1}

Applications

Compléter le tableau

	$V_{\text{mère}}$	V_{fille}	f	$C_{\text{mère}}$	C_{fille}
Solution 1	10 mL	100 mL	-----	20 g.L ⁻¹	----- g.L ⁻¹
Solution 2	10 mL	50 mL	-----	20 g.L ⁻¹	----- g.L ⁻¹
Solution 3	5 mL	50 mL	-----	20 g.L ⁻¹	----- g.L ⁻¹
Solution 4	----- mL	100 mL	-----	20 g.L ⁻¹	10 g.L ⁻¹
Solution 5	----- mL	100 mL	4	16 g.L ⁻¹	--- g.L ⁻¹