

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

## Formule à compléter

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

\_\_\_\_\_ de \_\_\_\_\_

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

$\text{g.L}^{-1}$

## Applications

Compléter le tableau

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