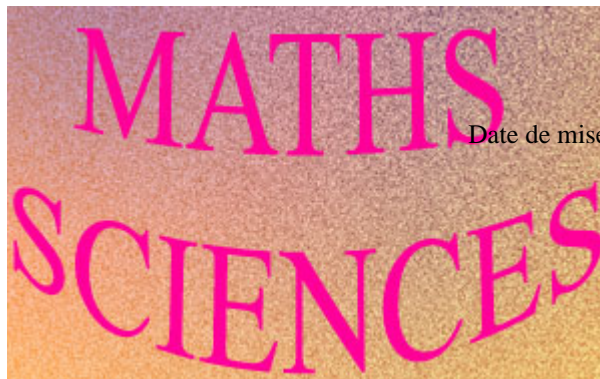


# Dilution de solution :

- ESPACE PEDAGOGIQUE - Maths Sciences - LABO -



Date de mise en ligne : mardi 17 avril 2012

## Dilution de solution :

---

Dilution de solution :

La formule à appliquer est la suivante :  $V_0 = (C_1 \times V_1) : C_0$   $V_0$  est le volume de solution à diluer (en  $\text{cm}^3$ ) ;  $C_1$  est la concentration désirée ;  $V_1$  est le volume désiré (en  $\text{cm}^3$ ) ;  $C_0$  est la concentration de la solution mère

Exemple : Je désire  $500 \text{ cm}^3$  d'une solution de concentration  $0.05 \text{ mol/L}$  et j'ai à ma disposition une solution mère à  $1 \text{ mol/L}$ .  $V_0 = (0.05 \times 500) : 1$   $V_0 = 25 \text{ cm}^3$