

05/09/2013

Les dilutions des produits d'entretien

exemple : pour réaliser un nettoyage vous devez préparer 10L d'une solution réalisée à partir d'un détergent acide concentré de dilution 5%.
Calculer le volume de produit pur (concentré) nécessaire pour faire les 10L de solution diluée!

outils à disposition:

- * règle de trois (produit en croix)
- * tableau de conversion des unités de volume

résolution de l'exemple:

5% signifie que:

il faut 5L ^{pour reconstituer...} 100L de produit dilué
de produit concentré

5L → 100L

? L → 10L ← volume final que l'on cherche à atteindre

$$\frac{5 \times 10}{100} = 0,5L$$

pour faire 10L de produit dilué il faut 0,5L de produit concentré

L	cl	dL	mL
0,5	5		
	5	0	0

d'après le tableau de conversion:

0,5L équivaut à 500mL

Nous pouvons donc mesurer 500mL avec un verre mesureur pour réaliser nos 10L de solution de détergent dilué

exercice: On réalise 8L de solution diluée à partir d'un détergent concentré à diluer à 2%.
Calculer le volume de détergent concentré nécessaire, en mL.