



CHIMIE 3ème SC

FICHE No 20

la dilution (suite)

Appui à l'éducation des enfants réfugiés en crise de Covid-19 dans les provinces du Nord-Ubangi, Bas-Uélé et Haute-Uélé



OBJECTIF OPÉRATIONNEL

A la fin de la leçon, l'élève qui l'aura suivie avec succès devra être capable de préparer correctement la solution titree par dilution sans se référer à ses notes de cours endéans ± 5 min.

la dilution (suite)

- Cas de melanges des solutions titrees de meme soluté ou de meme nature
- Quand on melange deux ou plusieurs solutions de meme solute ou de meme nature, la quantite de matiere de solute dans le melange est egale à la somme des quantites de matiere du solute des solutions melangees.

$$C.V = C_1.V_1 + C_2.V_2 + \dots + C_i.V_i$$



la dilution (suite)

Avec C : concentration resultante du melange, V :
volume du melange en l ou ml, C_1, C_2, \dots, C_i :
concentration des solutions melangees, $V_1, V_2, \dots,$
 V_i : volumes des solutions melangees.

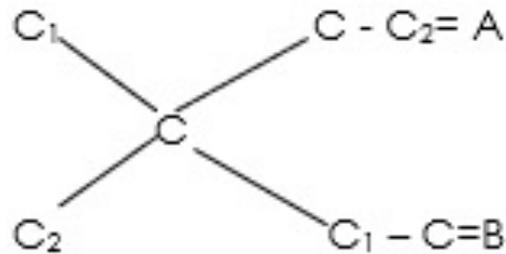
$$V = V_1 + V_2 + \dots + V_i$$

la dilution (suite)

2^e methode ;

Soit à preparer une solution de concentration $C\%$ à partir de deux solutions de concentration $C_1\%$ et $C_2\%$. On obtient $C_1 > C > C_2$.

Calculez la masse et le volume de deux solutions à melanger pour preparer une masse M et un volume V de la solution de concentration $C\%$.





EVALUATION

Une solution contient 1,96 g de H_2SO_4 dans 200 ml de solution. On prélève 100 ml de cette solution auxquels on ajoute de l'eau pour former 1 litre d'une nouvelle solution. Quelles sont la molarité et la normalité de la solution diluée ?