2nde	**Comment prélever des quantités de matière précises ?**	TP n°8

Le schtroumpf curieux vient de dérober la recette d'un liquide magique chez Gargamel…

Le schtroumpf curieux compte sur vous : il ne connaît pas grand-chose à la chimie, vous allez donc devoir tout lui expliquer en détail, à savoir :

- le renseigner sur les **espèces chimiques utilisées** (formule, état…)
- lui **expliquer** votre raisonnement, vos calculs.
- lui indiquer précisément **le nom des instruments et de la verrerie** qu'il devra utiliser.
- lui **dire** ce que cette potion a de « magique ».

Données : hydroxyde de sodium : NaHO : pastilles blanches solides
Masse volumique de l'eau : μ_{eau} = 1000g/L
Formule du glucose : $C_6H_{12}O_6$
Masses molaires atomiques en g/mol : M_H=1,0 ; M_O=16,0 ; M_C=12,0 ; M_{Na}=23,0

2nde TP de chimie	Comment prélever des quantités de matière précises ?

Le schtroumpf curieux vient de dérober la recette d'un liquide magique chez Gargamel…

Le schtroumpf curieux compte sur vous : il ne connaît pas grand-chose à la chimie, vous allez donc devoir tout lui expliquer en détail, à savoir :

- le renseigner sur les **espèces chimiques utilisées** (formule, état…)
- lui **expliquer** votre raisonnement, vos calculs.
- lui indiquer précisément **le nom des instruments et de la verrerie** qu'il devra utiliser.
- lui **dire** ce que cette potion a de « magique ».

Données : hydroxyde de sodium : NaHO : pastilles blanches solides
Masse volumique de l'eau : μ_{eau} = 1000g/L
Formule du glucose : $C_6H_{12}O_6$
Masses molaires atomiques en g/mol : M_H=1,0 ; M_O=16,0 ; M_C=12,0 ; M_{Na}=23,0