

Classe de 2de	Physique Chimie	
Partie 1	La mole, masse molaire. Le liquide magique	TP

Le Schtroumpf curieux vient de dérober la recette d'un liquide magique chez le magicien Gargamel. Ce Schtroumpf curieux fait appel à vous pour préparer ce liquide magique.

Vous devez donc lui réécrire une recette afin qu'il puisse le préparer à son tour en utilisant une balance de pesée et une éprouvette. (Il faut donc convertir les indications données en moles)

(Les indications de la page suivante vous aideront !)



Textes originaux modifiés

© Peyo

Classe de 2de	Physique Chimie	
Partie 1	La mole, masse molaire. Le liquide magique	TP

NaOH Sodium hydroxide, 氢氧化钠 (corrosive)

R35 Causes severe burns.

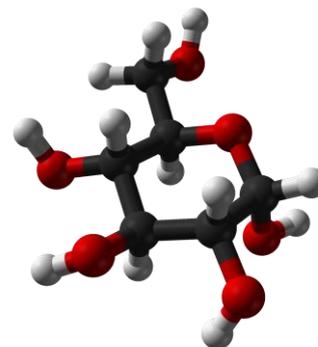
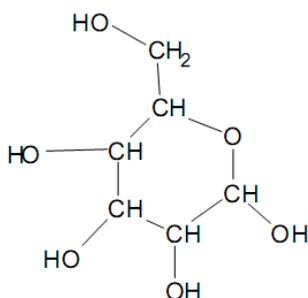
Methylene Blue 亚甲兰

R22 Harmful if swallowed.

R41 Risk of serious damage to the eyes.

Glucose 无水葡萄糖

S24 : Avoid contact with skin. S25 : Avoid contact with eyes.



Element chimique	masse molaire
Carbone (C)	12 g/mol
Sodium (Na)	23 g/mol
Oxygène (O)	16 g/mol
Hydrogène (H)	1g/mol

Classe de 2de	Physique Chimie	
Partie 1	La mole, masse molaire. Le liquide magique	TP

Nom : prénom :

Nom : prénom :

1) Protocole et calculs

Au dos de cette feuille, écrire le protocole expérimental et faire les calculs nécessaires

Faire vérifier au professeur

ordre	1	2	3	4
	Quantité de matière n en mole	Formule brute	Masses molaires M en g.mol ⁻¹	Masse à peser m en g
Où ? comment ?	Énoncé	Énoncé	Énoncé et calculs	Calculs m=n×M
Hydroxyde de sodium				
Glucose				
Eau				

2) Manipulation, observations

Faire la manipulation et noter les observations