








date :		 niveau 5è
Collège A. Dusolier - NONTRON	SCIENCES PHYSIQUES	
Masse et volume		
HARRY POTTER ET LA BOUTEILLE MAGIQUE		

On souhaite réaliser une bouteille contenant une solution magique. **La réussite de cette bouteille magique dépendra de la précision de vos mesures et du soin apporté à vos manipulations.**

1. Détermine les quantités à prélever :

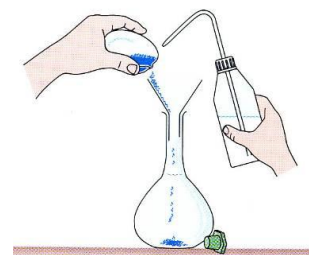
	Pour 1L de solution	Pour 100 mL de solution	
 Corrosif ¹			
 gants + lunettes			
	Solution hydroxyde de sodium	670 mL
	Glucose en poudre	20 g
 Irritant			
 tache			
	Colorant bleu de méthylène :	18 mL
	Compléter avec de l'eau jusqu'à :	1 L	100 mL

⁽¹⁾ Corrosif qualifie une substance qui ronge, qui provoque une destruction progressive ou l'effritement d'une surface par effet chimique.

2. Peser le glucose, puis le verser dans la fiole jaugée en utilisant de l'eau pour rincer la coupelle

3. Pourquoi rincer avec de l'eau ?

.....
.....

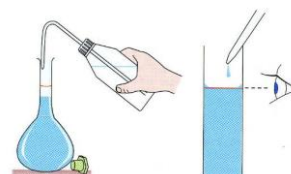


4. Prélever le volume de solution d'hydroxyde de sodium, puis la transvaser dans la fiole jaugée.

5. Prélever le colorant bleu de méthylène, puis la transvaser dans la fiole jaugée.



6. Verser de l'eau pour aider à la dissolution, puis agiter.



7. Compléter avec de l'eau pour atteindre le volume de 100 mL au total. ATTENDEZ, OBSERVEZ, AGITEZ DE NOUVEAU LA SOLUTION.