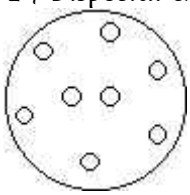
CONTROLE n°1 de physique chimie.

Exercice 1 : Un élève laisse pendant quelques jours du sulfate de cuivre anhydre à l'air libre, celui-ci devient bleu.
Est tu capable d'expliquer ce qui s'est passé ?
……
……
……
……

Exercice 2 : Pour obtenir du sulfate de cuivre anhydre on réalise l'expérience …. (Entoure la bonne réponse.)

On chauffe dans un tube à essai du sulfate de cuivre hydraté.	On verse de l'eau sur du sulfate de cuivre anhydre	On place du sulfate de cuivre hydraté au congélateur.

Exercice 3 :
1°/ Dispositif expérimental.



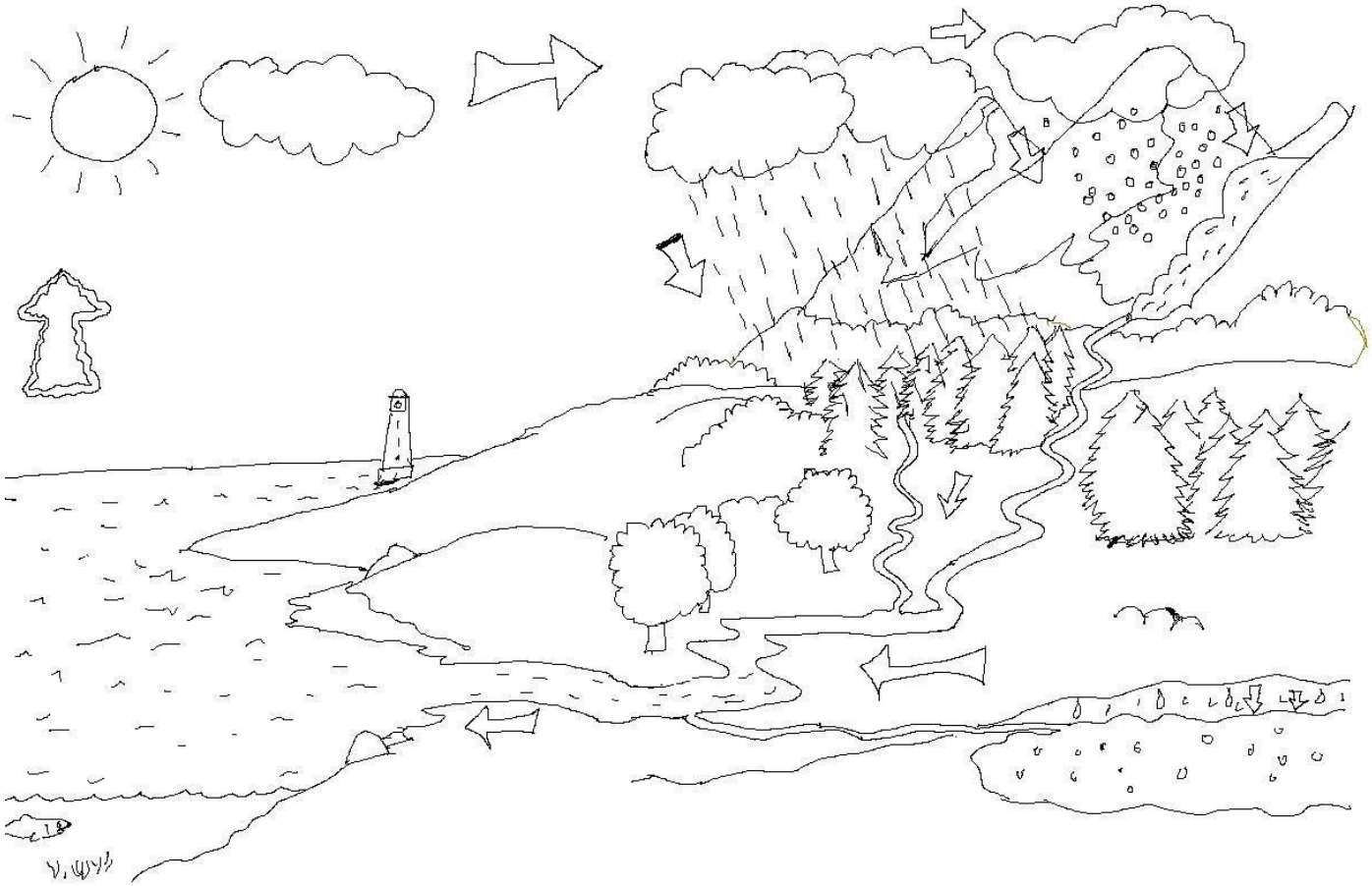
On fait des petits tas de sulfate de cuivre anhydre sur une soucoupe
- deux tas au centre dont l'un servira de témoin
- et six tas sur le pourtour.

2°/ Expérience
a/ test de l'eau :
Avec une pipette, on dépose sur un des deux tas centraux une goutte d'eau.
¨ Que va-t-il se passer ? ……
……
……
¨ Conclue : ……
……
……

b/ Les liquides contiennent-ils tous de l'eau ?
On dépose une goutte d'un liquide sur un des six autres tas.
L'élève qui a fait l'expérience a noté ses observations dans le tableau ci-après. Est tu capable de compléter la troisième colonne de ce tableau ?

	Liquide à tester	Couleur prise par le sulfate de cuivre anhydre	Le liquide contient-il de l'eau ?
Liquides	Huile	blanche	
	Lait	Bleue	
	Jus de fruit	Bleue	
	White spirit	Blanche	
	Vinaigre	Bleue	
	Limonade	Bleue	

Tu légenderas le cycle de l'eau qui se trouve sur la page suivante : utilise 4 couleurs différentes pour
- les états de l'eau,
- les réserves d'eau,
- les changements d'états de l'eau
- et les phénomènes physiques sans changement d'état.

N'oublie pas de mettre un titre.

NOM, Prénom, classe :……..