

Consignes

Prendre une nouvelle feuille, Partie Activités, et lui donner ce titre :

Quelles sont les différences entre un protocole expérimental et un compte rendu ?

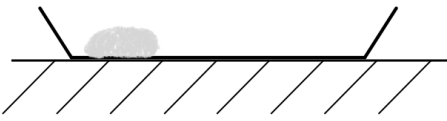
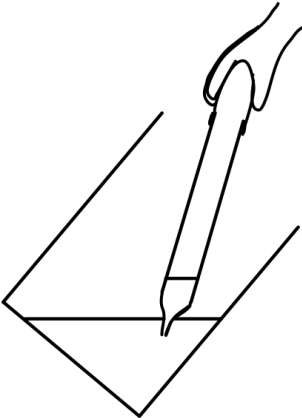
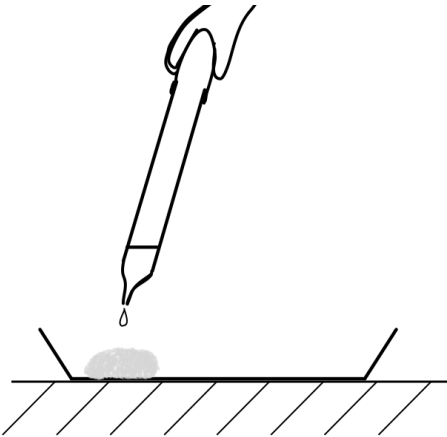
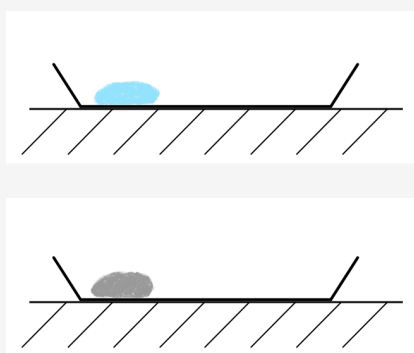
Lire attentivement les contenus des deux documents ci-après (pages 2 et 3), après avoir pris connaissance des questions ci-dessous.

Sur la feuille d'activité, recopier les questions ci-dessous et y répondre, *sous forme de phrases claires*.

1. Dans le protocole expérimental et le compte rendu présentés, quelle substance cherche-t-on à mettre en évidence ?
2. Comment s'appelle le réactif utilisé ?
3. Quel est le but d'un protocole expérimental ?
4. Quel est le but d'un compte rendu ?
5. **Quels sont les points communs et les différences entre le protocole expérimental et le compte rendu ?** (*bien développer cette réponse, en relevant tous les éléments possibles*)
6. Si le protocole expérimental ne contenait que la colonne des schémas, que faudrait-il leur ajouter ? Cela suffirait-il pour donner autant d'informations que le texte ? (*justifier cette réponse*)
7. (*question subsidiaire*) À votre avis, pourquoi verse-t-on le liquide à tester dans un récipient intermédiaire avant de le prélever au compte-gouttes ?

Protocole expérimental du test d'identification de l'eau

Comment savoir si un liquide contient de l'eau ?

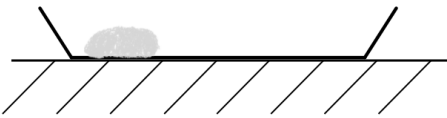
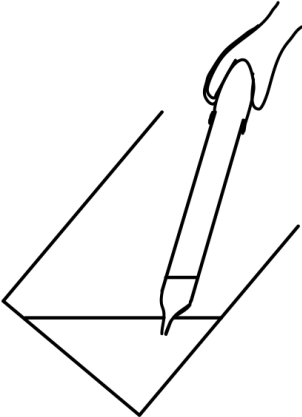
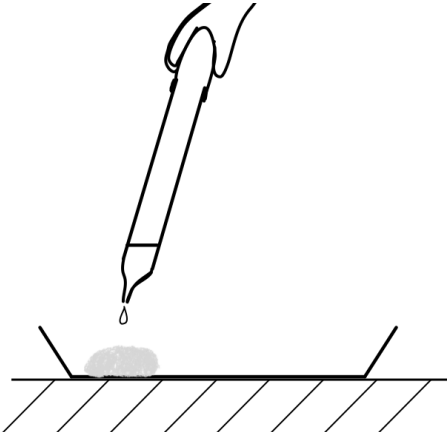
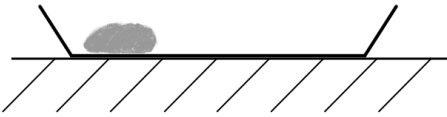
1	Dans une soucoupe propre et sèche, déposer avec une spatule propre et sèche un peu de sulfate de cuivre anhydre.	
2	Verser un peu de liquide à tester dans un petit récipient propre et sec. Avec un compte-gouttes, prélever un peu du liquide à tester de ce récipient.	
3	Déposer une goutte du liquide à tester sur le sulfate de cuivre anhydre — sans que le compte-gouttes ne touche le sulfate de cuivre anhydre ni la soucoupe.	
4	Si le sulfate de cuivre anhydre bleuit, cela signifie que le liquide contient de l'eau. S'il ne bleuit pas, cela signifie que le liquide ne contient pas d'eau.	

✓ eau

✗ ~~eau~~

Compte rendu d'un test d'identification

L'huile de tournesol contient-elle de l'eau ?

1	<p>Dans une soucoupe propre et sèche, j'ai déposé avec une spatule propre et sèche un peu de sulfate de cuivre anhydre.</p>	 A diagram showing a small, grey, oval-shaped sample of anhydrous copper sulfate resting on a flat surface. The surface is indicated by diagonal hatching lines below the sample.
2	<p>J'ai versé un peu d'huile de tournesol dans un petit récipient propre et sec puis, avec un compte-gouttes, j'en ai prélevé un peu dans ce récipient.</p>	 A diagram showing a hand holding a glass dropper over a small, shallow container. The dropper is tilted, and a small amount of liquid is being drawn into it from the container.
3	<p>J'ai déposé une goutte d'huile de tournesol sur le sulfate de cuivre anhydre — sans que le compte-gouttes ne touche le sulfate de cuivre anhydre ni la soucoupe.</p>	 A diagram showing a hand holding a glass dropper over the same dish as in step 1. A single drop of liquid is falling from the tip of the dropper onto the grey sample of anhydrous copper sulfate.
4	<p>J'ai observé que le sulfate de cuivre anhydre gardait sa couleur grise. J'en conclus que l'huile de tournesol ne contient pas d'eau.</p>	 A diagram showing the same dish as in step 1, with the grey sample of anhydrous copper sulfate. The sample appears unchanged in color and shape, indicating no reaction with the oil.