

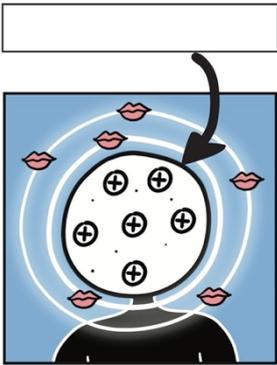
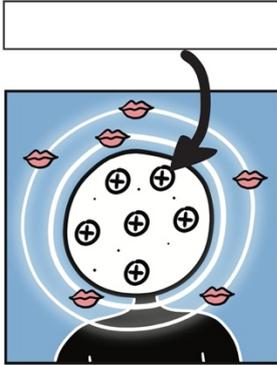
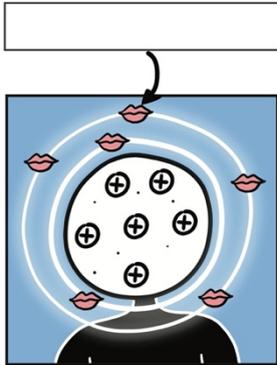
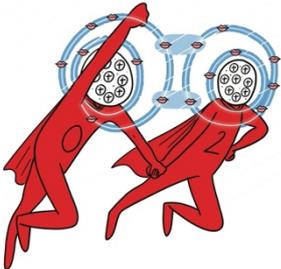
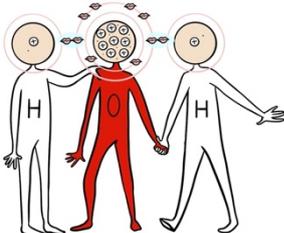
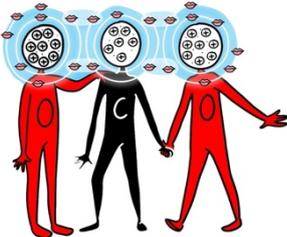
NOM :

CLASSE : 4^{ème}

PRÉNOM :

DATE : vendredi 14 octobre 2022

Je réponds aux questions en faisant des phrases avec sujet, verbe et complément.

<p>a. De quoi se compose la matière ?</p>/1
<p>b. Complète les légendes ci-dessous</p> <div style="display: flex; justify-content: space-around; align-items: flex-start;"><div style="text-align: center;"><div style="border: 1px solid black; width: 100px; height: 20px; margin-bottom: 5px;"></div></div><div style="text-align: center;"><div style="border: 1px solid black; width: 100px; height: 20px; margin-bottom: 5px;"></div></div><div style="text-align: center;"><div style="border: 1px solid black; width: 100px; height: 20px; margin-bottom: 5px;"></div></div></div>/1,5
<p>c. Nomme les atomes ci-dessus</p> <div style="display: flex; justify-content: space-around; align-items: center;"></div>/1,5
<p>d. Nomme les molécules ci-dessous</p> <div style="display: flex; justify-content: space-around; align-items: center;"></div>/1,5

Samira souhaite vérifier que la médaille qu'elle a remportée est bien en argent. Pour cela elle souhaite calculer sa masse volumique et la comparer à celle de l'argent qui vaut $10,5 \text{ g/cm}^3$ à pression et température ambiante.

Elle pèse sa médaille et trouve une masse de **157,5 g**.

Elle remplit une éprouvette avec **50 mL** d'eau puis y plonge la médaille.

Elle mesure alors un volume de **65 mL**.

j. Schématise son expérience avec des légendes.

...../2

k. Calcule la masse volumique de sa médaille. Détaille ton raisonnement.

...../4

l. Sa médaille est-elle en argent ? Justifie ta réponse.

...../1