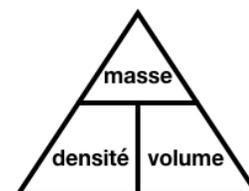


$\rho$  = Densité  
 $m$  = Masse  
 $v$  = Volume

$\rho = m \div v$   
 $m = \rho \times v$   
 $v = m \div \rho$

Densité = Masse/Volume  
 Masse = Densité  $\times$  Volume  
 Volume = Masse/Densité



1. En général, lequel a une densité plus élevée (encerclez une seule réponse)?

Liquide

Gaz

Solide

ou

ou

ou

Gaz

Solide

Liquide

2. Comment peux-tu utiliser l'eau pour déterminer le volume d'un objet de forme irrégulière?

3. Pourquoi la paille et le trombone flottent-ils différemment dans chacun des liquides testés?

4. Déterminez la densité, la masse ou le volume des liquides dans les questions suivantes.

a. Si la masse du liquide est de 200 g et son volume est de 50 ml, quelle est sa densité?

Formule requise	Réponse

b. Si la densité d'un liquide est de 10 g/ml et son volume est de 70 ml, quelle est sa masse?

Formule requise	Réponse

- 
5. DÉFI : Trouvez la densité de deux objets choisis au hasard dans votre maison au moyen de la méthode montrée dans la vidéo.

<b>Objet</b>	<b>Masse</b>	<b>Volume</b>	<b>Densité</b>
<b>1</b>			.
<b>2</b>			.

---