

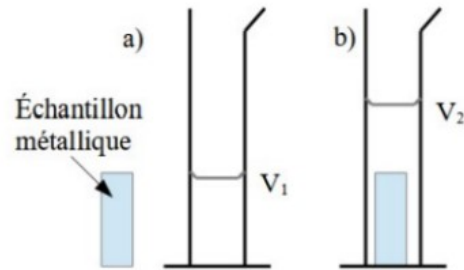
2. Comparaison des PETITS cylindre métalliques.

Comparer le volume des petits cylindres:

Ils ont pratiquement le même volume.

2.1 Mesure du volume du PETIT cylindre d'aluminium (Voir annexe 38.3)

Mesure de volume par différence de niveau:



Verser un volume d'eau dans l'éprouvette: $V_1 = \dots \dots \dots$ ml

Incliner l'éprouvette, puis placer délicatement l'échantillon métallique dans l'éprouvette.

Vérifier que le solide est complètement immergé.

Mesurer le nouveau volume: $V_2 = \dots \dots \dots$ ml

Calculer le volume de l'échantillon. Rédiger. (A38.3)

$V = V_2 - V_1$
 $V = \dots \text{ml} - \dots \text{ml}$

$V = 3 \text{ ml} (t_5 \text{ et } 7)$
 $V = 12,5 \text{ ml} (t_6 \text{ et } 8)$

Attention, ne pas oublier les unités

2.2. Masse et volumes des petits cylindres, notion de densité.

Mesurer la masse des différents cylindres, et compléter le tableau :

	Fer	Cuivre	Zinc	Aluminium
Masse (<u>g</u>)				33,98
Volume (<u>ml</u>)		3 12,5		12,5 3

Plus un même volume de matériau est lourd plus ce matériau est dense.

Classer les métaux du moins dense au plus dense.

..... Al ; Zn ; Fe ; Cu

3. Propriétés. Dans chaque ligne entoure la bonne réponse :

- Tous les objets en cuivre – ont – n'ont pas – la même masse.
- Tous les objets en cuivre – ont – n'ont pas – le même volume.
- Tous les objets en cuivre – ont – n'ont pas – la même densité.
- La masse est une caractéristique* – de l'objet – du matériau -
- Le volume est une caractéristique* – de l'objet – du matériau -
- La densité est une caractéristique* – de l'objet – du matériau -

*Remarque : « est une caractéristique » signifie « décrit ... ».

Ex : « une surface libre plane et horizontale » est une caractéristique des liquides.

