

<http://salle15.fr/>

Date:

C2.2 Masse, volume, densité.

Nom : Prénom :

Classe Groupe Table

| | | | | | |
|-------------|------------------|------------------|------------------|------------------|--|
| Compétences | D4 - 1.1 / | D4 - 1.2 / | D4 - 1.3 / | D4 - 1.4 / | |
|-------------|------------------|------------------|------------------|------------------|--|

1. Comparaison de la masse et du volume des gros cylindres d'aluminium et de cuivre.

Quel est celui qui a le plus gros volume? (Celui qui occupe le plus de place?)

C'est le cylindre d'aluminium qui a le plus gros volume.

Prendre le gros cylindre d'aluminium dans une main et le gros cylindre de cuivre dans l'autre.

A votre avis quel est le plus lourd des deux? Je pense que le cylindre de cuivre est

Mesurer la masse du gros cylindre d'aluminium. On trouve: $m_1 = 100,7 \text{ g}$ Attention, ne pas le plus

Mesurer la masse du gros cylindre de cuivre: On trouve: $m_2 = 100,5 \text{ g}$ oublier les unités!

Conclure: En réalité les deux cylindres ont

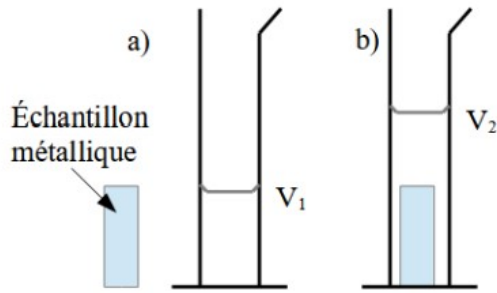
pratiquement la même masse.

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 : $V_1 = \dots\dots\dots$ 🧐

Incliner l'éprouvette, puis placer délicatement

l'échantillon métallique dans l'éprouvette.

Vérifier que le solide est complètement immergé.

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

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

.....

.....

.....

.....

Attention, ne pas oublier les unités !

