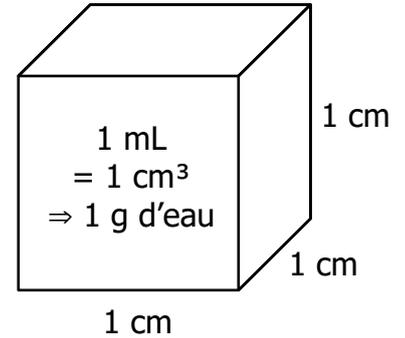


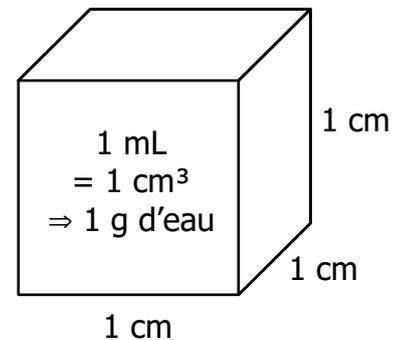
## Synthèse : PC4-A1

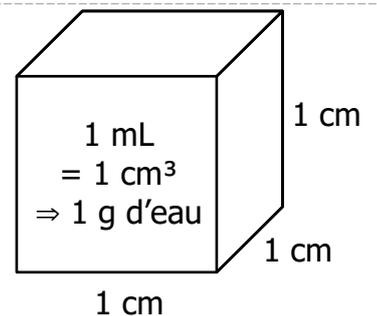
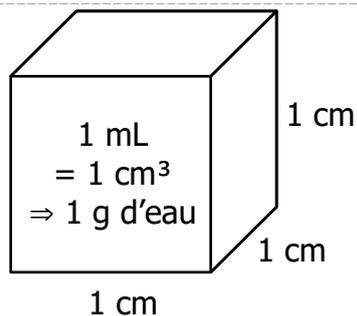
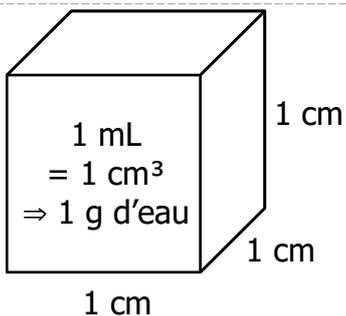
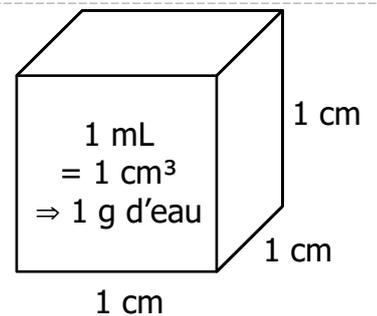
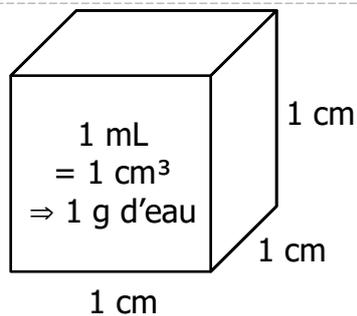
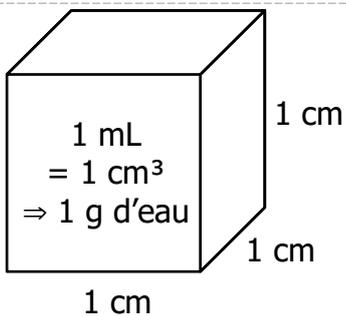
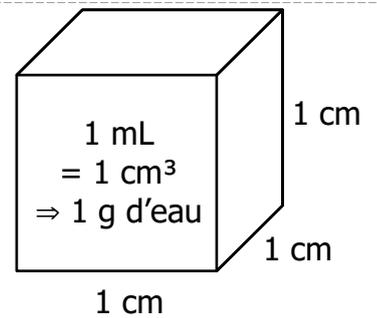
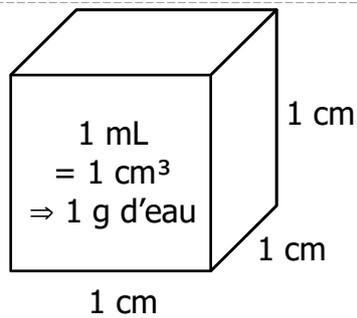
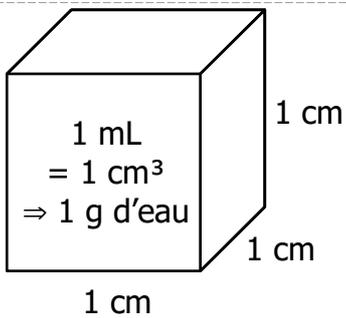
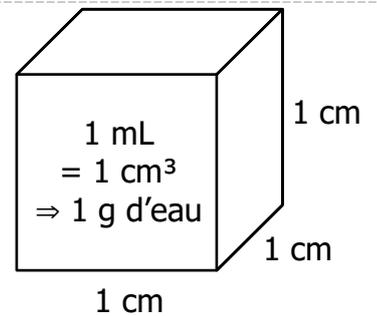
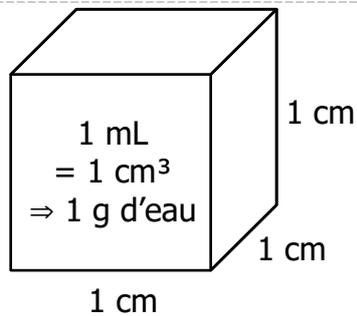
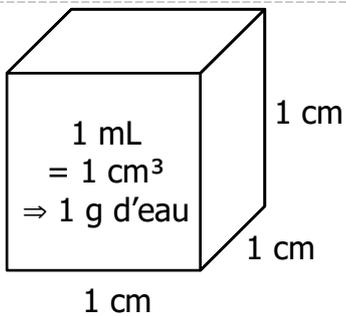
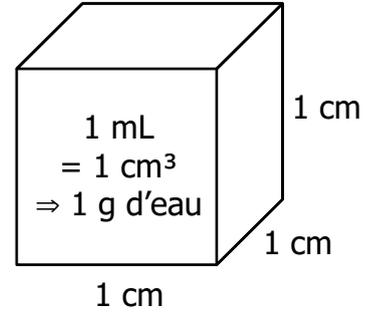
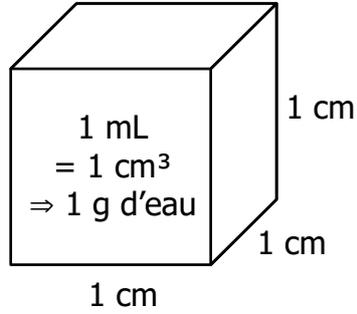
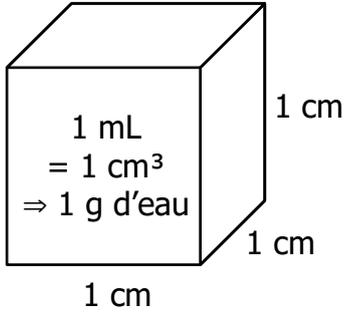
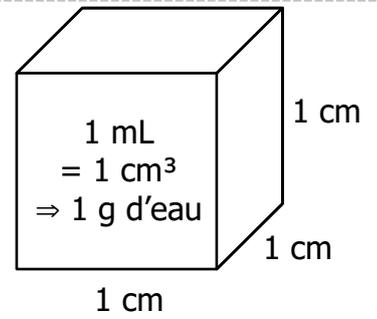
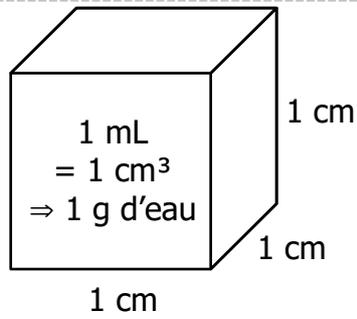
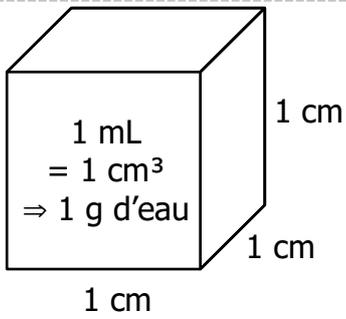
- Pour des **volumes identiques** (10 mL dans l'activité), des **matières différentes** (huile, eau, sel, etc...) présentent des **valeurs de masse différentes**.
- **Pour l'eau uniquement**, il existe une correspondance simple entre la valeur de la masse et celle du volume :  
10 mL d'eau pèse 10 g  $\Rightarrow$  **1 mL d'eau pèse 1 g**



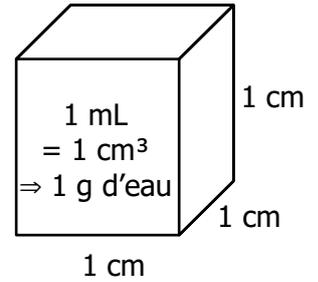
## Synthèse : PC4-A1

- Pour des **volumes identiques** (10 mL dans l'activité), des **matières différentes** (huile, eau, sel, etc...) présentent des **valeurs de masse** .....
- **Pour l'eau uniquement**, il existe une correspondance simple entre la valeur de la masse et celle du volume :  
10 mL d'eau pèse 10 g  $\Rightarrow$  **1 mL d'eau pèse ..... g**



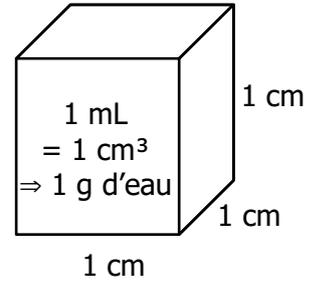


- Pour des **volumes identiques** (10 mL dans l'activité), des **matières différentes** (huile, eau, sel, etc...) présentent des **valeurs de masse** .....



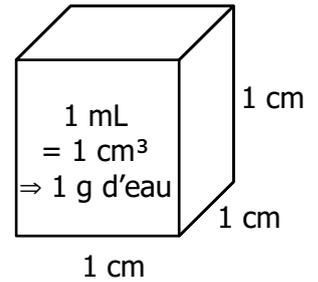
- **Pour l'eau uniquement**, il existe une correspondance simple entre la valeur de la masse et celle du volume : 10 mL d'eau pèse 10 g ⇒ **1 mL d'eau pèse ..... g**

- Pour des **volumes identiques** (10 mL dans l'activité), des **matières différentes** (huile, eau, sel, etc...) présentent des **valeurs de masse** .....



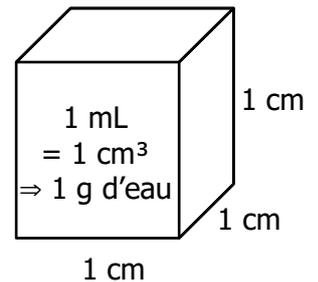
- **Pour l'eau uniquement**, il existe une correspondance simple entre la valeur de la masse et celle du volume : 10 mL d'eau pèse 10 g ⇒ **1 mL d'eau pèse ..... g**

- Pour des **volumes identiques** (10 mL dans l'activité), des **matières différentes** (huile, eau, sel, etc...) présentent des **valeurs de masse** .....



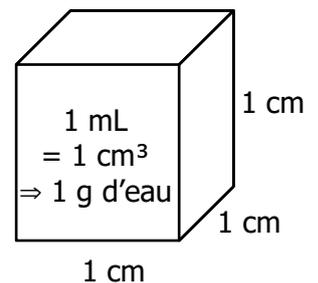
- **Pour l'eau uniquement**, il existe une correspondance simple entre la valeur de la masse et celle du volume : 10 mL d'eau pèse 10 g ⇒ **1 mL d'eau pèse ..... g**

- Pour des **volumes identiques** (10 mL dans l'activité), des **matières différentes** (huile, eau, sel, etc...) présentent des **valeurs de masse** .....



- **Pour l'eau uniquement**, il existe une correspondance simple entre la valeur de la masse et celle du volume : 10 mL d'eau pèse 10 g ⇒ **1 mL d'eau pèse ..... g**

- Pour des **volumes identiques** (10 mL dans l'activité), des **matières différentes** (huile, eau, sel, etc...) présentent des **valeurs de masse** .....



- **Pour l'eau uniquement**, il existe une correspondance simple entre la valeur de la masse et celle du volume : 10 mL d'eau pèse 10 g ⇒ **1 mL d'eau pèse ..... g**