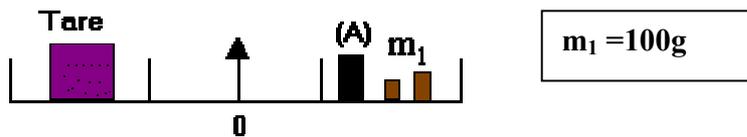


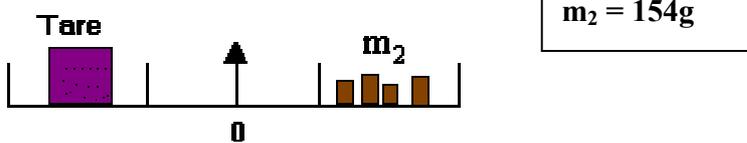
EXERCICE N°1

On veut déterminer expérimentalement la Masse volumique d'un solide. (A) de masse m et de volume V .

1) Mesure de la masse du corps (A) en utilisant la double pesée schématisée dans la figure suivante:



Première pesée

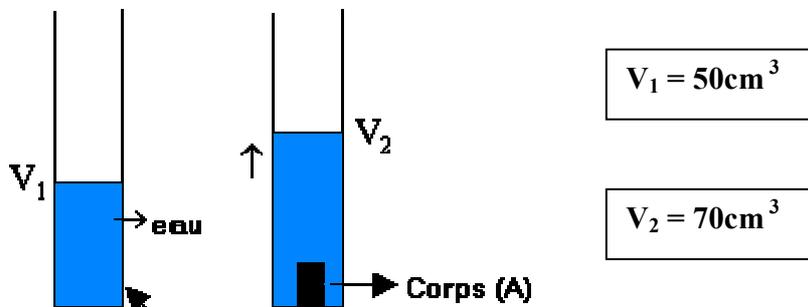


Deuxième pesée

Calculer la masse m_A de l'objet

$m_A = \dots\dots\dots$

2) Détermination du volume V du corps (A) en utilisant la méthode de l'éprouvette graduée comme l'indique la figure suivante:



Eprouvette graduée

Déterminer le volume V_A du corps (A)

$V_A = \dots\dots\dots$

3) Calculer la masse volumique du corps en $g.cm^{-3}$:

$\rho_A = \dots\dots\dots$

4) Le fer a pour masse volumique $\rho_{Fe} = 7,8 g.cm^{-3}$

a) Convertir la masse volumique du fer en $kg.m^{-3}$

b) Calculer le volume d'un bloc de fer de masse $m_{Fe} = 120g$

$V_{Fe} =$ -----

EXERCICE N°2

1°). Donner les symboles des éléments suivants :

carbone : **cuivre :** **azote :** **or :** **chlore :** **aluminium :**
oxygène :

2°). Donner le nom de l'atome représenté par chacun des éléments chimiques suivant :

F : **H :** **Fe :** **Na :** **Au :**

3°). Répondre par vrai ou faux :

- A. La formule de la molécule de dioxygène est O_2
- B. La formule de la molécule de dioxyde de carbone est SO_2
- C. Dans la molécule d'hydrazine N_2H_4 , le chiffre 4 signifie qu'il y a 4 atomes d'hydrogène
- D. Dans la molécule du paracétamol $C_8H_9NO_2$ il y a 20 éléments présents
- E. La molécule de méthane comporte 4 atomes d'hydrogène et 1 atome de carbone sa formule chimique est C_4H .

4°) Compléter les phrases suivantes.

- Une molécule est formée de plusieurs
- Un corps pur composé est formé d'atomes