

TP phys n°...:

I)- Buts :

- ★ Déterminer expérimentalement les volumes molaires (volume d'une mole) d'un liquide et d'un solide.
- ★ Reconnaître le volume molaire d'un gaz.

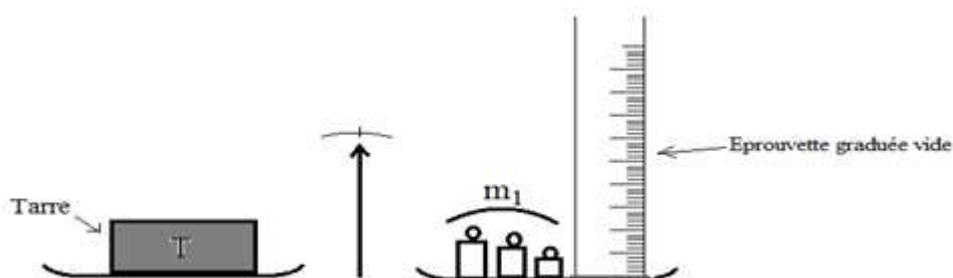
II)- Matériels :

- Une balance
- Une boîte de masse marquée
- Eprouvette graduée
- Pissette
- Clous de petites tailles
- Eau pure

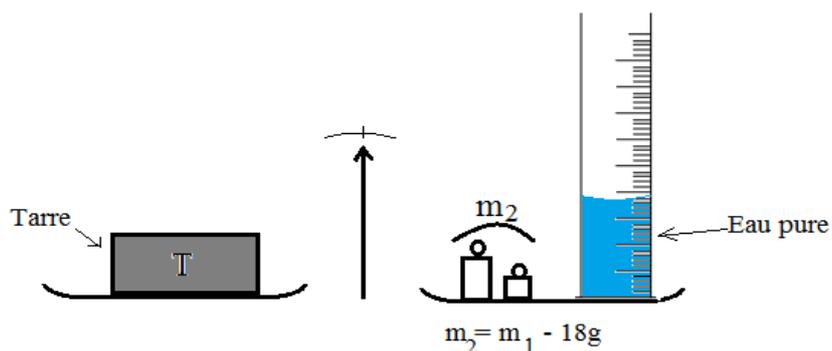
III)- Etude expérimentale :

1).....

☞ Réalisons l'équilibre suivant:



☞ On enlève 18g de la masse m_1 (18g représente la masse d'une mole d'eau pure) et on rétablit l'équilibre en ajoutant de l'eau pure dans l'éprouvette graduée.



☞ On lit le volume d'eau pure ajouté dans l'éprouvette graduée :

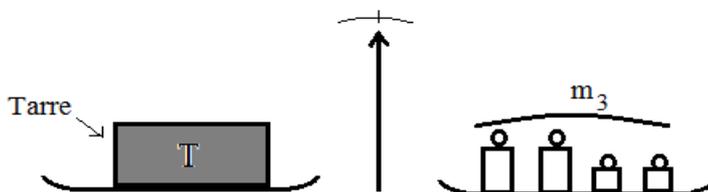
$V_m = \dots\dots\dots$

🚦 Conclusion :

.....

2).....

☞ Réalisons l'équilibre suivant:



☞ On enlève 56g de la masse m_3 (56g représente la masse d'une mole de fer) et on rétablit l'équilibre en ajoutant des clous de fer.

