

## TP - La mole

- En observant les "petits pots" disposés sur le bureau, essayez de trouver un point commun entre les différents échantillons contenus dans ces "petits pots" : état physique, couleur, volume...
- ✎ Rédigez votre réponse.
- Vous allez calculer le nombre d'entités chimiques présentes dans chaque "petit pot" et compléter le tableau ci-joint.
- ✎ **Expliquez la démarche** utilisée pour compléter les trois dernières colonnes.

Remarque : Les petits pots VIDES servent de TARE.

Données : Masse d'un nucléon  $m_{\text{nu}} = 1,67 \times 10^{-24}$  g.

### Applications

a- Quelle quantité de matière contient chaque « petit pot » utilisé précédemment ?

b- Combien d'atomes de cuivre contiennent 3 mol de cuivre métallique ?

c- Quelle quantité de matière représente  $24,08 \cdot 10^{23}$  atomes de fer ?