

II Dissolution.

Objectif : Préparer 100 mL d'une solution de permanganate de potassium KMnO_4 de concentration $c = [\text{KMnO}_4] = [\text{K}^+] = [\text{MnO}_4^-] = 0,10 \text{ mol.L}^{-1}$.

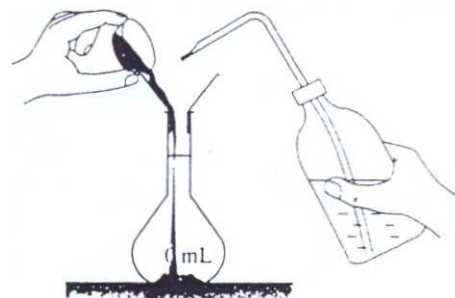
1. Calculer la masse de permanganate de potassium solide nécessaire :

.....

.....

.....

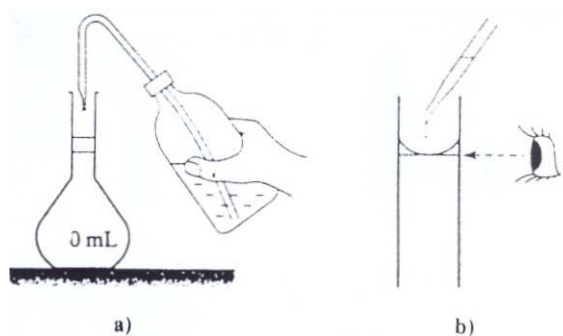
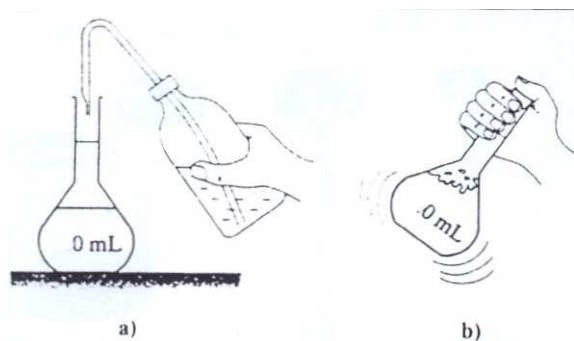
2. Commenter les schémas du mode opératoire avec des phrases complètes.



.....

.....

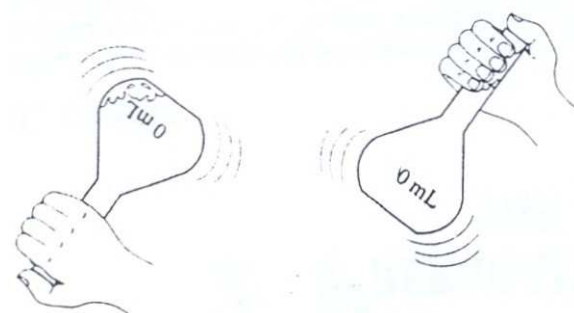
.....



.....

.....

.....



.....

.....

.....

II] Dilution

Objectif : Préparer 100 mL d'une solution de permanganate de potassium de concentration $c_{\dots} = \dots\dots\dots$ mol.L⁻¹ à partir de la solution mère concentrée à 0,10 mol.L⁻¹ préparée précédemment.

1. En fonction du numéro attribué par le professeur, complétez votre énoncé et calculez la quantité de matière n et le volume v de solution mère à prélever.

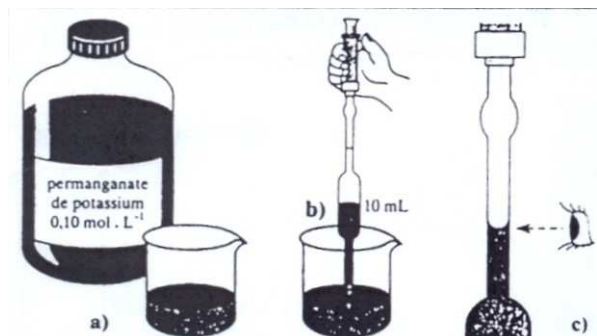
.....

.....

.....

| Groupe | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 |
|---------------------------------------|----|----|-----|-----|-----|-----|-----|-----|------|------|
| Concentration (mmol.L ⁻¹) | 60 | 20 | 6,0 | 5,0 | 4,0 | 3,0 | 2,0 | 1,0 | 0,10 | 0,01 |

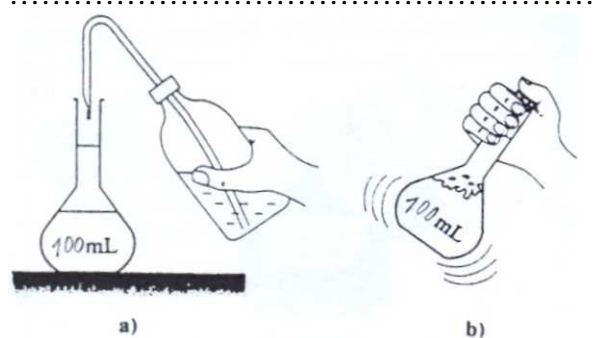
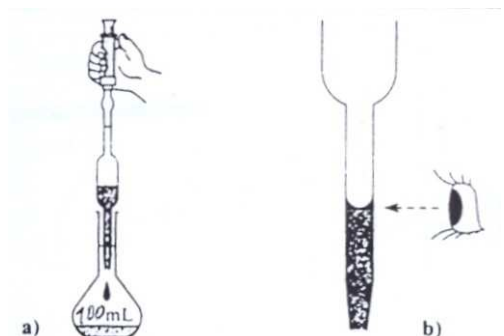
2. Adapter si nécessaire et commenter le mode opératoire avec des phrases complètes. Verser 10 mL de la solution que vous avez préparée dans des tubes à essais identiques et placer les tous dans un même porte-tubes. A quoi cela pourrait-il servir ?



.....

.....

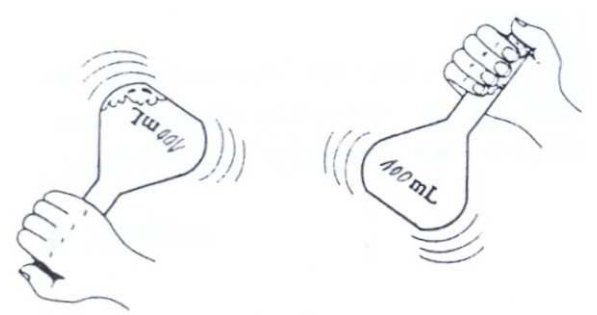
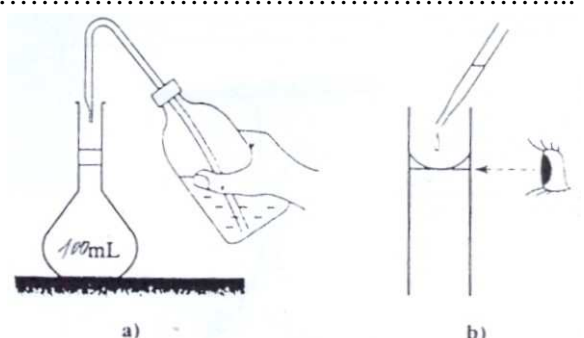
.....



.....

.....

.....



.....

.....

.....

