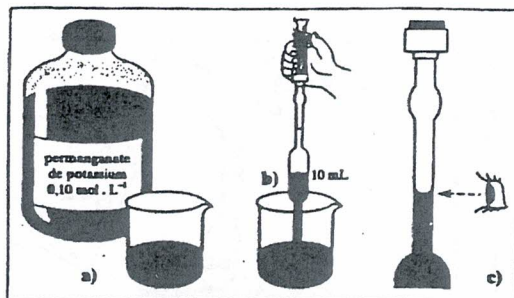
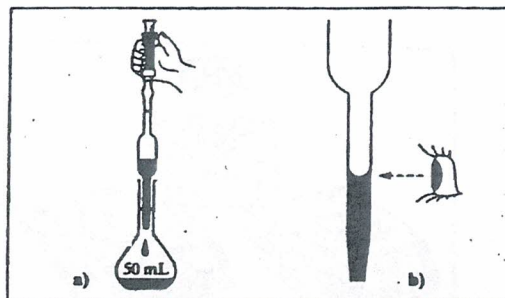


PRÉPARATION D'UNE SOLUTION PAR DILUTION

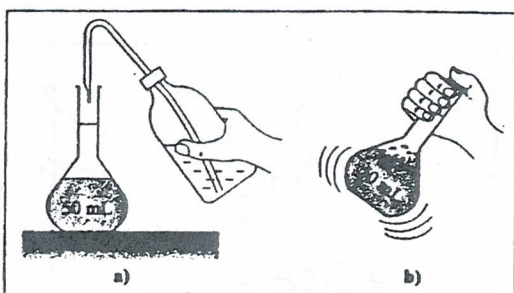
RÉALISATION PRATIQUE



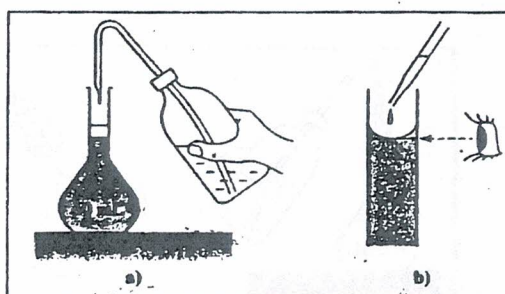
1. Versons la solution à diluer dans un bécher (a). Prélevons 10 mL de solution à l'aide d'une pipette jaugée à un trait ou à deux traits munie d'une propipette ou d'un pipeteur (b et c).



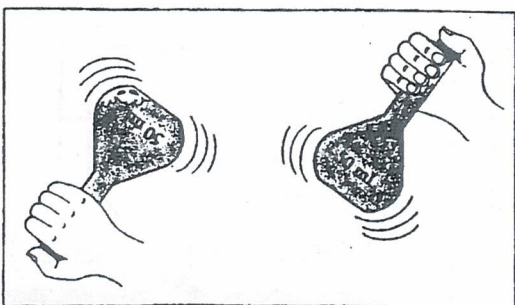
2. La solution prélevée est introduite dans une fiole jaugée de 50 mL (a et b).



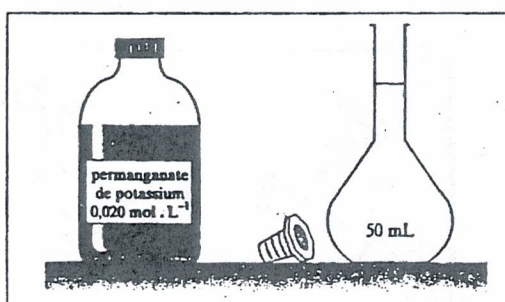
3. Remplissons la fiole jaugée aux trois quarts avec de l'eau distillée (a), et, après l'avoir bouchée, agitions-la pour favoriser la dilution (b).



4. Une fois la dilution terminée, ajoutons de l'eau distillée à la pissette (a) au début, puis à la pipette simple pour terminer au niveau du trait de jauge (b).



5. Rebouchons la fiole jaugée et retournons-la plusieurs fois pour bien homogénéiser la solution.

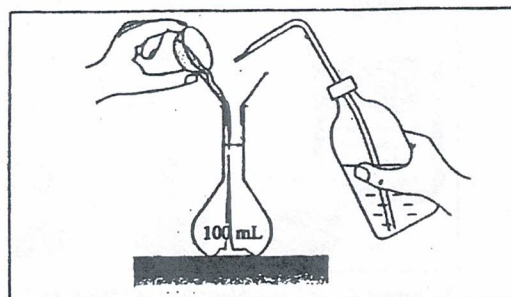


6. La solution peut alors être stockée dans un flacon opaque pour la protéger de la lumière ; elle sera utilisée ultérieurement.

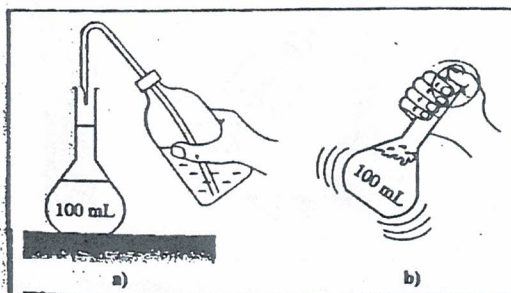
PRÉPARATION D'UNE SOLUTION PAR DISSOLUTION D'UN COMPOSÉ SOLIDE



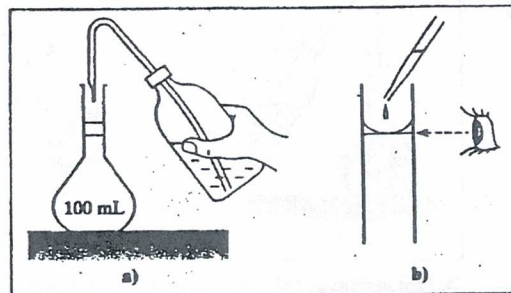
1. Pesons précisément m en prélevant le solide avec une spatule propre et sèche (b), et en le plaçant dans une capsule ou un verre de montre préalablement pesé (a).



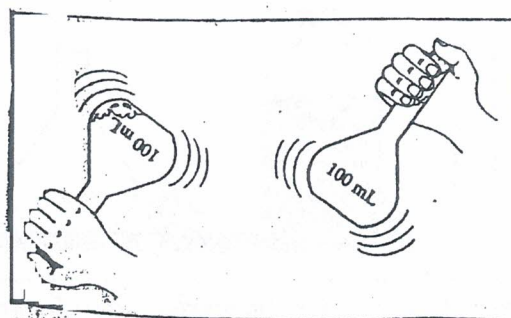
2. Introduisons le solide dans une fiole jaugée de 100 mL avec un entonnoir à solide. Rinçons la capsule ou le verre de montre et l'entonnoir avec de l'eau distillée.



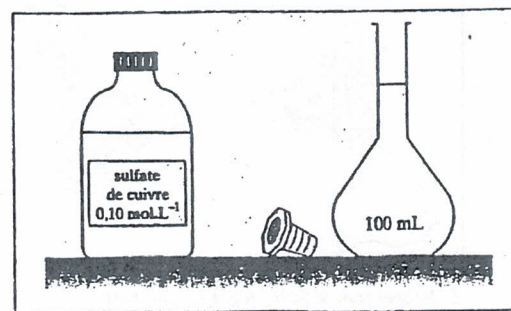
3. Remplissons la fiole jaugée aux trois quarts avec de l'eau distillée (a), et, après l'avoir bouchée, agitions-la pour dissoudre le solide (b).



4. Une fois la dissolution terminée, ajoutons de l'eau distillée, à la pissette au début (a), puis à la pipette simple pour terminer au niveau du trait de jauge (b).



5. Rebouchons la fiole jaugée et retournons-la plusieurs fois pour bien homogénéiser la solution.



6. La solution peut alors être stockée dans un flacon ; elle sera utilisée ultérieurement.