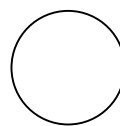


Conductivité et les ions en solution

Insérez le papier dans une chemise en plastique transparent. Portez des lunettes de protection.

1) Remplir le cercle A avec de l'eau du robinet et observer le voyant rouge de l'indicateur de conductivité.

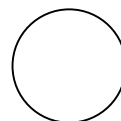


Cercle A

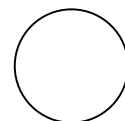
2) Placez quelques grains de sel dans le rectangle noir à droite. N'en mettez pas dans les cercles.



3) Remplir les cercles B et C d'eau pure (distillée ou désionisée). Insérer les électrodes et observer le voyant rouge.



Cercle B



Cercle C

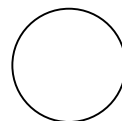
4) Insérer les électrodes dans le cercle B et vérifier si le voyant s'allume.

5) À l'aide de l'extrémité plate de l'éclisse, pousser 1 à 3 cristaux dans la flaque.

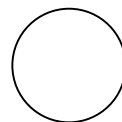
6) Insérez les électrodes dans le cercle C, maintenez-le immobile pendant 30 s et vérifiez si la LED s'allume.

Autres activités possibles

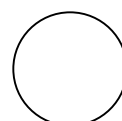
Remplir le cercle avec de l'eau distillée. Ajoutez quelques grains de sucre raffiné (saccharose). Insérez les électrodes et observez la LED rouge.



Remplir le cercle avec de l'eau distillée. Ajoutez quelques grains de sucre roux. Insérez les électrodes et observez la LED rouge.



Remplir le cercle avec de l'eau distillée. Ajouter quelques cristaux de manganate(VII) de potassium par le côté. Lorsque la couleur violette se diffuse, insérez les électrodes dans la goutte et observez.



Remplir le cercle avec de l'eau distillée et l'indicateur universel. Insérez les électrodes dans la goutte et observez.

