Retourner à : Organisation et transformation de la matière

Voici les zones de virage du BBT (Bleu de Bromothymol) : ce sont les couleurs prises par ce BBT en fonction du pH de la solution avec laquelle il est en contact :




Activité expérimentale :

On dispose d'un tube à essai contenant une solution d'acide chlorhydrique. On y verse une à deux gouttes de BBT. On observe la couleur prise par le BBT.

Puis on ajoute, goutte à goutte, de la soude (solution basique) dans cette solution.

On observe la couleur que prend la solution et on explique.

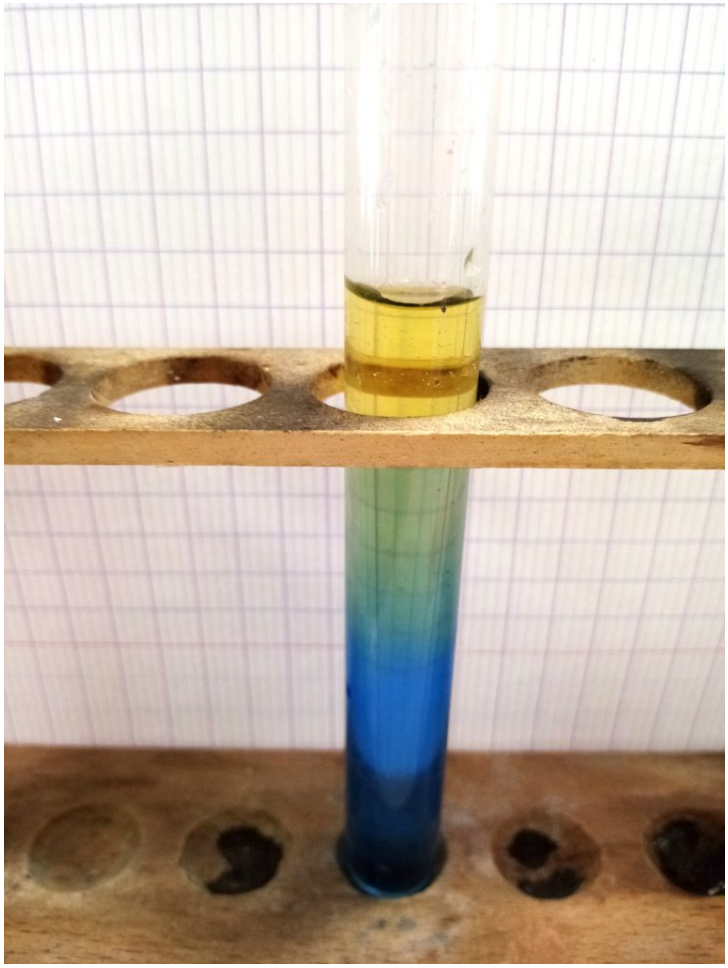
Si besoin, on peut rajouter de l'acide chlorhydrique pour bien comprendre.

# Correction

Au début, la solution est acide, donc le BBT présent dans la solution prend la couleur jaune.

On rajoute de la soude, le BBT reste jaune tant qu'on n'en a pas rajouté assez et que la solution reste acide. Puis on voit que le BBT vire au vert : cela signifie que l'on a rajouté assez de soude pour que la solution dans le tube à essai soit neutre. Si on continue à rajouter de la soude, la solution devient basique et le BBT vire au bleu.

Il faut rajouter de l'acide si on veut que le BBT redevienne vert et plus d'acide encore pour qu'il redevienne jaune.



smart

Leçon précédente
Leçon sur le pH
Leçon suivante
Exercices sur le pH