

Transformations de la matière
TP

TP 19 : Dosage conductimétrique d'un mélange d'acides

Grandes étapes du protocole finalement retenu :

Verser $V_0 = 20$ mL de la solution à titrer dans un bécher de 250 mL et ajouter suffisamment d'eau pour que la cellule du conductimètre soit immergée jusqu'au trait (et de plus, ceci permet à V_{total} d'être assez grand pour pouvoir être considéré constant, cf dernière question du TP).

Étalonner le conductimètre (même si ce n'est en fait pas utile ici, car on est uniquement intéressé par les variations de la conductance, pas par sa valeur absolue).

Effectuer le titrage de cette solution à l'aide de la soude à $c_B = 0,10$ mol/L et tracer la conductivité sur Régressi. On agitera tout au long du titrage, *doucement* pour ne pas perturber la mesure.

Transformations de la matière
TP

TP 19 : Dosage conductimétrique d'un mélange d'acides

Grandes étapes du protocole finalement retenu :

Verser $V_0 = 20$ mL de la solution à titrer dans un bécher de 250 mL et ajouter suffisamment d'eau pour que la cellule du conductimètre soit immergée jusqu'au trait (et de plus, ceci permet à V_{total} d'être assez grand pour pouvoir être considéré constant, cf dernière question du TP).

Étalonner le conductimètre (même si ce n'est en fait pas utile ici, car on est uniquement intéressé par les variations de la conductance, pas par sa valeur absolue).

Effectuer le titrage de cette solution à l'aide de la soude à $c_B = 0,10$ mol/L et tracer la conductivité sur Régressi. On agitera tout au long du titrage, *doucement* pour ne pas perturber la mesure.

Transformations de la matière
TP

TP 19 : Dosage conductimétrique d'un mélange d'acides

Grandes étapes du protocole finalement retenu :

Verser $V_0 = 20$ mL de la solution à titrer dans un bécher de 250 mL et ajouter suffisamment d'eau pour que la cellule du conductimètre soit immergée jusqu'au trait (et de plus, ceci permet à V_{total} d'être assez grand pour pouvoir être considéré constant, cf dernière question du TP).

Étalonner le conductimètre (même si ce n'est en fait pas utile ici, car on est uniquement intéressé par les variations de la conductance, pas par sa valeur absolue).

Effectuer le titrage de cette solution à l'aide de la soude à $c_B = 0,10$ mol/L et tracer la conductivité sur Régressi. On agitera tout au long du titrage, *doucement* pour ne pas perturber la mesure.

Transformations de la matière
TP

TP 19 : Dosage conductimétrique d'un mélange d'acides

Grandes étapes du protocole finalement retenu :

Verser $V_0 = 20$ mL de la solution à titrer dans un bécher de 250 mL et ajouter suffisamment d'eau pour que la cellule du conductimètre soit immergée jusqu'au trait (et de plus, ceci permet à V_{total} d'être assez grand pour pouvoir être considéré constant, cf dernière question du TP).

Étalonner le conductimètre (même si ce n'est en fait pas utile ici, car on est uniquement intéressé par les variations de la conductance, pas par sa valeur absolue).

Effectuer le titrage de cette solution à l'aide de la soude à $c_B = 0,10$ mol/L et tracer la conductivité sur Régressi. On agitera tout au long du titrage, *doucement* pour ne pas perturber la mesure.