

Partie VII : Transformations de la matière
TP

TP 21 : 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. Après chaque versement de soude, on agite un peu (agitateur magnétique), puis on coupe l'agitation et on prend la mesure de la conductance (l'agitation perturbe cette mesure).

Partie VII : Transformations de la matière
TP

TP 21 : 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. Après chaque versement de soude, on agite un peu (agitateur magnétique), puis on coupe l'agitation et on prend la mesure de la conductance (l'agitation perturbe cette mesure).

Partie VII : Transformations de la matière
TP

TP 21 : 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. Après chaque versement de soude, on agite un peu (agitateur magnétique), puis on coupe l'agitation et on prend la mesure de la conductance (l'agitation perturbe cette mesure).

Partie VII : Transformations de la matière
TP

TP 21 : 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. Après chaque versement de soude, on agite un peu (agitateur magnétique), puis on coupe l'agitation et on prend la mesure de la conductance (l'agitation perturbe cette mesure).