

Réaliser un titrage colorimétrique



Comment vais-je m'y prendre ?

Soit à titrer un volume $V_A = 10,0$ mL d'eau oxygénée par une solution aqueuse de permanganate de potassium de concentration c_0 .

Prélever un volume $V_r = 10,0$ mL d'eau oxygénée à l'aide d'une pipette jaugée préalablement rincée.

Verser ce volume V_r dans un bécher. Ajouter environ 20 mL d'eau distillée.

Remplir la burette graduée (préalablement rincée) avec le réactif titrant (ici le permanganate de potassium).

Déposer un papier blanc sur l'agitateur magnétique.

Déposer le bécher muni d'un turbulent sur l'agitateur magnétique.

Mettre l'agitation en route.

Verser rapidement le permanganate de potassium jusqu'à ce que la couleur violette persiste.

Noter le volume V versé.

Recommencer à nouveau le titrage depuis le début.

Verser rapidement la solution de le permanganate de potassium jusqu'à la graduation $V - 1$ mL.

Par la suite repérer l'équivalence à la goutte près.

Soit V_E , le volume versé alors.

