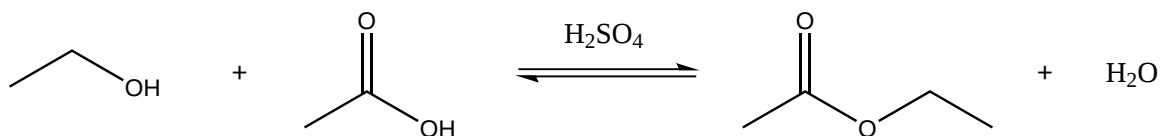


Réaction d'estérification – influence des proportions des réactifs



Protocole : Éthanol en excès

- Dans un ballon monocol de 50 mL équipé d'un réfrigérant et d'un agitateur magnétique sont introduits l'éthanol absolu (14,0 mL, 1 éq), l'acide éthanoïque (9,0 mL, 1 éq) et l'acide sulfurique (1,0 mL)
- Chauffer le mélange à reflux pendant 1 heure
- Refroidir le milieu à température ambiante puis dans un bain de glace.
- Prélever précisément 5,0 mL du milieu réactionnel et les introduire dans un erlenmeyer pour réaliser un titrage

Protocole : Acide éthanoïque en excès

- Dans un ballon monocol de 50 mL équipé d'un réfrigérant et d'un agitateur magnétique sont introduits l'éthanol absolu (9,0 mL, 1 éq), l'acide éthanoïque (14,0 mL, 1 éq) et l'acide sulfurique (1,0 mL)
- Chauffer le mélange à reflux pendant 1 heure
- Refroidir le milieu à température ambiante puis dans un bain de glace.
- Prélever précisément 5,0 mL du milieu réactionnel et les introduire dans un erlenmeyer pour réaliser un titrage
- Conserver le brut réactionnel dans le ballon

Protocole : Titration

- Réaliser le titrage du brut réactionnel par une solution d'hydroxyde de sodium (2 M) avec du BBT comme indicateur coloré pour les deux bruts réactionnels et le réaliser trois fois pour le premier brut.
- $V_{eq,1} =$; $V_{eq,2} =$; $V_{eq,3} =$
- $V_{eq,4} =$