

## Équilibre estérification-hydrolyse en milieu acide

L'estérification est une réaction entre un acide carboxylique et un alcool de bilan :



L'hydrolyse d'un ester en milieu acide est la réaction inverse de l'estérification, elle conduit à un acide carboxylique et un alcool.



Ces deux réactions inverses l'une de l'autre se produisant simultanément conduisent à un équilibre chimique que l'on peut noter.



**L'estérification et l'hydrolyse sont limitées et lentes.**