

Expérience

- **Liquide basique sur acide** : pH augmente → ions hydrogène disparaissent
- **Acide sur liquide basique** : pH diminue → ions hydroxyde disparaissent

Réactifs et produits

Réactifs : ions hydrogène et hydroxyde

Produit : Eau

Bilan

Réaction chimique : ions hydrogène + ions hydroxyde → Eau

Équation : $H^+ + HO^- \rightarrow H_2O$

Pendant la réaction la température augmente → Réaction **exothermique**