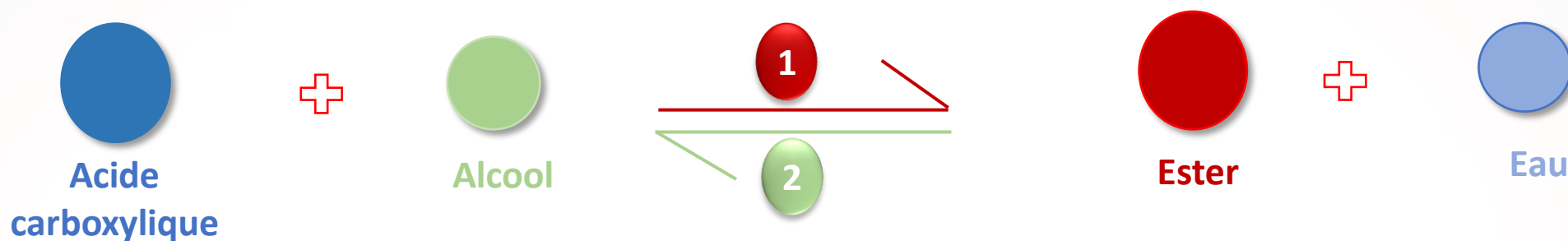


# ? Equilibre estérification – hydrolyse ?



# Equilibre estérification – hydrolyse

- ✓ L'estérification et l'hydrolyse sont deux transformations chimiques l'une **inverse** de l'autre.



- ✓ Le système aboutit à **un état d'équilibre** chimique où les quatre constituants : acide, alcool, ester et eau **coexistent** avec des proportions qui n'évoluent plus **macroscopiquement** au cours du temps.
- ✓ **A l'échelle microscopique**, les deux réactions estérification et hydrolyse se produisent en même temps, en sens inverse avec **deux vitesses différentes**. Lorsque les deux vitesses **s'égalisent**, **l'équilibre chimique** est **atteint** et les deux réactions continuent à **se produire avec la même vitesse**.
- ✓ L'équilibre chimique est alors **un équilibre dynamique**.