

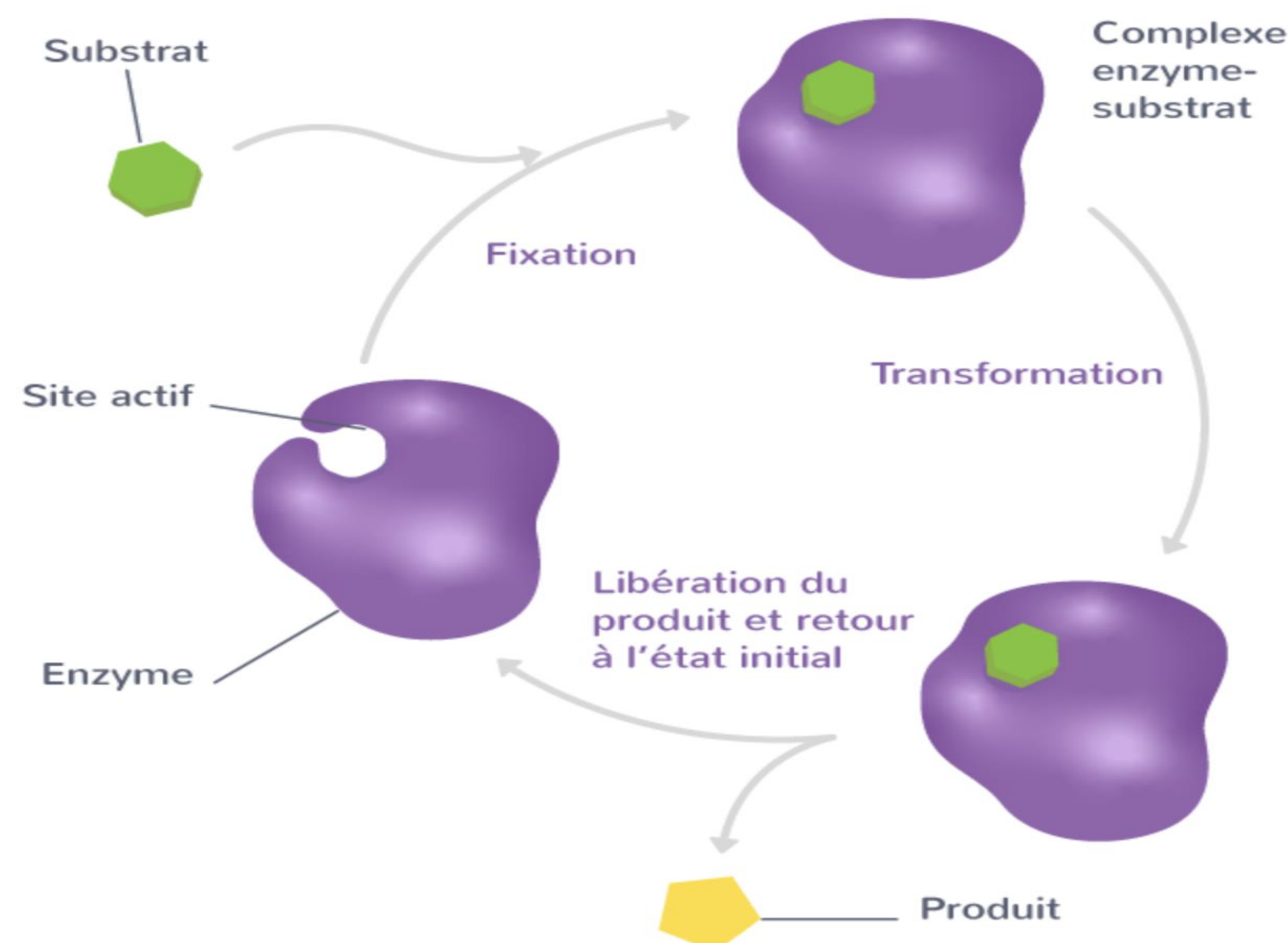


Les catalyseurs

Un catalyseur est une substance qui **accélère** une réaction chimique **sans être consommée** au cours de celle-ci.

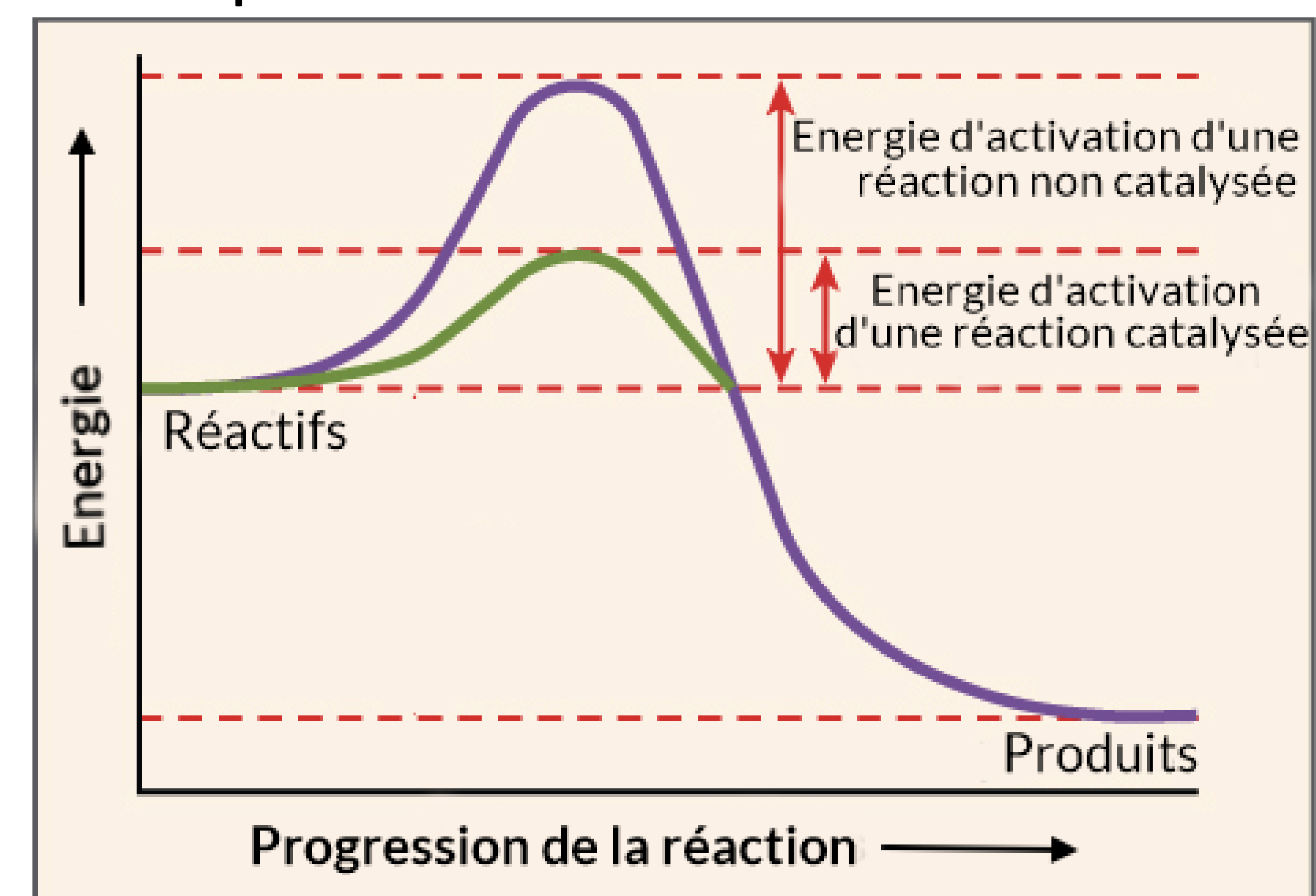
Catalyseur enzymatique :

- **Protéines spécialisées** qui **accélèrent** les réactions chimiques.
- **Structure tridimensionnelle** adaptée au substrat .
- Formation d'un **complexe enzyme-substrat**.



Energie d'activation :

- L'énergie d'activation est l'**énergie minimale** à atteindre pour qu'une réaction se fasse.
- Les catalyseurs **baissent** l'énergie d'activation.
- Barrière d'énergie faible = réaction rapide.





Décomposition du peroxyde d'hydrogène

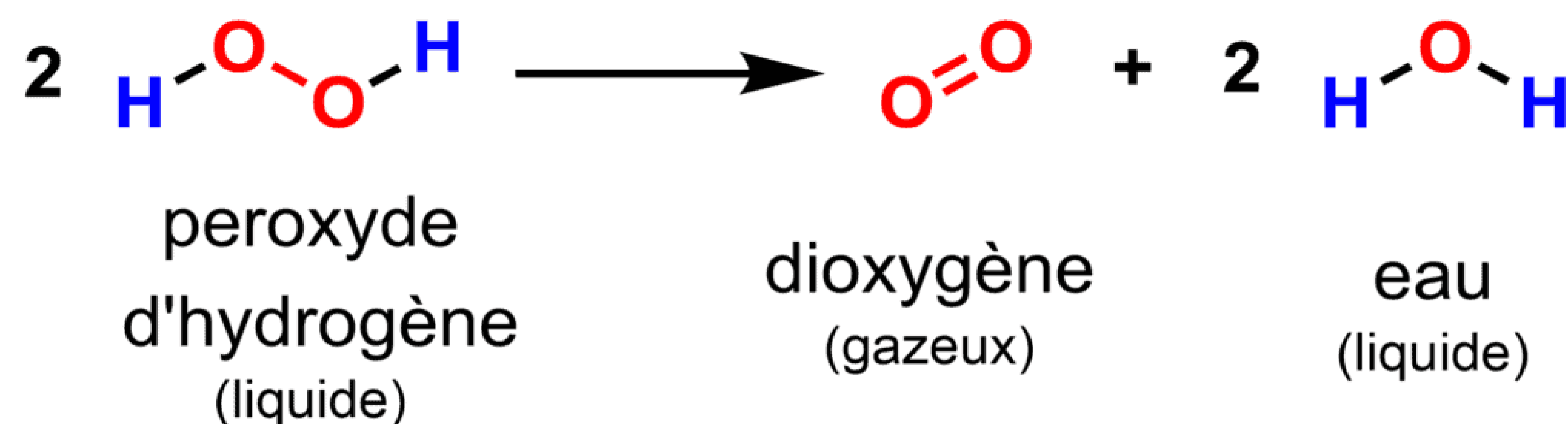
La décomposition du peroxyde d'hydrogène peut se faire par **catalyse enzymatique** en utilisant des **levures**.

Levures :

Les levures sont des **champignons microscopiques** possédant une enzyme catalytique appelée la **catalase**.

Rôle de la catalase :

La catalase **accélère** la décomposition du peroxyde d'hydrogène en eau et en dioxygène.



Source : voir document pédagogique