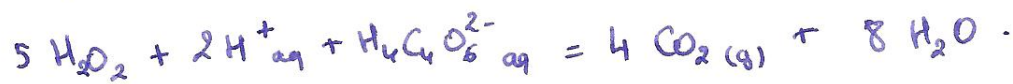


2<sup>e</sup> étape:  $\text{Co}^{3+}$  réagit avec  $\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_6^{2-}$



Equation de la transformation entre  $\text{H}_2\text{O}_2$  et  $\text{H}_4\text{C}_4\text{O}_6^{2-}$ .



Conclusion: un catalyseur modifie le mécanisme réactionnel de la transformation, c'est-à-dire qu'il modifie les étapes permettant de passer des réactifs aux produits plus rapidement.

### ■ Différents types de catalyse:

On distingue la catalyse homogène, la catalyse hétérogène, la catalyse enzymatique

Catalyse homogène: le catalyseur est dans le même état physique que les réactifs.

Catalyse hétérogène: le catalyseur n'est pas dans le même état physique que les réactifs: exemple: le fil de platine.

Catalyse enzymatique: le catalyseur est une enzyme.

Remarque: le catalyseur agit dans tout le volume pour la catalyse homogène, et agit sur la surface de contact pour la catalyse hétérogène, et sur le site de l'enzyme pour la catalyse enzymatique.

### ■ Sélectivité d'un catalyseur:

exercice 13 p 311.

① Exp 1 Déshydratation d'un alcool en présence d'un catalyseur  $\Rightarrow$  formation d'un alcène et d'eau.

