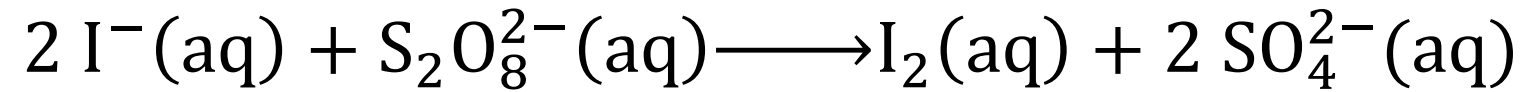


Cinétique et catalyse

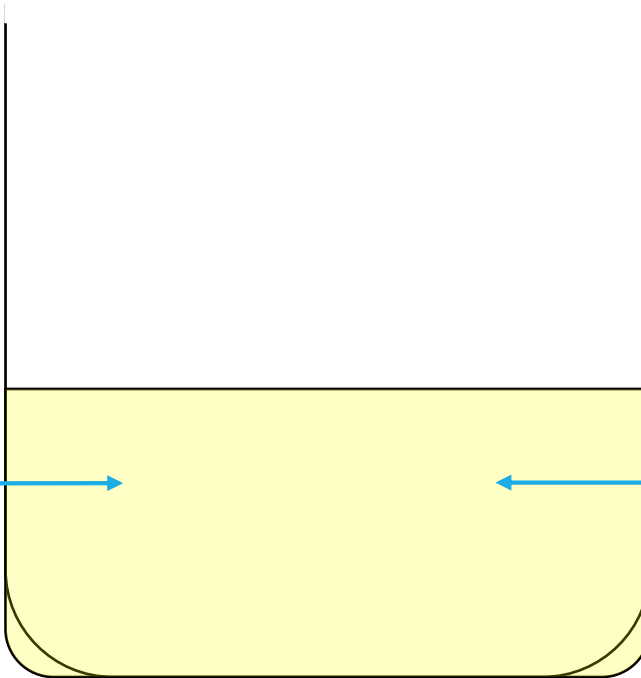
AGREGATION 2020

Ions iodure et peroxodisulfate

Absorbance: $A = [I_2] * L * \xi(\lambda)$

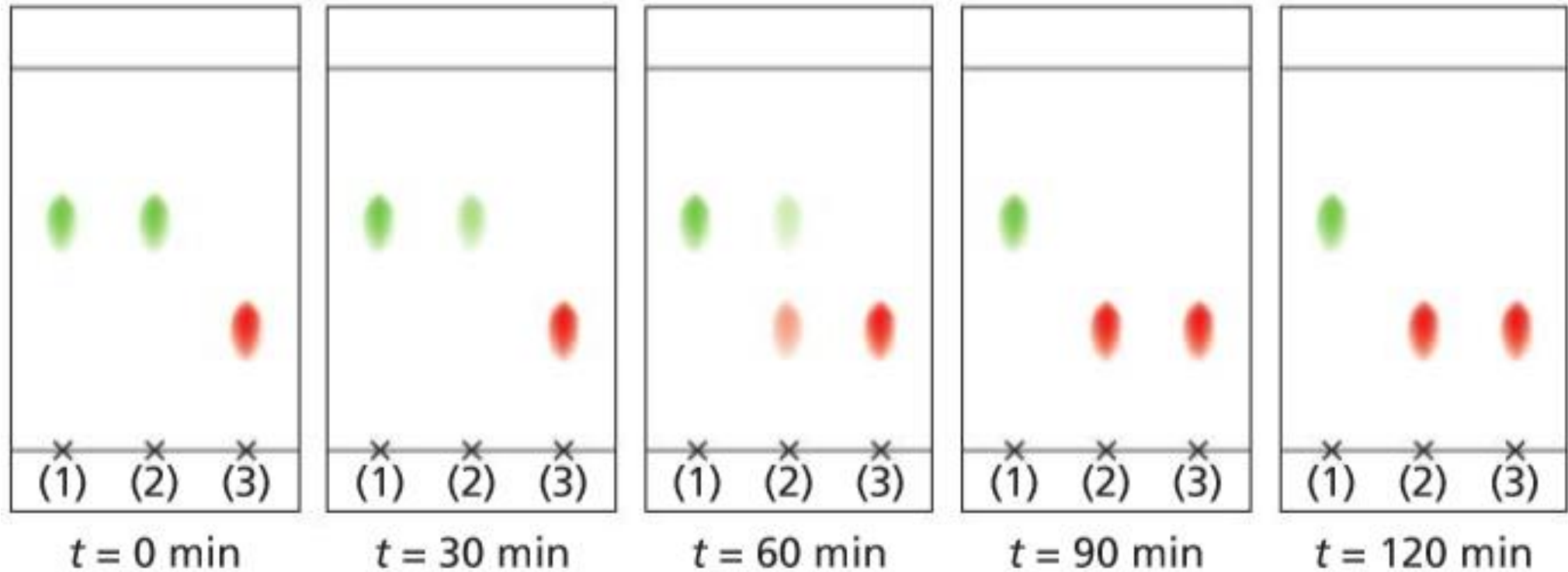


$S_2O_8^{2-} : 5,0 \times 10^{-4} \text{ mol/L}$



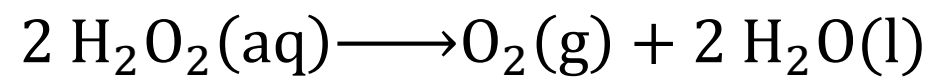
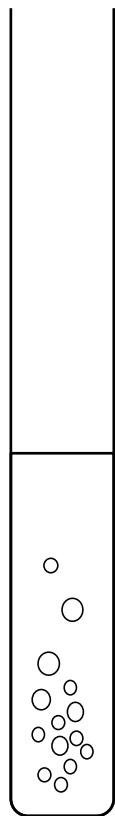
$I^{-} : 0,75 \text{ mol/L}$

Ions iodure et peroxodisulfate



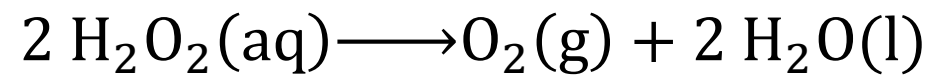
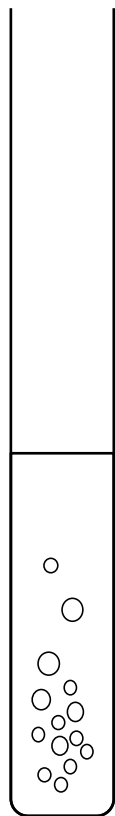
- (1) Réactif pur
- (2) Échantillon du milieu réactionnel
- (3) Produit pur

Catalyse homogène



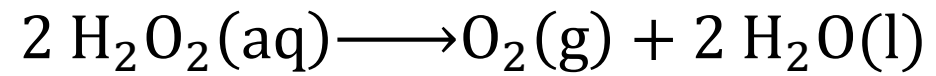
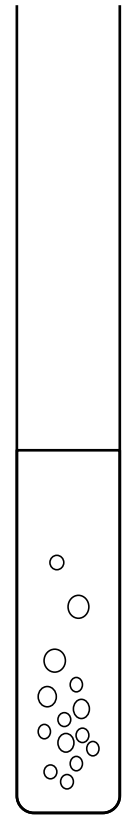
Type de catalyse	Catalyseur
Homogène	Ions Fe^{2+}

Catalyse hétérogène



Type de catalyse	Catalyseur
Homogène	Ions Fe^{2+}
Hétérogène	Fil d'argent

Catalyse enzymatique



Type de catalyse	Catalyseur
Homogène	Ions Fe^{2+}
Hétérogène	Fil d'argent
Enzymatique	Navet

Différents types de catalyse

	Homogène	Hétérogène	Enzymatique
<u>Avantages</u>	Toutes les molécules du catalyseur sont disponibles	Facilement recyclable	<ul style="list-style-type: none">❖ Coûts plus bas❖ Peu de rejet❖ Très efficace dans les bonnes conditions de pH et température❖ Sélective❖ Catalyseur biosourcé
<u>Inconvénients</u>	Difficilement recyclable	Seule la surface du catalyseur est disponible	<ul style="list-style-type: none">❖ Efficacité fortement dépendante du milieu❖ Pas recyclable industriellement