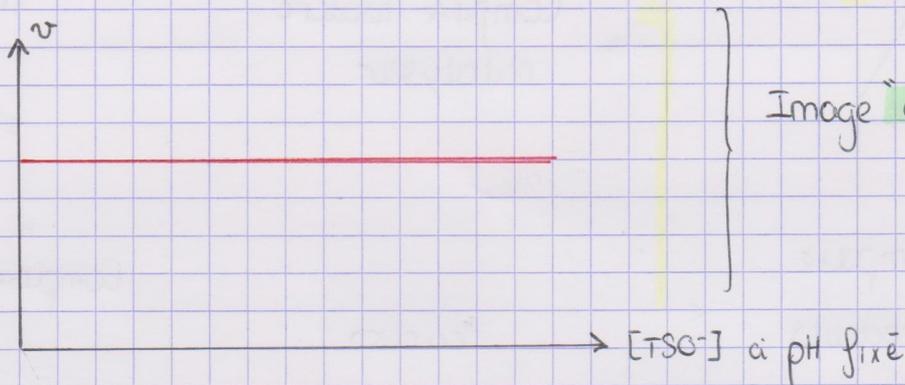
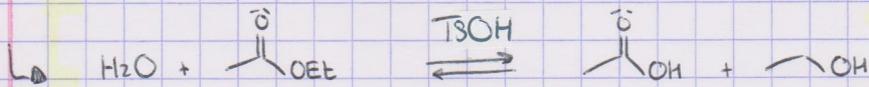


Catalyse homogène

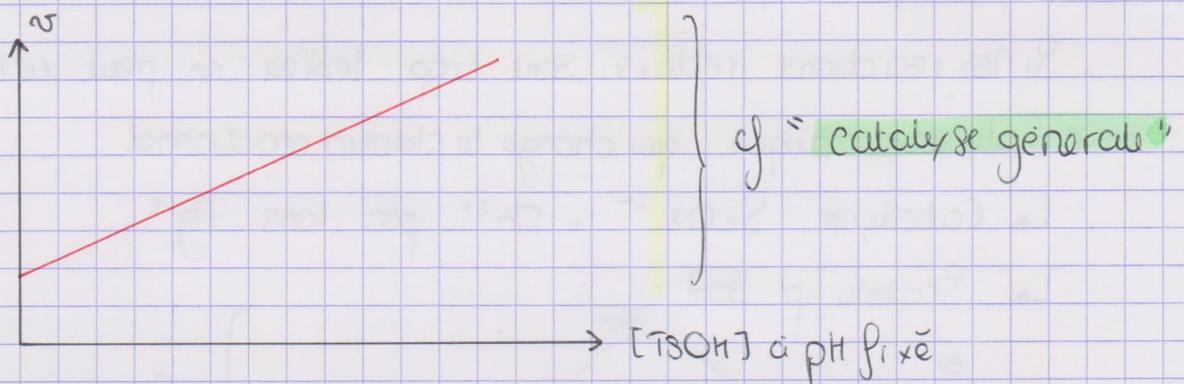
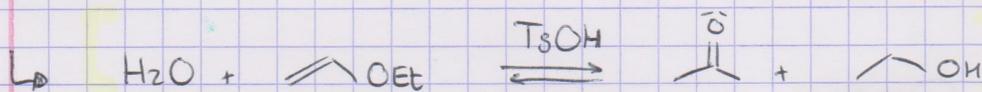
* Le catalyseur et les réactifs sont dans la même phase

- Catalyse acido basique

• la vitesse ne dépend que du pH: catalyse spécifique



• La vitesse dépend de la nature de l'acide: catalyse générale



↳ Catalyse spécifique: H₃O⁺ intervient dans l'ED

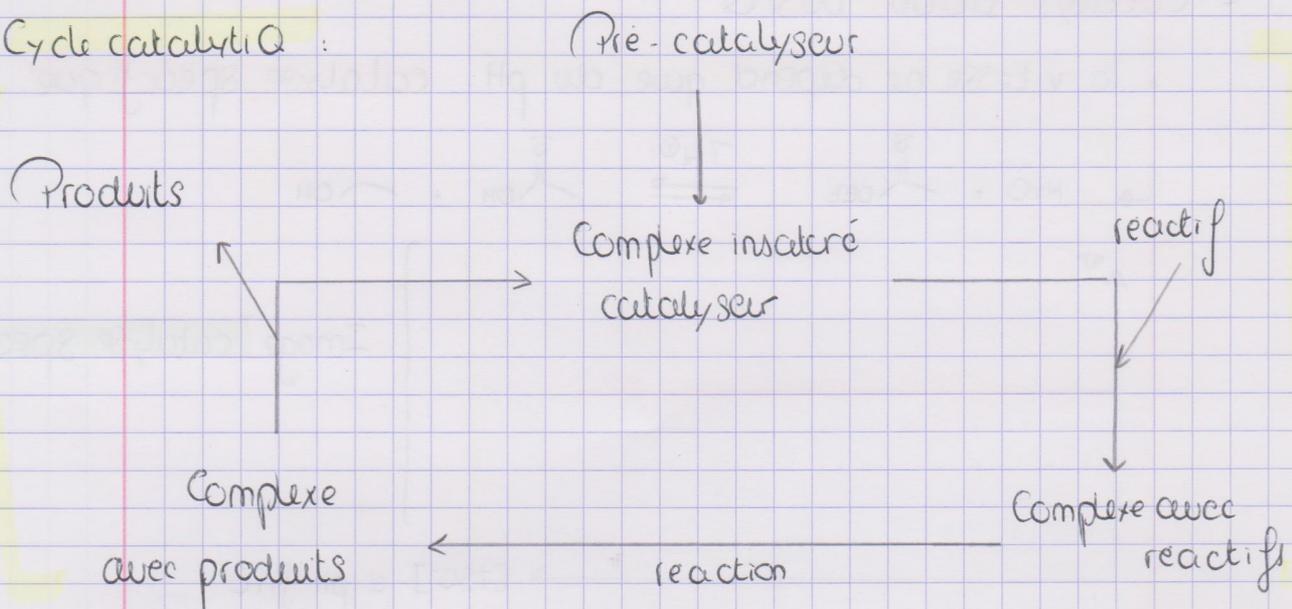
↳ Catalyse générale: AH et H₃O⁺ interviennent dans l'ED

↳ cf image "spécifique vs générale"

- Catalyse par les métaux de transition

↳ on joue sur les degrés d'oxydation du métal et sa capacité à coordonner les espèces

• Cycle catalytique :



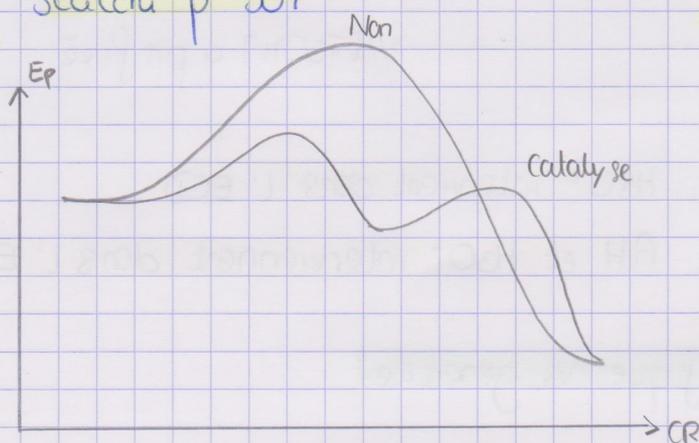
• Pour plus de détail fiche = "catalyse organometallique"

- Catalyse Redox :

• Si les réactions redox sont trop lentes on peut utiliser un catalyseur ionique qui change le chemin réactionnel

↳ Catalyse $S_2O_8^{2-} + Mn^{2+}$ par ions Ag^+

↳ Scacchi p 307



2 réactions redox favorisée thermo par vaincre la cinétique.

Nucleophile
Transfert de phase

photocatalyse