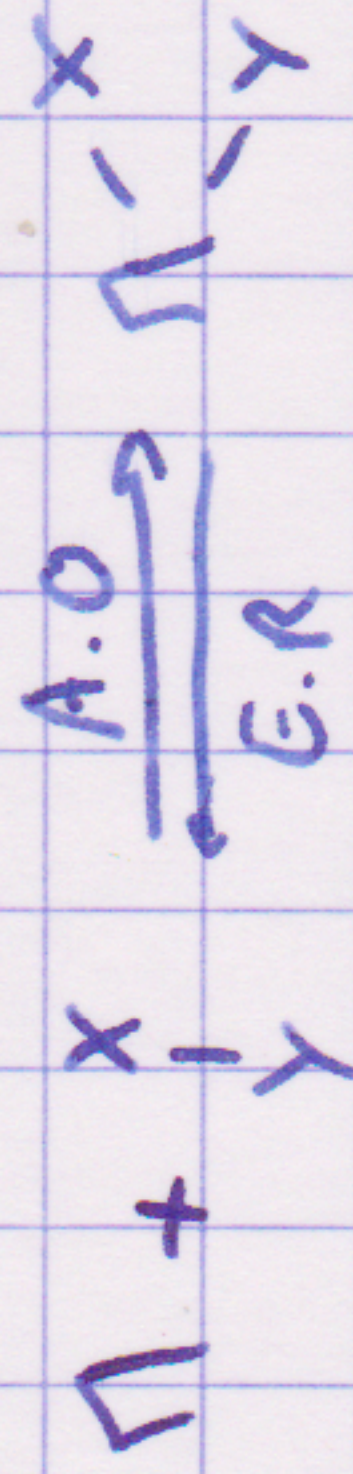


fiche AT^{re}
Ximorga

B) Addition oxydante et élimination red. Ribeyre p 574-576
Wilkinson



↳ méca concerté à 3 centres

↳ méca ionq = S_N1

C) Insertion / β-éliminat Ribeyre p 577-578 (Wilkinson)

Insertion = migrant ppt qpe (ex: CO, C₂H₄) entre un ligd et un métal.
↳ ppt et ligd en cis

β-élim = inverse

D) ≠ cycles catalytiques Ribeyre chap 13 III

* Hydrogénat ⇒ cat. de Wilkinson

* Hydroformylation ⇒ procédé oxo

* Procédé Wacker

Biblio Lanthanides:

- Cours R. Vérot

- Organometallic Chem and Catalysis, Arthur Partie III-4.

- Inorganic Chemistry, Shriver & Atkins, Overton, chap 23

fiche AT^{re}
Ximorga

Réactivité des
complexes

Biblio: - cours R. Vérot

- Tout-en-un Chimie PC/PC*, Ribeyre chap 13

- Inorganic Chemistry, Shriver & Atkins, Overton chap 2-1

- Forster, Tout-en-un Chimie PC/PC*

- Fundamentals of organomet catalysis, Steinborn

- Organomet. Chem and Catalysis, Arthur

II) Activation de fonctions

* Ex: Hydrogénat des alcènes Ribeyre p 579

↳ cycle de Wilkinson

↳ Rodile de Chatt - Dewar - Duncanson Ribeyre p 525

II) Cycles catalytiques

A) Echange de ligands Atkins chap 20.2
Ribeyre p 573

→ méca associatif ⇒ Δ[‡]V < 0

→ méca dissociatif ⇒ Δ[‡]V > 0

→ méca concerté ⇒ Δ[‡]V = 0

* Effet trans ⇒ ex: PtCl₂(NH₃)₂ ⇒ H₂O < NH₃ < Cl⁻ < CH₃ < H₂CN⁻, CO
Atkins chap 24.4

↳ lié à capacité ligd à destr. qpe init. et stat. ET.

rethéromat
stat. ET
(accepte e-)

Rq: Influence trans = therm, effet trans = cinétq.

Stabilité = cinétq; stat. = therm, mais on peut avoir qpe stable à ligds labiles.