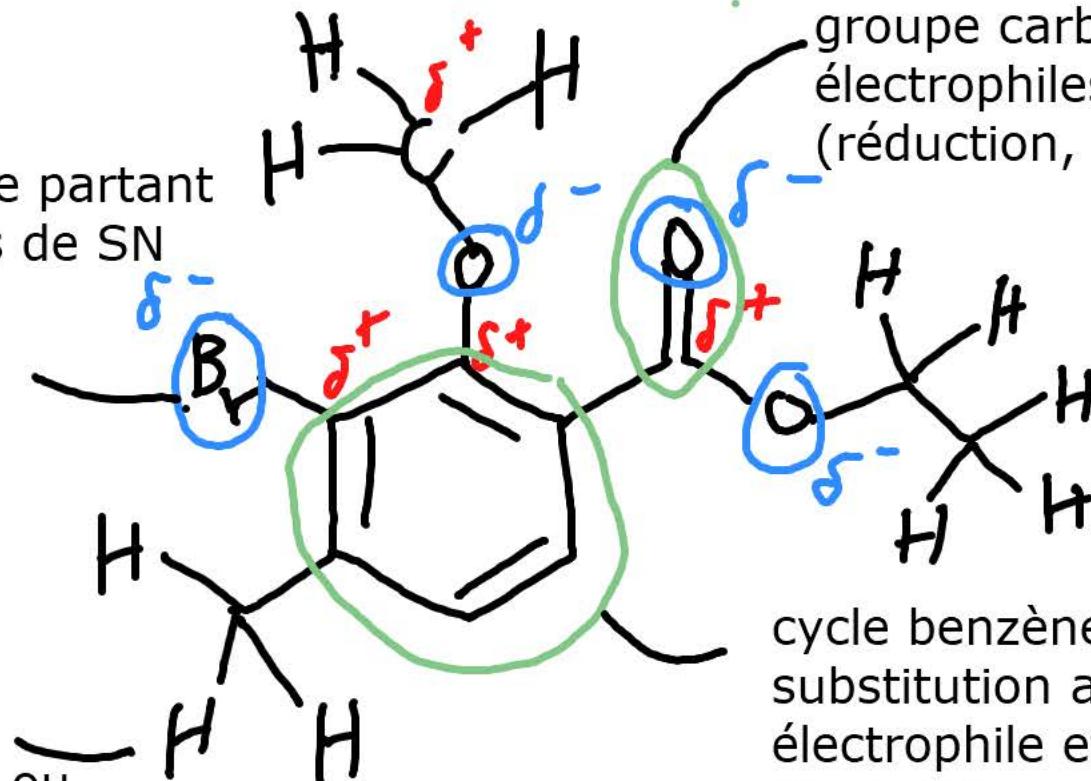


Examen 2024, exercice 3

Br: halogène, groupe partant
mais attentions: pas de SN
sur les centres sp²

liaisons C-H:
réaction radicalaires ou
déprotonation si suffisamment
acide



groupe carbonyl: un des meilleures
électrophiles en chimie organique
(réduction, Grignard,...)

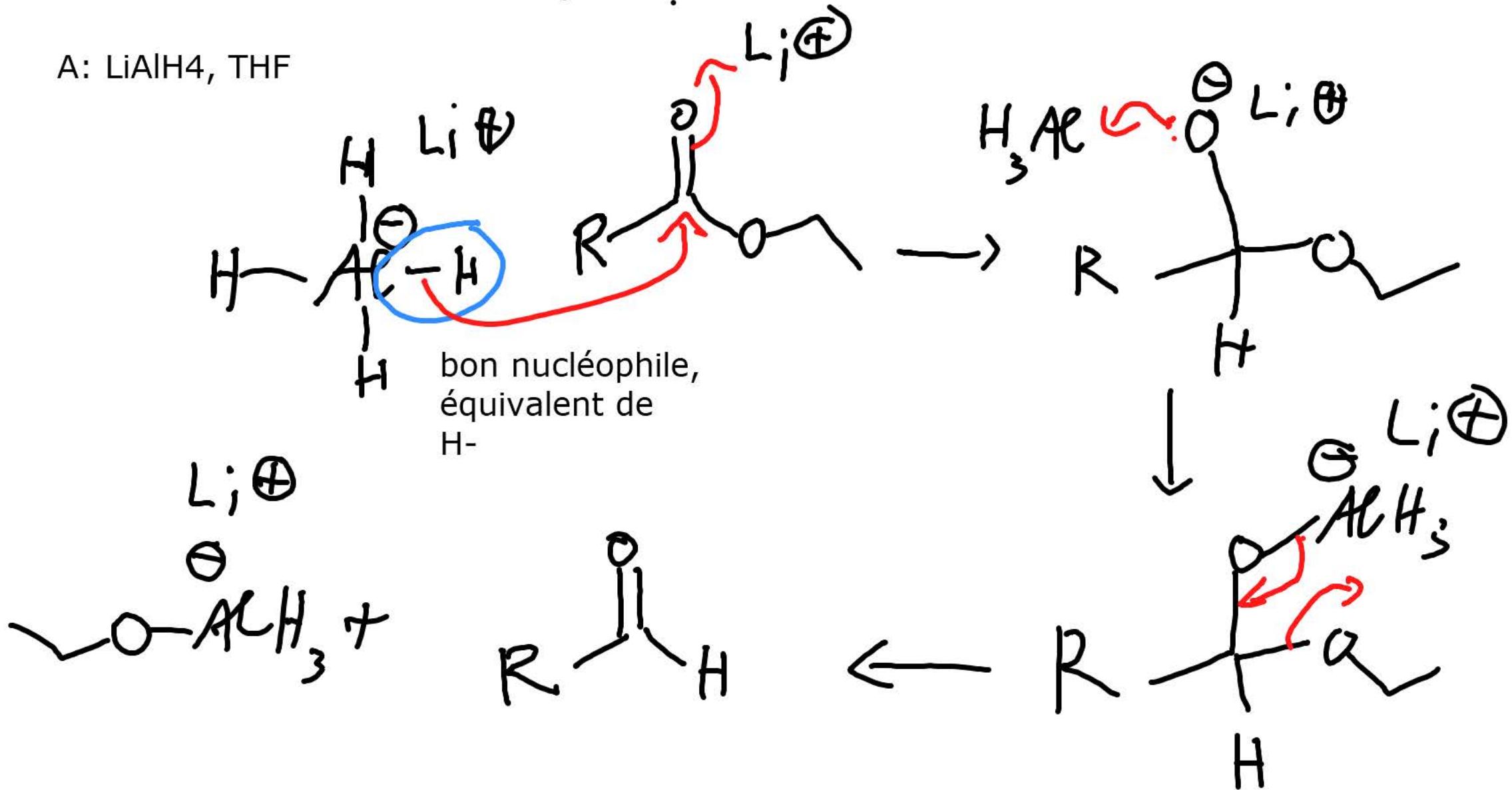


cycle benzène: 1) réagit en
substitution aromatique
électrophile et couplage au Pd
2) stabilise les intermédiaires
adjacents par résonance

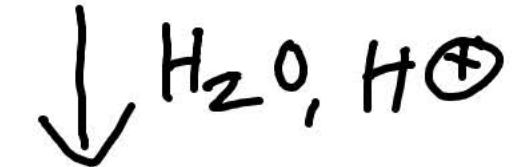
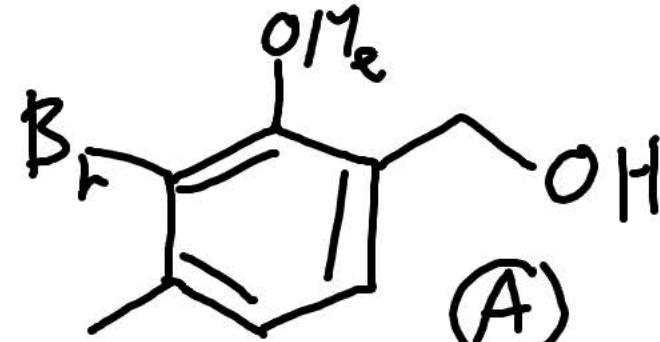
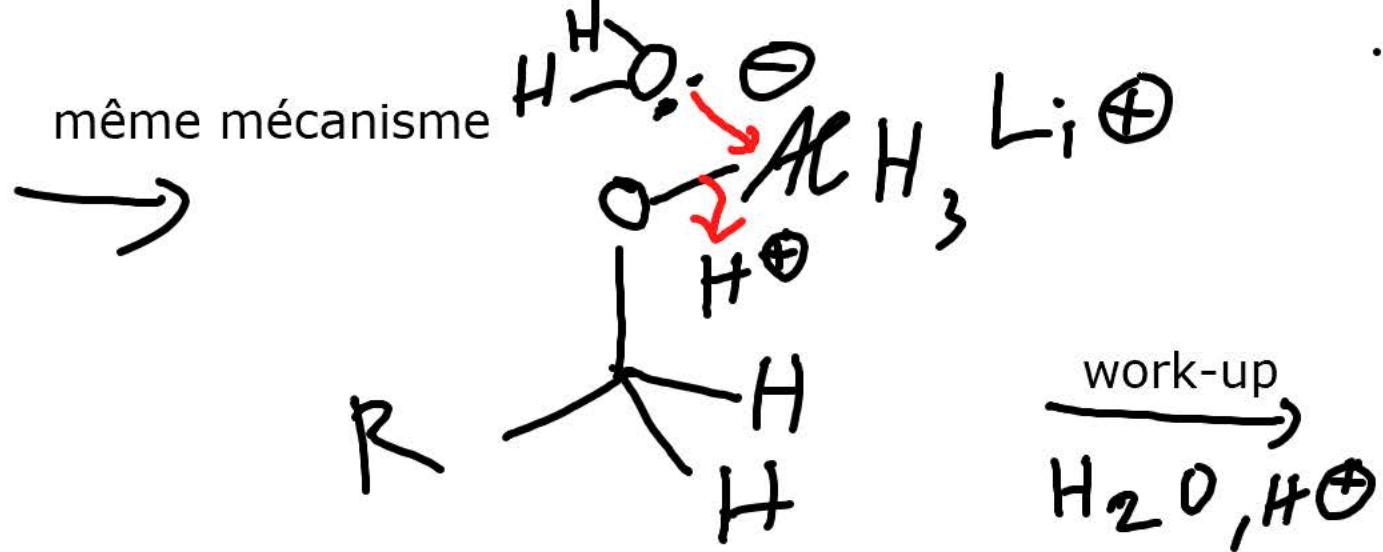


double liaison très souvent plus réactive que
les liaisons simples

A: LiAlH_4 , THF

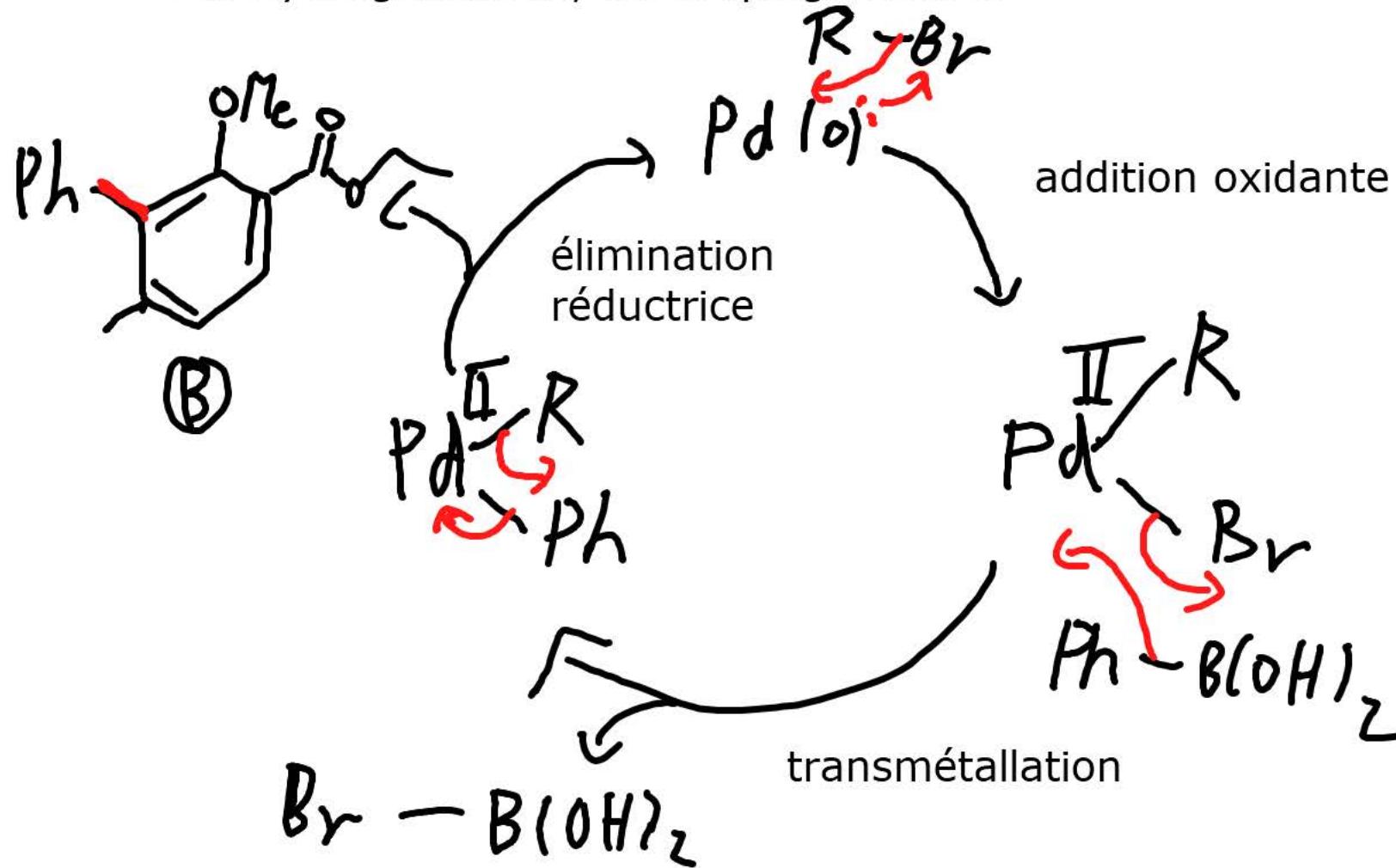


même mécanisme

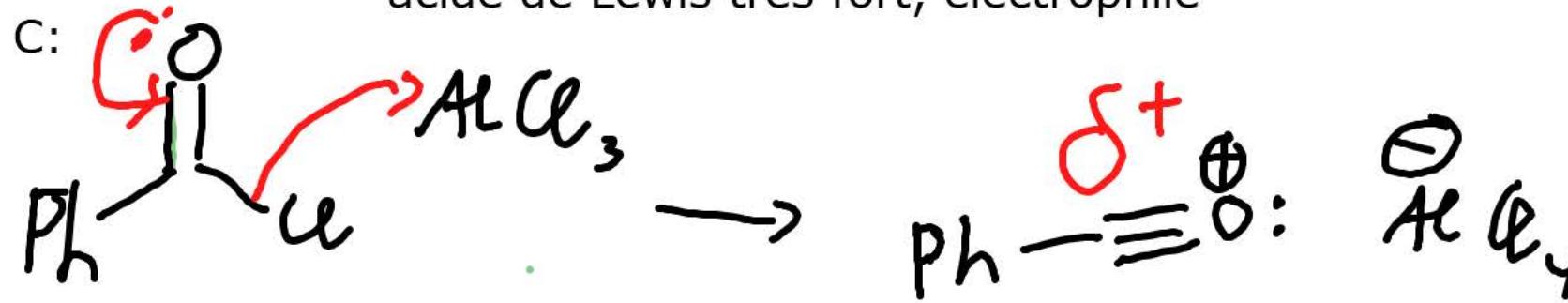


B: Pd(0) cat., PhB(OH)2

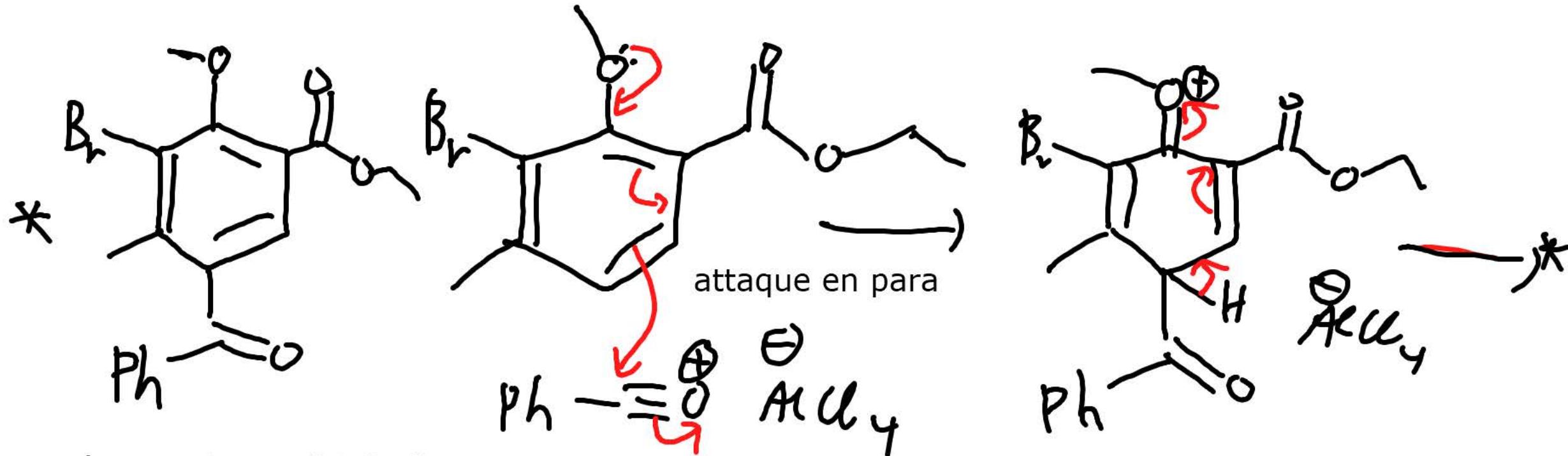
Pd: hydrogénations, ou couplage croisés



acide de Lewis très fort, électrophile



électrophile très fort!



réaction de Friedel-Crafts

$h\nu, Br_2$



réactivité des radicaux:

- 1) abstraction des H si le radical obtenu est stable
- 2) addition sur les alcènes

