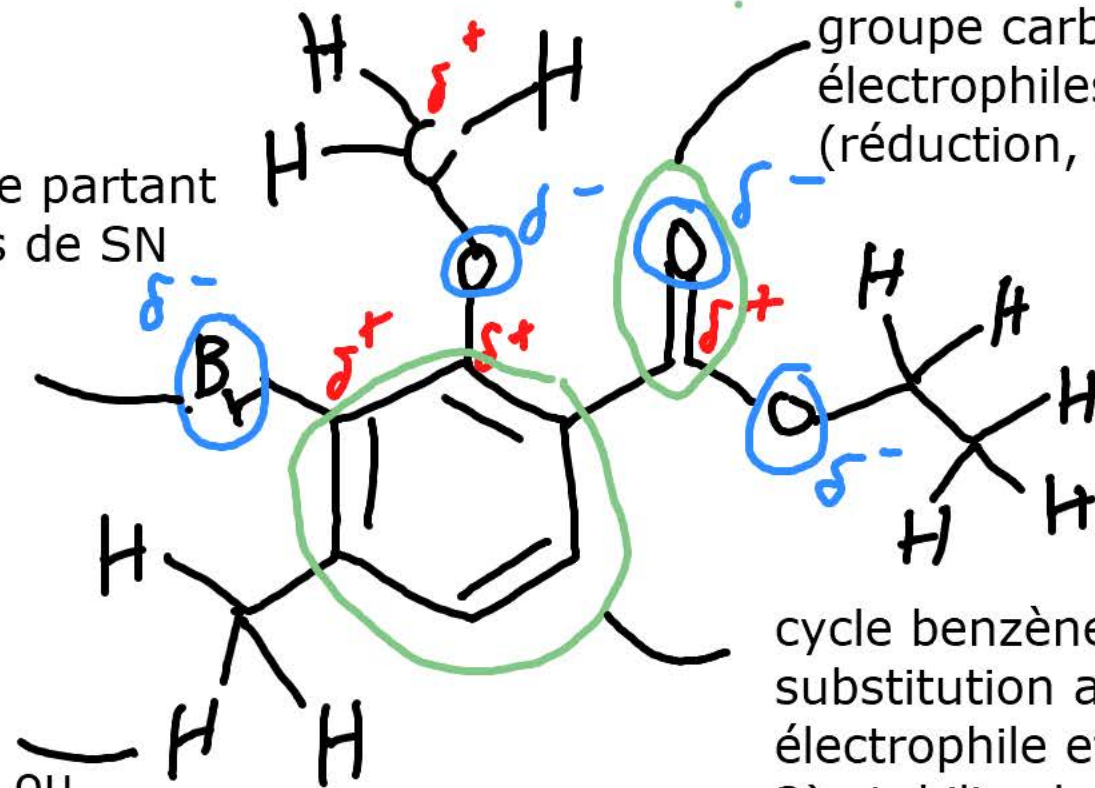


Examen 2024, exercice 3

Br: halogène, groupe partant
mais attentions: pas de SN
sur les centres sp^2

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

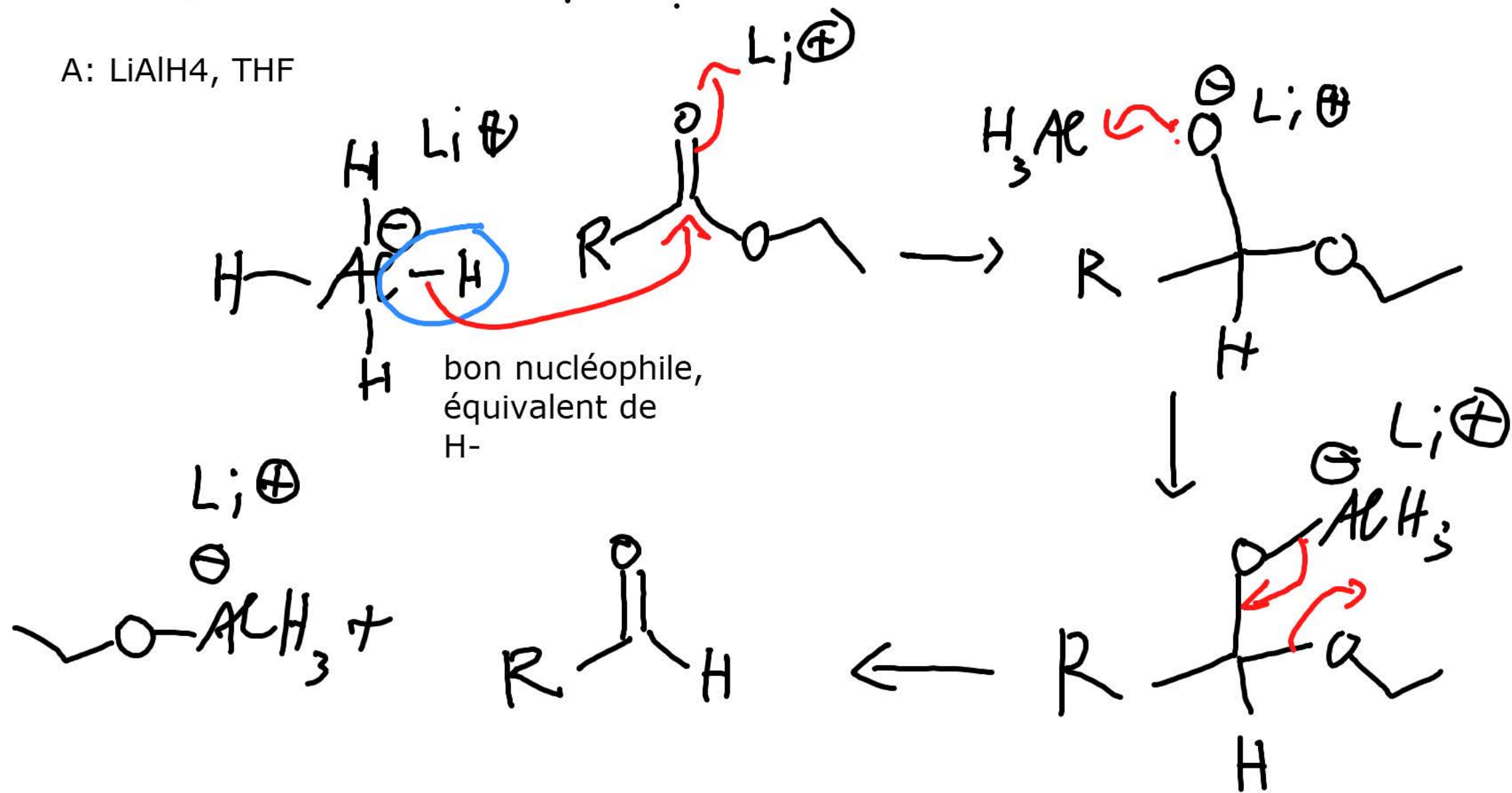


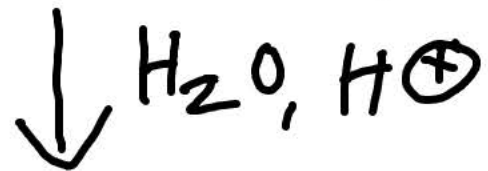
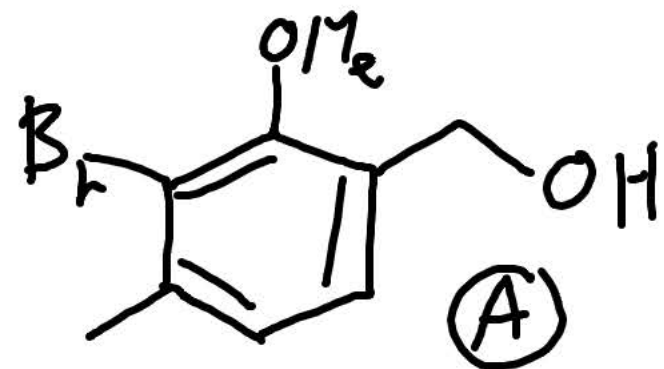
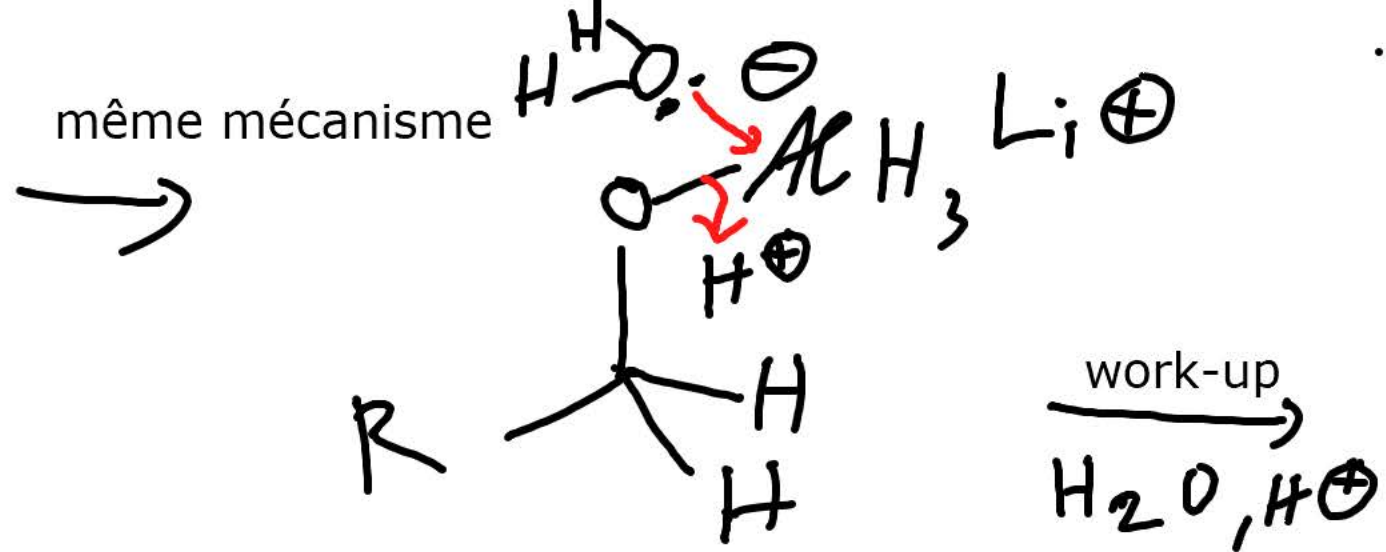
groupe carbonyle: un des meilleures
électrophiles en chimie organique
(réduction, Grignard,...) ✓

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

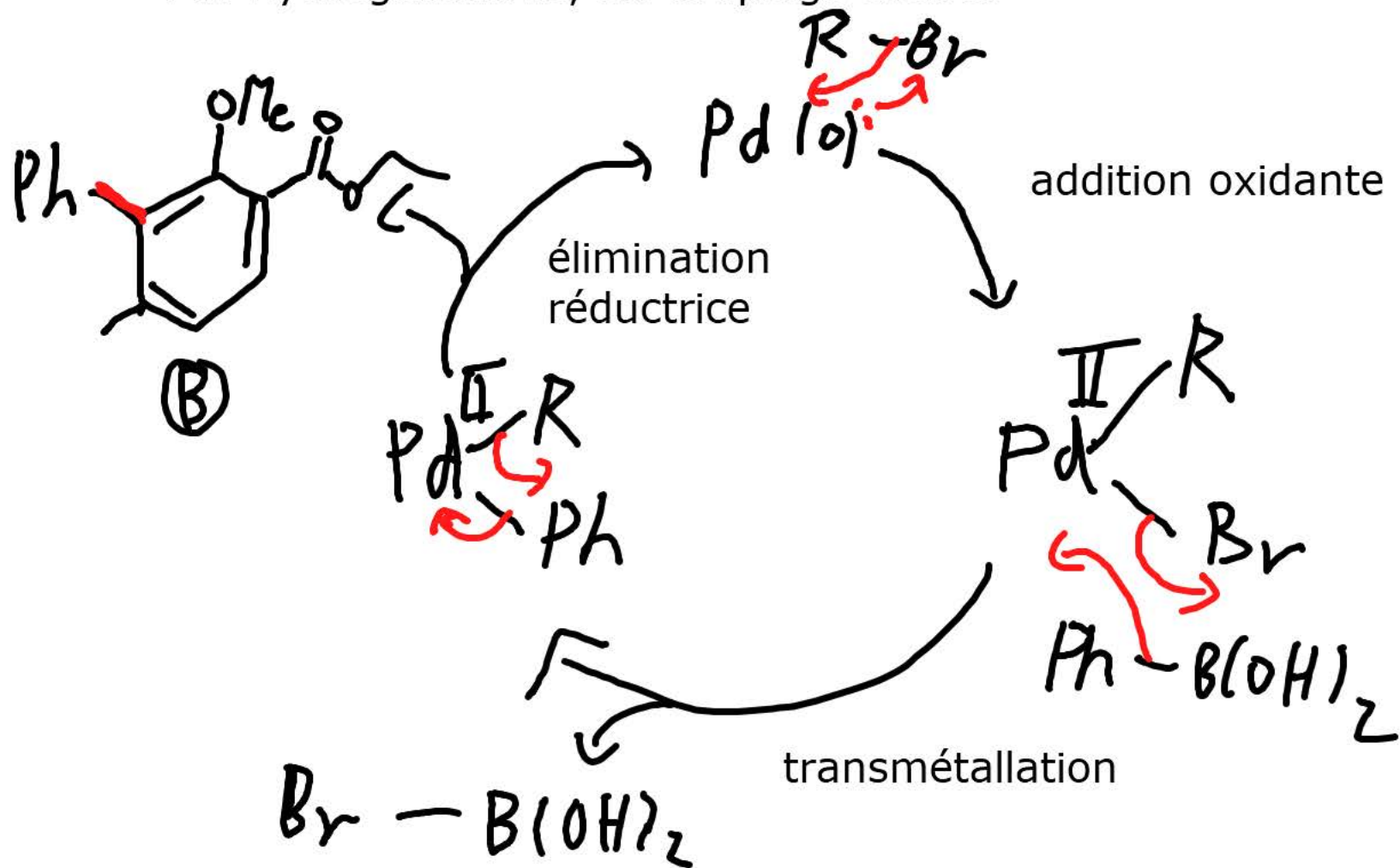
A: LiAlH_4 , THF



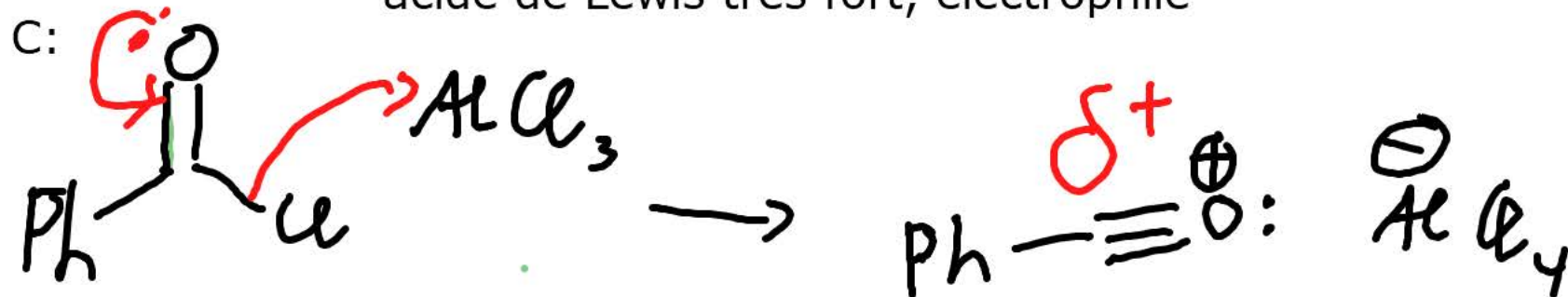


B: Pd(0) cat., PhB(OH)₂

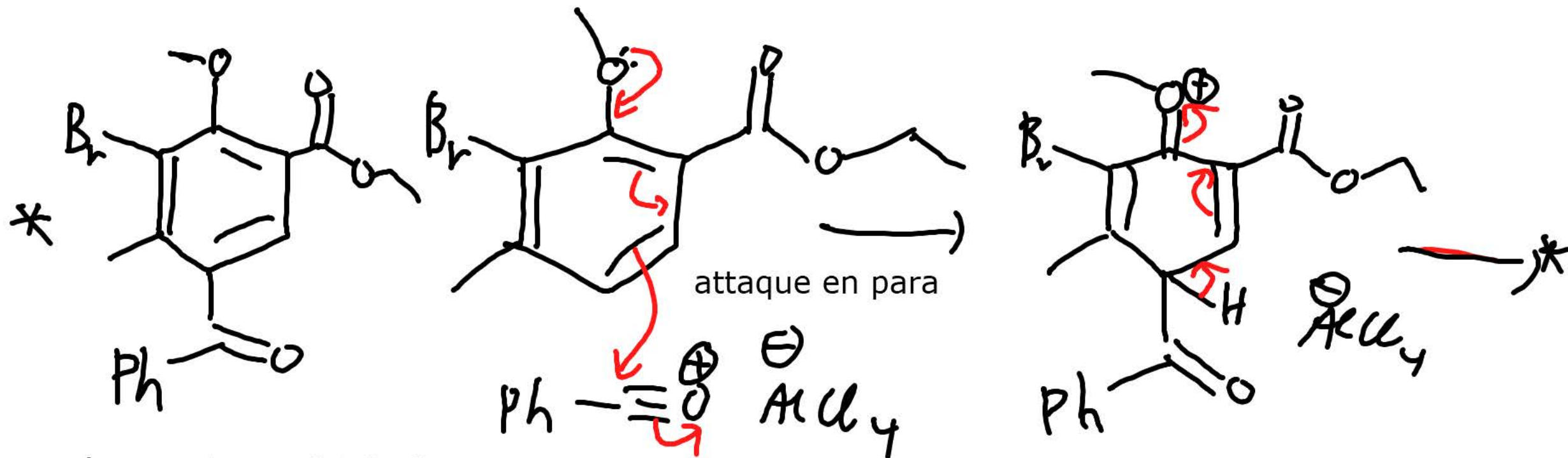
Pd: hydrogénations, ou couplage croisés



acide de Lewis très fort, électrophile



électrophile très fort!

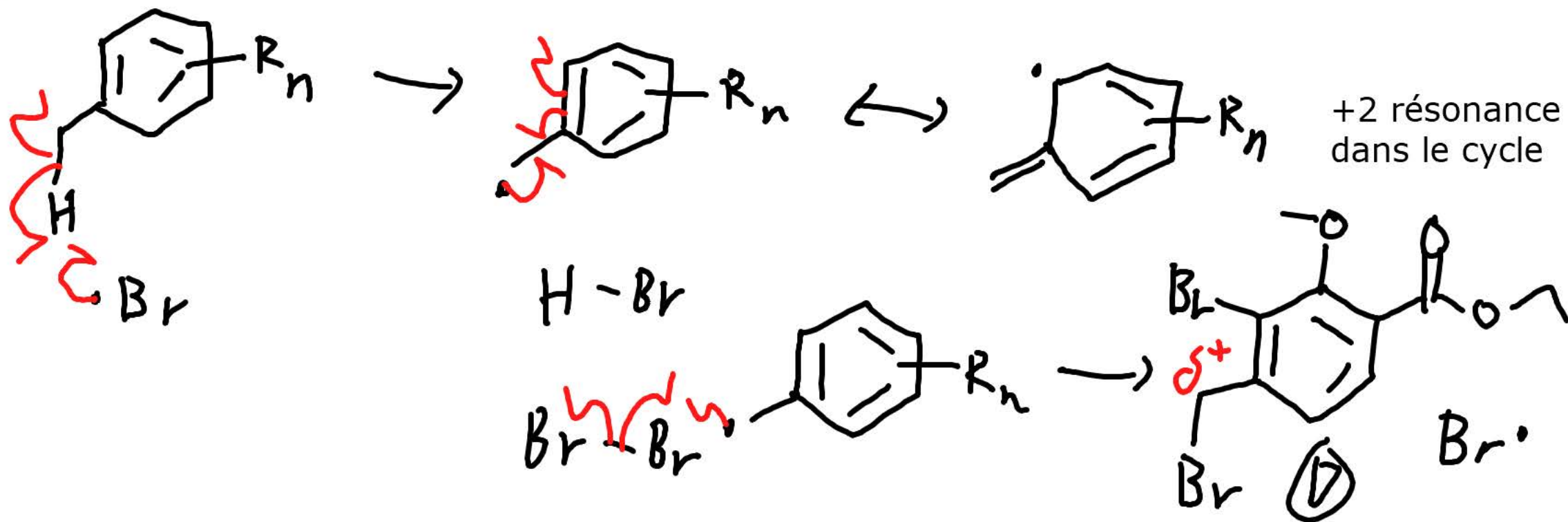


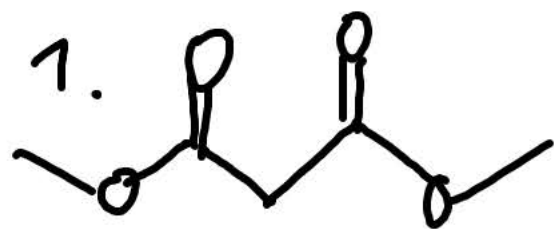
réaction de Friedel-Crafts

hv, Br₂



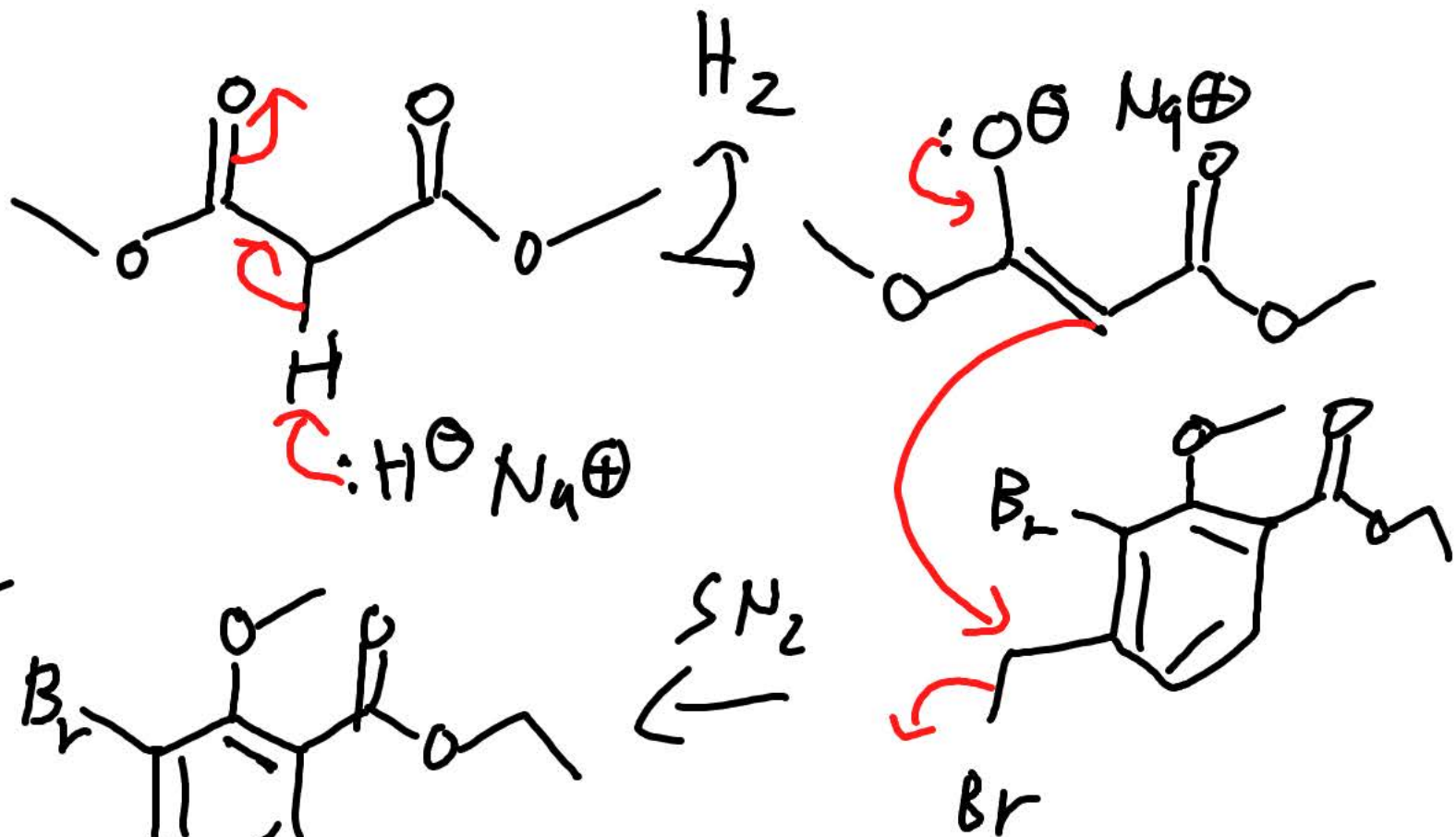
réactivité des radicaux:
1) abstraction des H si le radical obtenu est stable
2) addition sur les alcènes





NaH, THF

2. (D)



(E)