

Protection de fonctions

Réactifs	Alcool	Amine	Acide carboxylique	Aldéhyde cétone	Cleavage
Iodure de méthyle ($-I^-$) + base	○	✗	○ → ester méthylique	✗	<p>précis: $OSBr_2$</p>
Bromure de benzyle + base	○	○	○	✗	<p>1. Hydrogénation cat</p> <p>2. Réduction de Birch</p>
Chlorure de p-méthoxybenzyle + base	○	✗	✗ pourrait être possible	✗	
Dihydropyrane + acide	○	✗	✗	✗	<p>Milieu acide</p>
Anhydride acétique + base	○	○	✗	✗	<p>Milieu basique</p>
Chlorure de méthoxyméthyl-éther + base R-O-Me	○	✗	✗	✗	<p>Milieu acide</p>
Chlorure de t-méthylsilyle + base (TMJ)	○	✗	✗	✗	<p>source de fluorure</p> $R-O-Si + I^- \rightleftharpoons R-O-Si^+ + I^-$ <p>milieu acide</p> <p>F-Si: 150 kcal C-Si: 70 kcal</p>
Chlorure de t-butyl-diméthylsilyle + base (TODM)	○	✗	✗	✗	<p>source de fluorure</p> <p>milieu acide</p> <p>source: TDAF tetrabutyl ammonium fluoro $20, 40, 60, 80$</p> <p>(en milieu basique t/s = 225 min) → stable</p>
Chlorure de t-butyl-diméthylsilyle + base (TODDP)	○	✗	✗	✗	<p>source de fluorure</p> <p>→ le \ominus stable en milieu basique</p>
Acétone + acide	○	✗	✗	✗	<p>en milieu acide</p>
Anhydride phaléique cf. Gabriel's reaction	✗	○	✗	✗	<p>Hydrazine NH_2-NH_2</p>

Réactifs	Alcool	Amine	Acide carboxylique	Aldéhyde / Cétone	
Di- <i>t</i> -butyl dicarbonate (Boc)	X	O	X	X	<p>TFA, APTS</p>
Chloroformate de 9-fluorénylméthyle + base (Fmoc)	X	O	X	X	<p>voir fiche</p>
Méthanol + acide	X	X	O ester	O acétal	<p>milieu acide</p> <p>milieu basique</p>
Alcool benzylque + DCC + DMAP Agents de couplage	X	X	O	X	<p>milieu réducteur (hydrogénation cat)</p> <p>milieu basique</p> <p>voir fiche numéro 6.</p>
Ethan-1,2-diol + acide	X	X	X	O	<p>milieu acide</p>
Ethan-1,2-thiol + acide	X	X	X	O	<p>sels de mercure</p>