

Abréviations chimie organique

Abrév	NOM	structure	utilisation
APTS	Acide paratoluène sulfonique		Acide fort, dont la base est mauvaise nucléophile, soluble en phase organique et solide
TsO⁻	Tosylate		Bon nucléofuge
TsCl	Chlorure de tosyle		Réactif pour l'activation électrophile des alcools ROH + TsCl + pyr → ROTs + Cl ⁻ + pyrH ⁺
BuLi	Butyllithium		Base forte, bonne Nu (pKa≈50)
LDA	Diisopropylamidure de Lithium		Base forte, mauvaise Nu (pKa≈35)
Et₃N	Triéthylamine		Base faible, mauvaise Nu (pKa≈11)
Pyr	Pyridine		Base faible, mauvaise Nu (pKa≈5)
mCPBA	Acide métachloroperbenzoïque		Oxydation des alcènes en époxyde
THF	Tétrahydrofurane		Solvant (étheroxyde) polaire aprotique
SOCl₂	Chlorure de thionyle		Agent chlorurant : ROH + SOCl ₂ → RCl + SO ₂ + HCl RCOOH + SOCl ₂ → RCOCl + SO ₂ + HCl
LiAlH₄	Tétrahydruroaluminate de lithium		Réducteur des C=O (carbonyl, carboxyl...)
BH₃	borane		Hydroboration des alcènes
THF	Tétrahydrofurane		Solvant (étheroxyde) polaire aprotique
Pd de Lindlar	Palladium de Lindlar		Catalyseur empoisonné : Alcyne + H ₂ → alcène Z