

ABREVIATIONS

*	chiral
$[\alpha]_D^{20}$	pouvoir rotatoire spécifique
Å	angström
Ac	acétyle
AcOEt	acétate d'éthyle
addi	addition
AE	analyse élémentaire
agit	agitation
AL	acide de Lewis
aliph	aliphatique
All	allyle
APCI	ionisation chimique à pression atmosphérique
arom	aromatique
BINAP	2,2'-bis(diphénylphosphino)-1,1'-binaphtalène
BINOL	1,1'-bi(2-naphthol)
Bn	benzyle
Bu	butyle
°C	degrés Celsius
C ₄	carbone quaternaire
CAB	acyloxyborane chiral
cat	catalyseur
CCM	chromatographie sur couche mince
CDI	carbonyle diimidazole
CI	ionisation chimique
cm	centimètre(s)
Cp	cyclopentadiényle
Crt	crotyle
δ	déplacement chimique (en ppm)
Δ	-chauffage à reflux -différence entre valeur calculée et valeur trouvée (analyse élémentaire)
d	doublet
DCM	dichlorométhane
DMF	N,N-diméthylformamide
DMSO	diméthylsulfoxyde
DTMP	di-tert-butylméthylpyridine
E	énergie potentielle
E ou E ⁺	électrophile
ed (ou de)	excès diastéréoisomérique
ee	excès énantiomérique
EI	impact électronique
éq	équivalent(s)
Et	éthyle
eV	électronvolt
g	gramme(s)
GC	chromatographie gazeuse
h	heure(s)
HOMO	orbitale moléculaire occupée de plus haute énergie
HETCOR	spectrométrie RMN permettant la corrélation entre noyaux ¹ H et ¹³ C

HMDS	hexaméthylidisilazane
HMPA	hexaméthylphosphorustriamide
HMPT	hexaméthylphosphorustriamide
HPLC	chromatographie liquide à haute performance
HRMS	spectrométrie de masse haute résolution
Hz	Hertz
<i>i</i> -	<i>iso</i> -
lpc	<i>iso</i> -pinocamphéyle
IR	spectroscopie infra-rouge
<i>J</i>	constante de couplage (en Hertz)
kJ	kiloJoules
L	- litre(s) - ligand
LA	acide de Lewis
LCAO	combinaison linéaire d'orbitales atomiques
LDA	diisopropylamidure de lithium
litt.	dans la littérature
LUMO	orbitale moléculaire inoccupée de plus basse énergie
m	multiplet
<i>m</i> -	<i>méta</i> -
μ	micron(s)
M	- molaire - métal
M ^{•+}	radical cation pseudomoléculaire
<i>m</i> CPBA	acide <i>méta</i> -chloroperbenzoïque
Me	méthyle
mg	milligramme(s)
MHz	mégahertz
min	minute(s)
mL	millilitre(s)
μL	microlitre(s)
MM	masse molaire
mmol	millimole(s)
μmol	micromole(s)
mol%	mole(s) pour cent (moles)
mp	point de fusion
MS	tamis moléculaire
MS4A	tamis moléculaire 4 Angström
<i>m/z</i>	masse/charge
<i>n</i> -	normal (linéaire)
NBS	N-bromosuccinimide
<i>n</i> _{éq}	nombre d'équivalents
nm	nanomètre
Nu	nucléophile
<i>o</i> -	<i>ortho</i> -
<i>p</i> -	<i>para</i> -
P	groupement protecteur
PCC	chlorochromate de pyridinium
Ph	phényle
PM	poids moléculaire

PMP	<i>para</i> -méthoxyphényle
ppm	part par million
Pr	propyle
q	quadruplet
rac	racémique
rdt	rendement
Rf	rapport frontal
RMN	résonance magnétique nucléaire
RN	numéro de registre
RX	spectrométrie par rayons X
s	singulet
s-	<i>sec</i> -
sat.	saturé
sem	semaine(s)
sl	singulet élargi
SN ₂	substitution nucléophile d'ordre 2
t	triplet
<i>t</i> -	<i>tertio</i> -
T	température
TA	température ambiante
TADDOL	$\alpha,\alpha,\alpha',\alpha'$ -tétraaryl-1,3-dioxolan-4,5-diméthanol (diols dérivés de l'acide tartrique)
TBAF	fluorure de tétrabutylammonium
TBAT	tétrabutylammoniumtriphényldifluorosilicate
TBDMS	tert-butyl diméthylsilyle
Tf	triflyle (SO ₂ CF ₃)
Tf ₂ O	anhydride triflique
Th	Thomson
THF	tétrahydrofurane
TMEDA	tétraméthyléthylènediamine
TMSI	iodure de triméthylsilyle
Tol	tolyle
t _r	temps de rétention
Ts	tosyle (<i>para</i> -toluènesulfonyle)
TS	état de transition
vs.	<i>versus</i>