

Nomes, abreviaturas e fórmulas dos ligantes presentes nos compostos de coordenação\*

Nas fórmulas, o átomo escrito em primeiro lugar é aquele que está ligado ao metal. Em ligantes muito complexos, somente o uso da *convenção capa* no nome é que permite indicar o átomo que está ligado ao metal.

Como usado nas fórmulas	Como usado nos nomes	Outras informações
acac	2,4-dioxopentan-3-eto, acetilacetato	$(\text{CH}_3\text{COCHCOCH}_3)^-$
acacen	2,2'-[etano-1,2-di-ilbis(azanililideno)]bis(4-oxopentan-3-eto), bis(acetilacetato)etilenodiamina	
bpy	2,2'-bipiridina	
4,4'-bpy	4,4'-bipiridina	
Br	brometo	$\text{Br}^-$
Cl	cloro	$\text{Cl}^-$
$\text{C}_5\text{Me}_5$	pentametilciclopentadienila	$\text{Cp}^*$ (abreviatura não recomendada)
CN	cianeto	$\text{CN}^-$ ; por convenção, a ligação é pelo carbono (comparar com ligante NC)
CO	carbonila	por convenção, a ligação é pelo carbono
Cp	ciclopentadienila	$\text{C}_5\text{H}_5^-$
Cy	ciclo-hexila	$\text{C}_6\text{H}_{11}$
diars	benzeno-1,2-di-ilbis(dimetilarsano)	$o\text{-C}_6\text{H}_4(\text{AsMe}_2)_2$
dien	dietilenotriamina	$\text{H}_2\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{NHCH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2$
diphos	qualquer difosfina quelante, geralmente o dppe	
dme	1,2-dimetoxietano	
dppe	1,2-bis(difenilfosfina)etano	
dtpa	dietilenotriaminapenta-acetato	
edta	etilenodiaminatetra-acetato	
egta	etileno glicol-bis(2-aminoetila)- $N,N,N',N'$ -tetra-acetato	
en	etilenodiamina	$\text{H}_2\text{NCH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2$
Et	etila	
F	fluoreto	$\text{F}^-$
H	hidreto	$\text{H}^-$
I	iodeto	$\text{I}^-$

NC	cianeto- $\kappa N$ , cianeto- $N$	CN <sup>-</sup>
NCS	tiocianato- $\kappa N$ , tiocianato- $N$	NCS <sup>-</sup>
NH <sub>3</sub>	amin	amônia
NO	nitrosila	por convenção, a ligação é pelo nitrogênio
NO <sub>2</sub>	nitrito- $\kappa N$ , nitrito- $N$	NO <sub>2</sub> <sup>-</sup>
O	óxido	O <sup>2-</sup>
OAc	acetato	H <sub>3</sub> CCOO <sup>-</sup>
OH <sub>2</sub>	aqua	água
OH	hidróxido	HO <sup>-</sup>
ONO	nitrito- $\kappa O$ , nitrito- $O$	NO <sub>2</sub> <sup>-</sup>
OTf	teflato	OTeF <sub>5</sub> <sup>-</sup>
ox	oxalato	C <sub>2</sub> O <sub>4</sub> <sup>2-</sup>
PCy <sub>3</sub>	triciclo-hexilfosfina	P(C <sub>6</sub> H <sub>11</sub> ) <sub>3</sub>
Ph	fenila	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>
PH <sub>3</sub>	fosfano	
phen	1,10-fenantrolina	
pip	piperidina	
PMe <sub>3</sub>	trimetilfosfina	P(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>
PPh <sub>3</sub>	trifenilfosfina	P(C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> ) <sub>3</sub>
py	piridina	
pz	1 <i>H</i> -pirazol-1-eto	
salen	2,2'-[etano-1,2-di- ilbis(azanililidenometanililideno)]difenolato, bis(salicilideno)etilenodiaminato	
SCN	tiocianato- $\kappa S$ , tiocianato- $S$	NCS <sup>-</sup>
thf	oxolano, tetra-hidrofurano	
triphos	[(fenilfosfanodi-il)bis(etano-2,1-di- il)]bis(difenilfosfano)	não é PhP(CH <sub>3</sub> PPh <sub>2</sub> ) <sub>3</sub>

\*CONNELY, N. G.; DAMHUS, T.; HARTSHORN, R. M.; HUTTON, A. T.  
Nomenclatura de Química Inorgânica - Recomendações da IUPAC de 2005  
IST Press: Lisboa, 2017.