

menor en comparación con la cantidad de reactivo de Fórmula (IA). En una modalidad, la sal de yoduro se agrega entre 0,1 y 1 equivalentes molares en comparación con el reactivo de Fórmula (IA). En una modalidad, la sal de yoduro se agrega entre 0,3 y 0,6 equivalentes molares. En otra modalidad, la sal de yoduro se agrega en cantidades de 0,5 equivalentes molares en comparación con el reactivo de Fórmula (IA). Las sales pueden agregarse de manera directa o pueden disolverse en el mismo disolvente de reacción y posteriormente adicionarse a la mezcla de los reactivos (IA) y (IB).

La base mencionada que promueve el ataque nucleofílico es la base empleada en el paso a) del procedimiento de la presente invención, y corresponde a cualquier base seleccionada entre bases inorgánicas y bases orgánicas, ya sean fuertes o débiles. Entre las bases útiles para el proceso de la presente invención se pueden mencionar: NaOH, KOH, LiOH, CsOH, RbOH, Na₂CO₃, K₂CO₃, Li₂CO₃, CaCO₃, Rb₂CO₃, NaHCO₃, KHCO₃, LiHCO₃, CsHCO₃, RbHCO₃, NH₃, NH₄OH, Mg(OH)₂, Ca(OH)₂, LiNH₂, NH₂Na, TiCl₃, piridina, trimetilamina, trietilamina, y sales ácidas de metales alcalinos o alcalinotérreos, como sales a partir de ácido pirofosfórico, propanoico, succínico, sulfúrico, sulfuroso, tiosulfúrico, trans-butanodioico, tricloroacético, acético, yódico, yodoacético, arsénico, arsenioso, hemimelítico, benzoico, bórico, bromoacético, butanoico, carbónico, cianoacético, cítrico, cloroacético, 3-cloropropanoico, cloroso, crómico, dicloroacético, fenilacético, fórmico, fosfórico, fosforoso, ftálico, 1,6-hexanodioico, hidrazoico, hipobromoso, hipocloroso, hipofosforoso, hipoyodoso, malónico, mercaptoacético, 1-naftoico, 2-naftoico, nitrilotriacético, 2-nitrobenzoico, 4-nitrobenzoico, nitroso, oxálico, oxoacético, oxobutanodioico, 2-oxopropanoico, 1,5-pentanodioico, piridin-2-carboxílico, nicotínico.

En una modalidad, la base se selecciona de sales de metales alcalinos y alcalinotérreos a partir de ácido carbónico. En otra modalidad, la base se selecciona entre Na₂CO₃, K₂CO₃, Li₂CO₃, Cs₂CO₃, Rb₂CO₃, NaHCO₃, KHCO₃, LiHCO₃, CsHCO₃ y RbHCO₃. En otra modalidad, la base se selecciona entre Na₂CO₃, K₂CO₃, y Cs₂CO₃. En otra modalidad, la base corresponde a K₂CO₃.

**ANEXO EXPLICATIVO DE LAS MODIFICACIONES AL CAPITULO
DESCRPTIVO**

Se anexa al presente escrito la hoja sustituta de la página 12 del Capítulo Descriptivo en donde se ha corregido el error tipográfico en la lista de bases reemplazando “ Cs_2O_3 ” por “ CaCO_3 ”.