

	Radikalisch	Kationisch	Anionisch	ZIEGLER-NATTA-Polym.
Monomere	viele Alkene und -derivate	Elektronendonierende Monomere, z.B. Tetrahydrofuran	Moleküle mit elektronenanziehenden Substituenten (z.B. Caprolactam, Isopren)	viele Alkene und -derivate
Initiatoren	Radikalbildner, die schon bei geringer Energiezufuhr spalten (z.B. Dibenzoylperoxid, Azobisisobutyronitril)	BRÖNSTED-Säuren (z.B. HClO ₄) LEWIS-Basen (z.B. AlCl ₃) Carbeniumsalze (z.B. Triphenylchlormethan)	Basen oder LEWS-Basen (z.B. Na ⁺ NH ₂ ⁻ , Alkoholate)	Metallhalogenid (z.B. TiCl ₄) + Alkylaluminium-Verbindungen (z.B. AlEt ₃)
Kettenstart	Angriff eines Teilchens mit ungepaartem Elektron	elektrophiler Angriff eines Kations	nucleophiler Angriff eines Anions	Bindung eines Alken-Moleküls an freie Koordinationsstelle des Titans
Reaktive Makroteilchen	Makroradikal	Makrokation	Makroanion	Makromoleküle
Anwendung	Herstellung vieler bekannter Polymere	selten	selten; z.B. bei Ringöffnungspolymerisationen	Wichtigste technische Polymerisation (z.B. Herstellung von PE, PP)

