

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

