

Substitucija:	-	Katalizator	Pogoji
Nu ⁻ : halogeni alkani + E	halogen	/	/
E ⁺ : samo benzeni	H		/
rotacije	o-, p-: OH, NH ₂ , etri ...		m-: NO ₂ , pa vsi z =O ...
Alkiliranje (o-)	Dodaš: CH ₃ Cl	AlCl ₃	
Nitriranje (m-)	Dodaš: HNO ₃	H ₂ SO ₄	
Aciliranje	Dodaš: CH ₃ COCl	AlCl ₃	
Halogeniranje (o-, p-)	Dodaš: Br ₂	AlCl ₃ /FeBr ₃	
Sulfoniranje (m-)	Dodaš: SO ₃	H ₂ SO ₄	
Radikalska substitucija - alkani	H	/	hV, e, Δ
Adicije: alken, alkin	1 produkt!		
Nu ⁻ : polarne vezi (različni el.)	/	/	/ -C=O ; -CHO
E ⁺ : nepolarne vezi (isti el.)	/	/	/
Adicija Br ₂ (dokaz. nenas. sp.)		=> Brezbar.	
Adicija HCl			
Ad. H ₂ O na alken		H ⁺ , Δ	
Ad. H ₂ =hidrogeniranje		Pt (Ni)	H na C atom z več H-jev
Ad. H ₂ O na alkin		H ⁺ , Δ	=> KETO oblika
Eliminacije:	Iz bolj oddaljenih C-atomov => veriga		
HX (halogen vezan na verigo)	Halogen	+ KOH (!)	Bolj ostri pogoji kot pri S _N Višja temp. Višji pH
H ₂ O (en alkohol -OH)	H ₂ O	H ₂ SO ₄	
X _x (alkan z dvema halogenoma)	X ₂	Zn	
Hitrost se poveča, če je el. gostota na jedr večja (-OH, -NH ₂ , -OR).			
Če je veriga razvejana → spojina ni biorazgradljiva → prašek ne pomaga!			