

Transformacje halogenopochodnych w reakcjach substytucji nukleofilowej S_N1 i S_N2:

Halogenek	Nukleofil	Źródło nukleofila	Produkt	Warunki reakcji	Typ
R–X	H ₂ O	–	R–OH (alkohol)	Δt lub AgNO ₃ (dla S _N 1)	S _N 1
	OH [–]	NaOH, KOH	R–OH	Aceton, niska temp.	S _N 2
	RO [–]	ROH + Na/NaH	R–OR (eter)	Etanolan sodu, Δt, bezwodny eter	S _N 2
	HS [–]	NaSH	R–SH (tiol)	Etanol jako rozpuszczalnik	S _N 2
	RS [–]	RSH + NaOH/NaH	R–SR (tioeter)	Bezwodny DMSO	S _N 2
	CN [–]	NaCN, KCN	R–CN (nityl)	Aceton lub DMSO, Δt	S _N 2
	C≡C [–]	RC≡CH + NaNH ₂	R–C≡C–H (alkin)	THF, -78°C, NaNH ₂	S _N 2
	RCOO [–]	CH ₃ COONa lub inne sole kw. karboksylowych	R–COOR (ester)	Aceton, Δt	S _N 2
	N ₃ [–]	NaN ₃	R–N ₃ (azydek)	DMSO, temp. pokojowa	S _N 2
	R ₃ N	Aminy 3°, np. (CH ₃) ₃ N	R–N ⁺ R ₃ X [–]	Aceton, temp. pokojowa	S _N 2

