

Erreakzio-mota		Eskema orokorra	Adibideak
1	<b>Sintesia</b>	$A + B \rightarrow AB$	Amoniakoaren sintesia $N_2 + 3 H_2 \rightarrow 2 NH_3$
	Bi substantzia edo gehiago erreakzionatzen dute (bi erreaktibo edo gehiago) produktu bakarra emateko.		
2	<b>Deskonposaketa</b>	$AB \rightarrow A + B$	Uraren deskonposaketa $2 H_2O \rightarrow 2 H_2 + O_2$ Kaltzio karbonatoaren deskonposaketa $CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2$
	Erreaktibo batek bi edo produktu gehiago ematen ditu.		
3	<b>Konbustioa (Errekuntza)</b>	$\dots + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$	Metanoaren konbustioa $CH_4 + 2 O_2 \rightarrow CO_2 + 2 H_2O$ Etanolaren konbustioa $C_2H_6O + 3 O_2 \rightarrow 2 CO_2 + 3 H_2O$
	Erreaktibo bat (konposatu organikoa gehienetan) oxigenoarekin konbinatzen da karbono dioxido eta ura emateko.		
4	<b>Desplazamendua</b>	$AB + C \rightarrow AC + B$	Metala + azido erreakzioak $Ca + 2 HCl \rightarrow CaCl_2 + H_2$ $2 Al + 6 HNO_3 \rightarrow 2 Al(NO_3)_3 + 3 H_2$
	Erreaktibo batek beste bat desplazatzen du konposatutik.  Askotan hidrogenoarekin gertatzen da (hidrogenoa desplazatuta geratzen da).		
5	<b>Neutralizazioa</b>	azido + hidroxido $\rightarrow$ gatza + $H_2O$	$Ca(OH)_2 + 2 HCl \rightarrow CaCl_2 + 2 H_2O$ $Al(OH)_3 + 3 HNO_3 \rightarrow Al(NO_3)_3 + 3 H_2O$
	Azido eta hidroxidoa erreakzionatzen dute gatza eta ura produktuak emateko		