

Bildung von Ionenverbindungen (Salze)

Vor der chemischen Reaktion: **Edukte** (Ausgangsstoffe).

Nach der chemischen Reaktion: **Produkt**/e (Endstoff/e)

Beteiligte Atome erfüllen (noch) nicht die Edelgasregel !

Beteiligte Ionen erfüllen jetzt die Edelgasregel !

Metall			Nichtmetall			Ionen der Ionenverbindung		Ionenverbindung (Salz)	
Name	Element-symbol	Lewisformel	Name	Element-symbol	Lewisformel	Lewisformeln	„Ionengruppe“ (Verhältnisformel mit Ladungen)	Verhältnis-formel	Name
Natrium	Na		Chlor	Cl		Na⁺,	(Na⁺)(Cl⁻)	NaCl	Natriumchlorid
Lithium			Sauerstoff						
Magnesium			Iod						
Kalium			Stickstoff						
Aluminium			Sauerstoff						
Calcium			Kohlenstoff						
				S		Cu⁺,			
								BeF₂	
							(Fe³⁺)₂(O²⁻)₃		

-> Namen bestimmter Anionen: O²⁻ Oxid; N³⁻ Nitrid; S²⁻ Sulfid; C⁴⁻ Carbid

