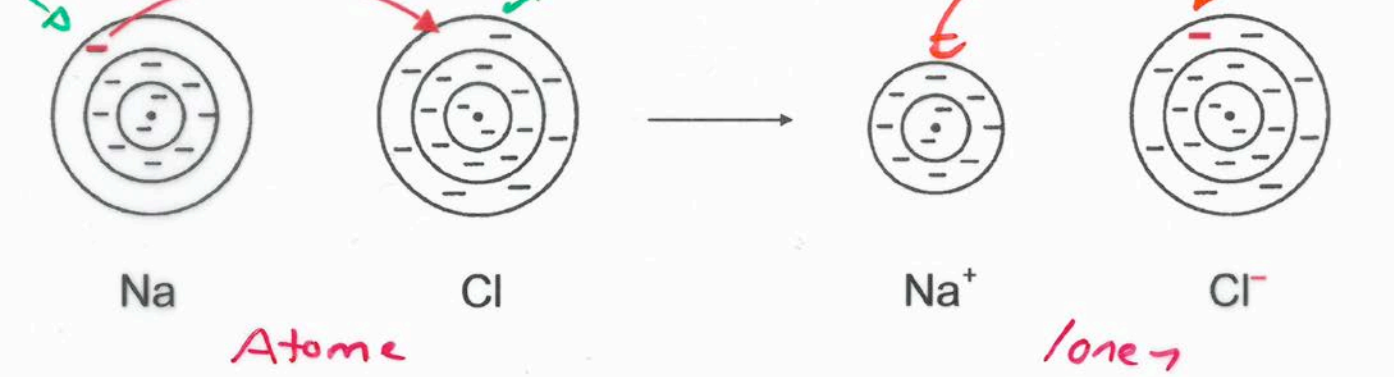
Redox-Reaktionen sind e^--Transfer-Reaktionen

1 Valenz-e^- (Gr. I)

Bsp.: NaCl-Synthese

7 Valenz-e^- (Gr. VII)

8 e^- O.R. ✓



Na Cl Na^+ Cl^-

Atome Ionen

Gesamtreaktion: $Na + Cl \rightarrow Na^+ + Cl^-$

Teilreaktionen: $Na \rightarrow Na^+ + e^-$ (e^--Abgabe)

Natrium wird oxidiert. Oxidation

$Cl + e^- \rightarrow Cl^-$ (e^--Aufnahme)

Chlor wird reduziert. Reduktion

Oxidation:	e^--Abgabe	bzw.	e^--Entzug
Reduktion:	e^--Aufnahme	bzw.	e^--Zufuhr
Redox-Reaktion:	e^--Aufnahme und Abgabe sind gekoppelt		