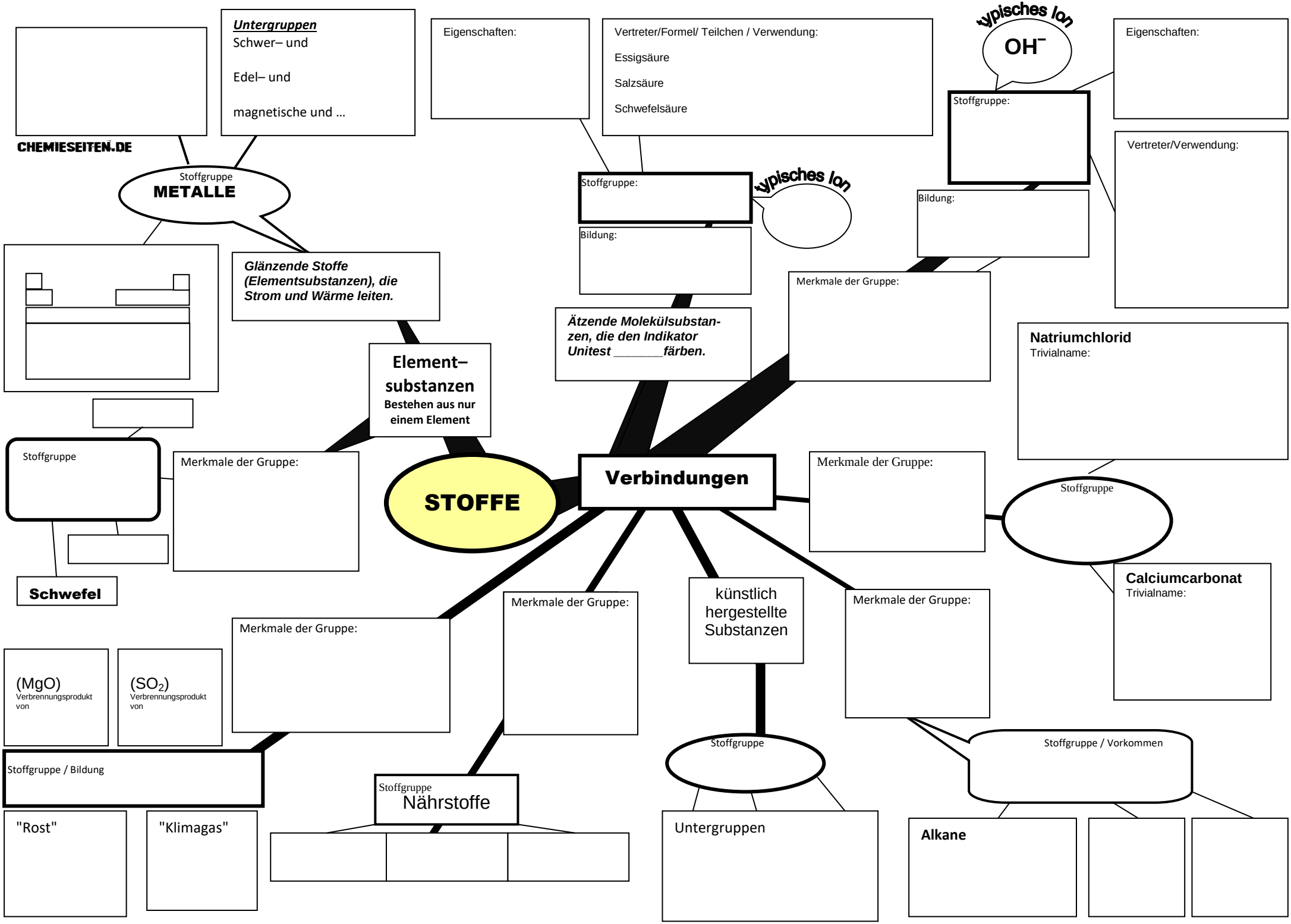
CHEMIESEITEN.DE
Untergruppen
Schwer– und
Edel– und
magnetische und ...
Eigenschaften:
Vertreter/Formel/ Teilchen / Verwendung:
Essigsäure
Salzsäure
Schwefelsäure
typisches Ion
OH⁻
Eigenschaften:
Stoffgruppe:
Vertreter/Verwendung:
Stoffgruppe
METALLE
Stoffgruppe:
typisches Ion
Bildung:
Bildung:
Glänzende Stoffe (Elementsubstanzen), die Strom und Wärme leiten.
Merkmale der Gruppe:
Ätzende Molekülsubstanzen, die den Indikator Unitest _____färben.
Natriumchlorid
Trivialname:
Element–substanzen
Bestehen aus nur einem Element
Stoffgruppe
Merkmale der Gruppe:
STOFFE
Verbindungen
Merkmale der Gruppe:
Stoffgruppe
Schwefel
Calciumcarbonat
Trivialname:
Merkmale der Gruppe:
Merkmale der Gruppe:
künstlich hergestellte Substanzen
Merkmale der Gruppe:
(MgO)
Verbrennungsprodukt von
(SO2)
Verbrennungsprodukt von
Stoffgruppe / Bildung
Stoffgruppe
Nährstoffe
Stoffgruppe
Stoffgruppe / Vorkommen
"Rost"
"Klimagas"
Untergruppen
Alkane