

Allgemeines:

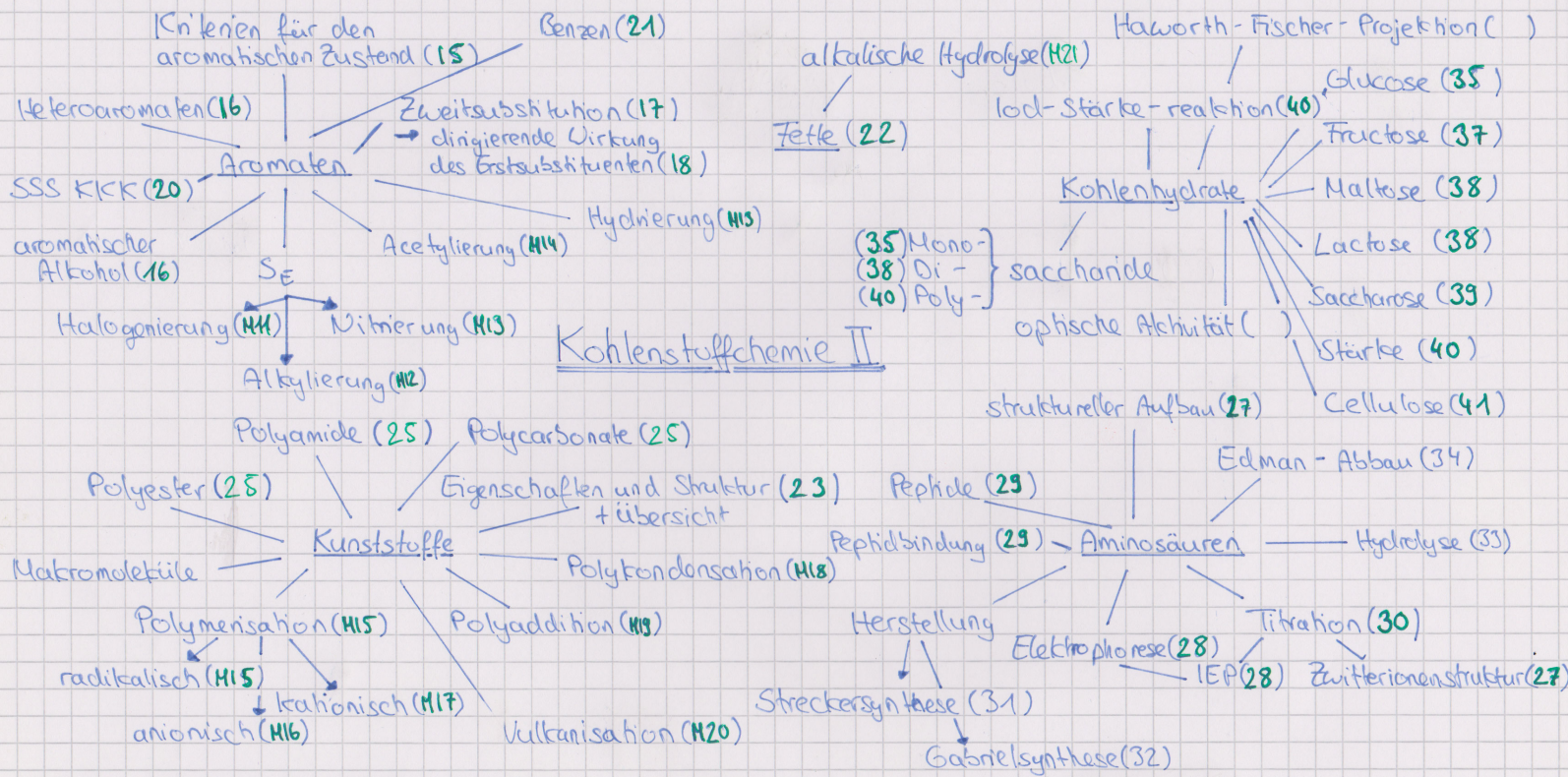
- ▷ Strukturformel (A1) ▷ Oxidationszahlen (A1)
- ▷ Redoxreaktion (A1) ▷ Nomenklatur (A2)
- ▷ Isomerie (A2) ▷ Van der Waalskräfte (A3)
- ▷ Londonkräfte (A3) ▷ Elektronegativität (A4)
- ▷ Keto-Enol (A4) ▷ Wasserstoffbrückenbindung (A5)
- ▷ Grenzzustände/Mesomerie (A5)

Nachweise:

- ▷ C-C-Mehrfachbindung (M1)
- ▷ Aldehyde (N2)

Regeln:

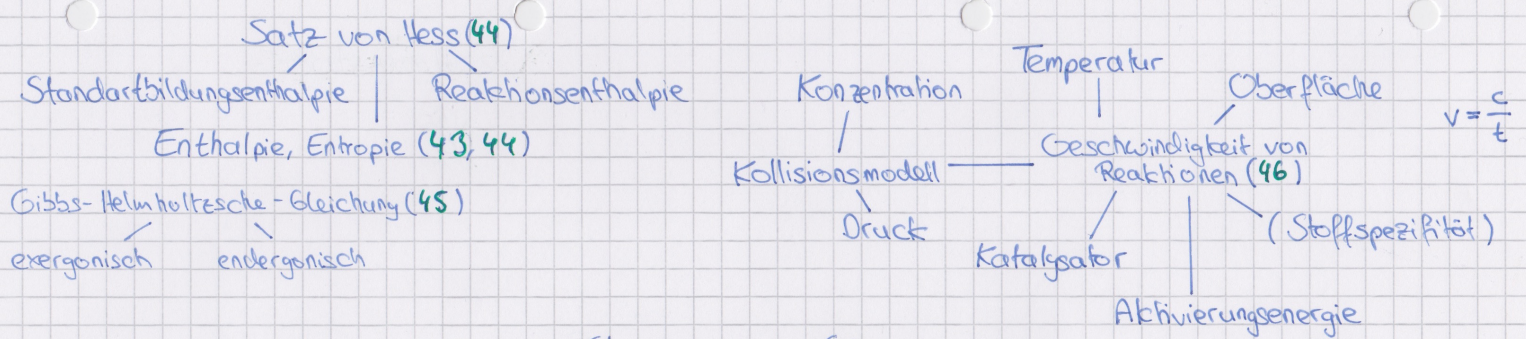
- ▷ Pauli-Prinzip () ▷ VSEPR ()
- ▷ Hund'sche Gesetz () ▷ Markovnikov
- ▷ Erlenmeyer-Regel ()



- ▷ +M und -M Effekte (A6)
- ▷ Spiegelbildisomerie ()
- ▷ Enantiomer () ▷ Racemat () ▷ Diastereomere ()
- ▷ anomeres C-Atom () ▷ relative Konfiguration ()
- ▷ Heck-Verfahren () ▷ Kolbe-Schmitt-Reaktion ()
- ▷ Ampholyt () ▷ Mutarotation (36)

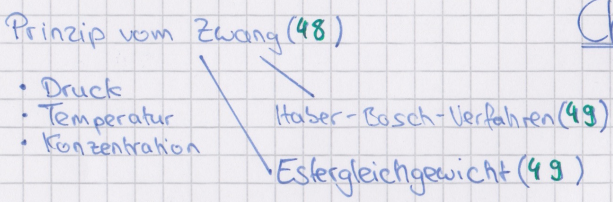
- ▷ Fehling'sche Probe ()
- ▷ Xanthoprotein-Reaktion ()
- ▷ Biuret-Reaktion ()
- ▷ Selivanow-Reaktion (Fructose) ()

- ▷ Hückelregel (15)



Chemisches Gleichgewicht

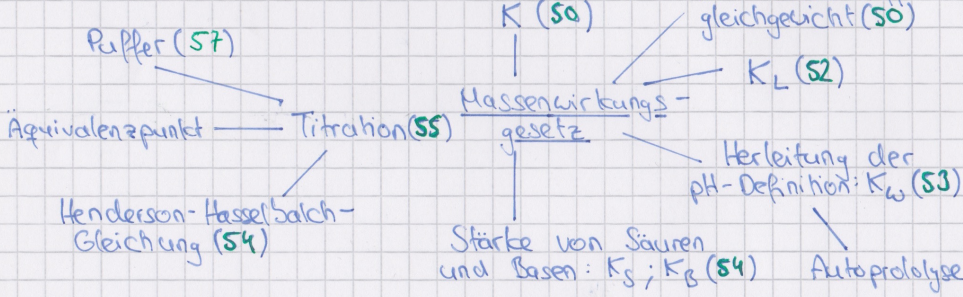
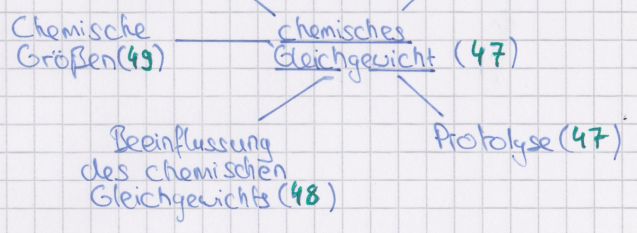
Thermodynamik



Nernstgleichung (47) - Redox

Arten von Gleichgewichten (47)

statisch; dynamisch



Halogenidionen (51)

CO₂ (51)

Kalkwasser (51)