

## Stoff für die 2. Schulaufgabe am 16.06.08 (Seiten im Buch)

### 1. Zwischenmolekulare Kräfte

S. 72 – 81, Mindmap 82 – 83

Wichtige Begriffe: Aggregatzustand, Wasserstoffbrückenbindung, polare Moleküle, unpolare Moleküle, Van-der-Waals-Kräfte

### 2. Säure-Base-Reaktionen

S. 100 – 103, 106 – 111, 114 – 119, 122 – 124

Wichtige Säuren und Basen, deren Formeln bekannt sein müssen:  
Salzsäure ( $\text{HCl (aq.)}$ ), Schwefelsäure ( $\text{H}_2\text{SO}_4$ ), Phosphorsäure ( $\text{H}_3\text{PO}_4$ ),  
Salpetersäure ( $\text{HNO}_3$ ), Kohlensäure ( $\text{H}_2\text{CO}_3$ ), Natronlauge ( $\text{NaOH (aq.)}$ ),  
Kalilauge ( $\text{KOH (aq.)}$ ), Ammoniak ( $\text{NH}_3$ )

Wichtige Fachbegriffe: Indikator (2 Beispiele inkl. Farben!), Säure, Base, pH-Wert, Säure-Base-Reaktion, Neutralisation, korrespondierendes Säure-Base-Paar, Protonendonator, Protonenakzeptor, Säure-Base-Titration

### 3. Redoxreaktionen

S. 136 – 140

Wichtige Begriffe: Oxidation, Reduktion, Redoxreaktion, Reduktionsmittel, Oxidationsmittel, Oxidationszahl