## AUFGABE 1 Säuren und Basen, Elektrochemie, Gleichgewichtslehre

1. Protolyse von N2H4,

Berechnung und Interpretation von pKB-Werten

1. Ermittlung von Oxidationszahlen,

Aufstellen einer Reaktionsgleichung

1. Gleichgewicht zwischen N2O4 und NO2,

MWG und Berechnung einer Gleichgewichtskonstanten,

Verschiebung des Gleichgewichts nach Le Chatelier

## AUFGABE 2 Kohlenhydrate, Aminosäuren und Proteine, Säuren und

## Basen, Gleichgewichtslehre

## Amylose, Amylopektin, GOD-Test, Iodstärke

1. Aminosäuren, Fischer-Projektion
2. Pufferung des Blutes mit dem Kohlensäurepuffer
3. Prinzip von Le Chatelier bei Puffergleichgewichten

## AUFGABE 3 Kunststoffe, Energetik

1. Polymerisation, Copolymere, Pfropf-Copolymerisation,

ABS-Thermoplaste (Acrylnitril-Butadien-Styrol)

## 2. Standardreaktionsenthalpien und Standardreaktionsentro-pien für die Verbrennung von Styrol

## AUFGABE 4 Elektrochemie

1. Daniell-Element, Bleiakkumulator, Laden und Entladen eines Akkus,

Oxidationszahlen, Disproportionierung