

Notizen zum Chemiebuch

Niklaus Hofer

September 16, 2012

- Merkmale von Reinen Stoffen und Gemischen: Seite 11, unten
- Beispiele von Mischungen: Seite 12, unten
- Zusammensetzung der Luft: Seite 13, oben
- reine Stoffe und Verbindungen: Seite 14/15
- Beschreibung der Aggregatzustände: Seite 16, unten
- Erklärung des Aufbaus des Periodensystems: Seite 18, oben
- Trennmethoden: Seite 24 bis 30
 - Destillation: 25
 - Chromatografie: 26
 - Filtration, Adsorption, Extraktion: 28
 - Sedimentieren, Zentrifugieren: 30

Bei den reinen Stoffen wird unterschieden zwischen Verbindungen und elementaren Stoffen. Verbindungen, wie Wasser, lassen sich durch die Analyse zerlegen. elementare Stoffe hingegen, können nicht weiter zerlegt werden. Der Prozess des Zusammensetzens von elementaren Stoffen zu Verbindungen wird Synthese genannt.

Der direkte Übergang vom festen in den gasförmigen Zustand wird "sublimieren" genannt.