## Notizen zum Chemiebuch

## Niklaus Hofer

September 9, 2012

• Beispiele von Mischungen: Seite 12, unten

• Zusammensetzung der Luft: Seite 13, oben

 $\bullet$  reine Stoffe und Verbindungen: Seite 14/15

• Beschreibung der Agregatszustände: Seite 16, unten

• Erklärung des Aufbaus des Periodensystems: Seite 18, oben

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.