

Eis in Alaska, Wasser in Texas: Materie wechselt den Zustand

Reine Substanzen und Mischungen

Sie haben ja nette Eigenschaften bekommen

Energie (Ach, hätte ich doch mehr davon!)

Kapitel 3: Kleiner als ein Atom? – Die Struktur des Atoms

Subatomare Teilchen: So, das ist also ein Atom

Der Kern: Mittelpunkt

Wo sind nun diese Elektronen?

Elektronenkonfigurationen (das Bett der

Elektronen)

Isotope und Ionen: Dies
sind einige meiner
Lieblingsthemen

Kapitel 4: Das Periodensystem

Das Wiederholen von
Mustern der Periodizität

Wie die Elemente im
Periodensystem
angeordnet sind

Teil II: Drum prüfe, wie sich Atome verbinden

Kapitel 5: Gegensätze ziehen sich an: Ionenbindungen

Die Magie der
Ionenbindung: Natrium
+ Chlor = Tafelsalz

Positiv und negativ

geladen: Kationen und Anionen

Polyatomare Ionen

Ionenbindungen

Das Benennen von Ionenverbindungen

Elektrolyte und Nichtelektrolyte

Kapitel 6: Kovalente Bindung: brüderlich teilen

Grundlagen der kovalenten Bindung

Das Benennen von binären kovalenten Verbindungen

So viele Formeln, so wenig Zeit

Einige Atome sind attraktiver als andere

Wie sieht Wasser

wirklich aus?

Kapitel 7: Chemisches Kochen: chemische Reaktionen

Was Sie haben und
was Sie kriegen:
Ausgangsstoffe und
Produkte

Wie treten Reaktionen
auf? – Die
Kollisionstheorie

Was für eine Reaktion
bin ich?

Chemisches
Gleichgewicht

Das Prinzip von Le
Chatelier

Schnelle und langsame
Reaktionen: chemische
Kinetik

Kapitel 8: Elektrochemie:

Batterien für Teekannen

Da gehen sie hin, die
Elektronen:
Redoxreaktionen

Strom an und los:
elektrochemische
Batterien

Teil III: Das Mol, der beste Freund des Chemikers

Kapitel 9: Das Mol: Atome zum Anfassen

Das Zählen durch
Wiegen

Paare, Dutzende, alte
Riese und Mole

Chemische Reaktionen
und das Mol

Kapitel 10: Sauer und bitter: Säuren und Basen

Eigenschaften von