

# Lerninhalte des Faches Chemie

2 Stunden/Woche

Lehrwerk: Fokus Chemie, Cornelsen

## Jahrgangsstufe 8

- |  |   |
|--|---|
| <ul style="list-style-type: none"><li>• Sicherheitsbelehrung</li><li>• Regeln des Experimentierens</li></ul> | <ul style="list-style-type: none"><li>• Die chemische Reaktion<ul style="list-style-type: none"><li>◦ Exotherm oder endotherm</li></ul></li><li>• Katalysatoren</li></ul> |
| <ul style="list-style-type: none"><li>• Stoffeigenschaften</li></ul>   | <ul style="list-style-type: none"><li>• Quantitative Zusammensetzung der Luft</li></ul>   |
| <ul style="list-style-type: none"><li>• Bunsenbrennerführerschein</li></ul>                                  | <ul style="list-style-type: none"><li>• Reaktion von Sauerstoff mit Nichtmetallen</li></ul>   |
| <ul style="list-style-type: none"><li>• Stoffgemisch &amp; Trennverfahren</li></ul>                          | <ul style="list-style-type: none"><li>• Verbrennungsvorgänge</li></ul>  |

## Jahrgangsstufe 9

- |  |   |
|--|---|
| <ul style="list-style-type: none"><li>• Erweiterung des Atommodells zum Kern – Hülle – Modell<ul style="list-style-type: none"><li>◦ Rutherford Streuversuch</li><li>◦ Protonen, Neutronen, Elektronen</li></ul></li><li>• Erweiterung des Atommodells zum Schalenmodell nach Bohr</li></ul> | <ul style="list-style-type: none"><li>• Die I, II, VII und VIII Hauptgruppe</li><li>• Die Edelgaskonfiguration</li><li>• Ionenbildung und – bindung<ul style="list-style-type: none"><li>◦ Verhältnisformel</li><li>◦ Reaktionsgleichung aufstellen</li></ul></li><li>• Chemisches Rechnen (M,n,m,NA)</li></ul> |
| <ul style="list-style-type: none"><li>• PSE</li><li>• Kurzvorträge zu den Elementen</li></ul>  | <ul style="list-style-type: none"><li>• Salze</li><li>• Entstehung &amp; Eigenschaften</li><li>• Besuch des Erlebnisbergwerks Merkers</li></ul>   |