

Fach: Chemie

Klasse(n): 8a, 8s

Lehrerin: Prof. Mag. Stephanie Lebitschnig

- 1. Hypothese und These –**
Die Bedeutung von Modellen in den Naturwissenschaften
- 2. Similia similibus solvuntur –**
Lösungsmittel und Lösungsvorgänge
- 3. Wer steht wo?**
Elementpositionen im Periodensystem und ihr Einfluss auf den Bau von Salzen, Molekülen und Metallen
- 4. Auf der Suche nach dem „Richtigen“ –**
Die Theorie der chemischen Bindung
- 5. Von Edukten zu Produkten –**
Chemische Reaktionen und Reaktionstypen
- 6. Das chemische Gleichgewicht –**
Ein dynamisches Gleichgewicht
- 7. Vom Geben und Nehmen –**
Das Donator-Akzeptor-Prinzip am Beispiel der Säure-Base-Reaktionen und Redoxreaktionen
- 8. Chemie und Energie –**
Die vielen Facetten des Faktors Energie in der Chemie
- 9. Die Kohlenwasserstoffe –**
Das Element Kohlenstoff als zentrales Element natürlicher Verbindungen
- 10. Der Apfel fällt nicht weit vom Stamm!??**
Die Derivate der Kohlenwasserstoffe
- 11. Bauweise bewirkt Funktion –**
Der Zusammenhang zwischen Struktur und Eigenschaften von Stoffen
- 12. Kleine Moleküle, große Herausforderungen –**
(Bio)Chemisch bedeutsame Moleküle