

Fach: Chemie

Klasse(n): 8b

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. atomos - Die Macht der Atome**  
Die Bedeutung der Atome für die Chemie
- 5. Auf der Suche nach dem „Richtigen“ –**  
Die Theorie der Ionenbindung
- 6. Gleich und gleich gesellt sich gerne –**  
Die Theorie der kovalenten Bindung
- 7. Eine glänzende Partie... –**  
Die Theorie der Metallbindung
- 8. Von Edukten zu Produkten –**  
Chemische Reaktionen und Reaktionstypen
- 9. Das chemische Gleichgewicht –**  
Ein dynamisches Gleichgewicht
- 10. Vom Geben und Nehmen –**  
Das Donator-Akzeptor-Prinzip am Beispiel der Säure-Base-Reaktionen
- 11. Reduktion + Oxidation = Redox**  
Das Donator-Akzeptor-Prinzip am Beispiel der Redoxreaktionen
- 12. Chemie und Energie –**  
Die vielen Facetten des Faktors Energie in der Chemie

**13. Fossile ROHstoffe - „DROHstoffe“?**

Kohle, Erdöl, Erdgas aus Sicht der Chemie

**14. Die Kohlenwasserstoffe –**

Das Element Kohlenstoff als zentrales Element natürlicher Verbindungen

**15. Der Apfel fällt nicht weit vom Stamm!??**

Die Derivate der Kohlenwasserstoffe

**16. Auf die „O“ kommt es an...**

Die Sauerstoff-Derivate der Kohlenwasserstoffe

**17. Bauweise bewirkt Funktion –**

Der Zusammenhang zwischen Struktur und Eigenschaften von Stoffen

**18. Kleine Moleküle, große Herausforderungen –**

(Bio)Chemisch bedeutsame Moleküle