

Fach: Chemie

Klasse(n): 8b

Lehrer: Dr. DI Oblasnig Dieter

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