

Schuleigener Rahmenlehrplan Chemie Klasse 8 Schuljahr 2011/2012 (38 Stunden)

Zeit	Didaktik/Inhalt	Medien/Experimente	Bemerkungen /ÜTK
8 Std.	P1 Welt der Stoffe		
	<p>Verhalten FUR</p> <p>Chemie ist überall, Erkennen von Stoffen an ihren Eigenschaften mit unseren Sinnen z.B. Farbe, Glanz, Geruch mit einfachen Hilfsmitteln z.B. Dichte, Leitfähigkeit, Brennbarkeit, Löslichkeit, Schmelztemperatur und Siedetemperatur</p> <p>Aggregatzustände der Stoffe und Teilchenmodell, Vergleich Reinstoff-Stoffgemisch ausgewählte Stoffgemische in Alltag, Labor und Technik z. B. Gemenge, Legierung, Suspension, Lösung, Nebel und Rauch, Trennung ausgewählter Stoffgemische im Alltag, in Labor und Technik z. B. Dekantieren, Filtrieren, Eindampfen, Chromatographie</p> <p>Projekt „Lernen an Stationen“- Ermitteln von Steckbriefen 1.Station: Aussehen und Geruch der Stoffe 2.Station: Erhitzen von Stoffen 3. Station: Löslichkeit in Wasser 4. Station: Ermittlung messbare Eigenschaften 5.Station: Elektrische Leitfähigkeit und Magnetisierbarkeit 6. Station: Verwendung der Stoffe in Alltag und Technik</p>	<p>Sicherheitsfibel Laborgeräte</p> <p>Erste Handhabung Brenner, Geräte</p> <p>Papier Chromatographie</p>	<p>UG GA, PA,</p> <p>SD, SDE LDE</p> <p>Vielfältige SE</p> <p>LK</p>

Zeit	Didaktik/Inhalt	Medien/Experimente	Bemerkungen /ÜTK
10 Std.	P3 Zum Leben notwendig- Luft und Wasser		
	<p>Zusammensetzung der Luft, Bestandteile, Reinhaltung, Verschmutzung, Darstellung, Eigenschaften, Verwendung, Nachweis, Vergleich Sauerstoff, Stickstoff mit Luft</p> <p>Darstellung, Eigenschaften, Verwendung, Nachweis Wasserstoff Bildung , Zerlegung von Wasser, sowie deren Eigenschaften</p> <p>Begriff Molekülsubstanz, Molekül, chemisches Element, Symbol, Formel, Atombindung, Nichtmetall Veranschaulichung und Aufstellen mit Hilfe von Wort- und Reaktionsgleichungen</p>	<p>LDE Gasmessglocke Erhitzen von Fe</p> <p>Erhitzen von KMnO_4 Spanprobe als SDE, SE</p> <p>Kippscher Reaktionsapparat, Knallgasprobe als SDE, SE</p>	<p>LDE</p> <p>LK Geschichte, Zeppelin, Geografie Wetterballons</p> <p>LK</p>

Zeit	Didaktik/Inhalt	Medien/Experimente	Bemerkungen /ÜTK
5 Std	P2 Die Schätze unserer Erde		
	Metalle Eigenschaften, Verwendung Kennen lernen wichtiger Eigenschaften Einige Metalle genauer betrachtet: Cu, Fe, Al, Au Legierungen Aufbau der Metalle: - Bau der Atome, zeichnen Modelle, Begriff Metallbindung nennen Arbeit mit PSE: chem. Elemente und Symbole	Korrosion Anschauungsstücke PSE	Ph LK BOHR`ches Atommodell LK