

Erstellt von SiTT

Klasse 8 Chemie MG TT: Themen und Unterrichtsmethoden -Vorschläge für G8
„Stoff- und Methoden-Verteilungsplan“

U- Woche	St- zahl	Themenfelder/Inhalte	Unterrichtsmethoden	K	s	Standard- nummer
1	2	-Regularien -Verhalten in Chemieräumen ,Sicherheitseinricht.	LeGa	X	X	
2	2	-Stoffeigenschaften, Eigenschaftskombination = Steckbrief -(Aggregatzustand, Schmelztemp., Siedetemp., Verformbarkeit, elektr. Leitfähigkeit, Dichte, Löslichkeit) -Einteilung: Metalle (Fe, Cu, Ag, Zn, Mg) und Nichtmetalle (S, C, P)	GrAr, SExp SExp ReBu	X X X X	 X	1,35 32,34,35, 36 26 26,34,35, 36
3	2	-Reinstoff und Gemenge: -Stoffeigenschaft und Trennverfahren -Filtrieren, Sedimentieren u. Dekantieren, Eindampfen, Destillieren	SExp SExp, LExp	X X	 X X	26 34,35, 36
4	2	-Extrahieren, Chromatografieren	SExp SExp	 X X	X X	34,35, 36
5	1	-Verfügungsstunde				
		-Feiertag				
6	2	-Lösung: Kochsalz, Zucker -Suspension: Lehmwasser -Emulsion: Milch	SExp ReBu	X X X	 X X	26 34,35, 36
7	2	-Teilchen-Modell: -Aggregatzustandsänderungen (H ₂ O, I ₂) -Lösen (NaCl, KMnO ₄ , Zucker, Alaun, Ethanol) und Kristallisieren -Diffusion (Br ₂ , KMnO ₄)	ModE, ReCo SExp, LExp , LExp, ModE SExp LExp	X X X X	X X X X	6
8	2	-Verfügungsstunden				
		-Herbstferien				
9	2	-Löslichkeit und Lösungsmittel (H ₂ O, Benzin, und Ethanol) -Physikalischer und chemischer Vorgang (Cu/S, ZnO, Zucker) -Bildung eines neuen Stoffes mit anderen Eigenschaften	SExp SExp	X X X	X X	6,34,35, 36 20 20
10	2	-Synthese von Metallsulfiden: Kupfer, Silber, Zink -Exotherme und endotherme Reaktion, -Reaktionsschema, -Aktivierungsenergie	LExp LExp	X X X X	 X X X	19,20 20 20
11	2	-Verfügungsstunden				
12 13	2 2	-Luft als Gemenge, -Steckbriefe von Sauerstoff und Stickstoff, -Verbrennungsvorgänge mit Brennstoffen -Synthese von Metalloxiden (Fe, Cu, Mg, Ag)	LExp GrAr, ReBu SExp SExp	X X X	 X X X	1 1 22,34 19,20
14	2	-Analyse von Silberoxid;	LExp		X	20
		-Elemente und Verbindungen		X		7
15	2	-Verfügungsstunden				

		-Weihnachtsferien				
16	2	-Gesetze: Massenkonstanz und konstante Massen-Verhältnisse (CuS-Bildung)	LExp SExp	X X	X	21,37
17	2	-Daltons Atommodell: -Elementsymbole, -Teilchensorten: Atom, Molekül, Ion -Teilchen: Größe und Masse	ReBu ReBu	X X X X	X	6,56 7 41,42
18	2	-indirekte Größenbestimmung in Modellversuch -Ölfleck- Versuch -Atommasse aus dem PS	ModE, SExp, LExp	X	X X	7,36 28,41,42
19	2	-Stoffmenge Mol, -Verhältnisformel aus Massenverhält. bei Cu ₂ S, -Avogadro-Zahl, -molare Masse (Atom u. Verbindung)	StHa, GrAr StHa, GrAr	X X X	X X X	41,42 8,42 41 28,41,42
20	2	-Formel (Cu ₂ S, Ag ₂ S, ZnS) -Reaktionsgleichung mit Symbolen u. Formeln, -Aussagen der RG (Beispiele)	StHa StHa	X X	X	8 19 19,42
21	2	-Verfügungsstunden				
		-Winterferien				
22	2	-Wasser, Element oder Verbindung; -Wasseranalysen -Synthese -Bedeutung von Wasser	LExp Lexp ReBu	X X	X X	1 19,20 19,20 40,44
23	2	-Volumen- und Massenverhältnis bei der Wassersynthese, -Wasserstoff (Steckbrief) -Nachweis von Stoffen -Katalysator (Pt)	LExp StHa LExp LExp	X X X	X X	21 1,47 2 20
24	2	-Satz von Avogadro, -molares Gasvolumen bei NB, -Dichte und Molmasse bei Gasen (Na, O ₂ , H ₂)	StHa	X X X	X	21 41 41
25	2	-Reaktionsgleichungen mit Sauerstoff -Umsätze (in mol, in g, in l bei NB)	LExp StHa		X X	19,21 42
26	2	-Stöchiometrische Rechnen (Sulfide + Oxide)	GrAr, StHa	X	X	42
27	2	-Verfügungsstunden				
		-Osterferien				
28	2	-Redoxreaktionen: Thermit, -CuO mit Kohlenstoff (Reduktionsmittel) -Oxidations- und Reduktionsmittel	LExp SExp	X	X X X	22 36 22
29	2	-Brandschutz und -Verhütung	LExp, ReBu, LeGa	X	X	33
30	2	-Verbrennen von Nichtmetallen: Schwefel, Kohlenstoff und Phosphor -Nichtmetalloxid-Lösungen, Säuren; -Indikatoren und pH-Skala	Lexp SExp SExp	X	X X X	1,32,33,34 3,27, 27
31	2	-Verfügungsstunden		X		

		-Feiertag				1
32	2	-Alkalimetalle: Li, Na, K ; Eigenschaften -Reaktion mit O ₂ und H ₂ O	ReBu, LExp ReCo LExp	X X	X X	3,2 1,34
33	2	-KOH und NaOH : Feststoffe -Lösungen, Laugen (alkalische Lösung)	LExp SExp	X X	X X	1 2,27
		-Pfingstferien				
34	2	-Verfügungsstunden				
35	2	-Erdalkalimetalle: Mg und Ca ; -Oxide und Hydroxide (Formeln)	LExp, ReBu StHa	X X	X X	1 1,34
36	2	-Halogene (F ₂ , Cl ₂ , Br ₂ , I ₂) : Eigenschaften	LiRe, LExp	X	X	1,34
37	2	-Verfügungsstunden				
38	1	-Verfügungsstunden				
		-Sommerferien				
		56 Unterrichtsstunden (Kern- und Schulcurriculum) und 16 Verfügungsstunden				

52 Jahreswochen = **38 Unterrichtswochen** + 14 Ferienwochen

38 Unterrichtswochen = 28 Wochen (K + S -Curricula) + 10 Wochen (Verfügungsstunden)

56 U-Stunden = 37 U-Stunden Kerncurriculum +19 U-Stunden Schulcurriculum

Legende

AuVi	Audiovisuelle Medien (Film, Video, Folie, Dia)
LeGa	Lerngang; Besichtigung
LExp	Lehrerexperiment
SExp	Schülerexperiment (im Team)
ReBu	Recherche im Buch
ReCo	Recherche bzw Arbeit mit Computer
GrAr	Gruppenarbeit (Lernzirkei, Fishbowle, Kxpertenrunde usw.)
ModE	Modelleinsatz (Einsatz oder Eigenbau verschiedenster Modelle)
IntE	Internetinsatz
StHa	Stillarbeit oder Hausaufgabe

Stand: 7.1.2008