THEMENBEREICHE im Fach: CHEMIE - Realgymnasium Matura 2025/26



1.	Themenbereich	Trenn- und Analysemethoden	
		•	
	Unterscheidung von Stoffen		
	Stoffeigenschaften		
	Trennverfahren		
	• Nachweisreaktionen		
2.	Themenbereich	Atommodelle und PSE	
	THOMOTOGOT	/ tolling dollo dild i OL	
	Geschichtliche	Entwicklung	
	Kernbausteine	- Isotope	
	Orbitalmodelle - Elektronenkonfiguration		
	Aufbau des PSE		
_			
3.	Themenbereich:	Bindungsmodelle, Zusammenhang zwischen Struktur und Eigenschaften von Stoffen	
		and Eigensenation for Storion	
	Arten der chem	nischen Bindung	
		igen zwischen den Teilchen	
		n, Formeln von Salzen	
	Physikalische und chemische Eigenschaften ableiten		
	•		
4.	Themenbereich	Rechnen mit Stoffmengen, quantitative Betrachtungen von Stoffumsätzen	
		Von Stonumsatzen	
	Wichtige Grund	dbegriffe: Mol, Konzentration, etc. definieren und	
	Zusammenhän		
		rmelsprache interpretieren und anwenden	
	Vorgegebene Reaktionsbeschreibung in eine Reaktionsgleichung umset.		
	Stoffumsätze berechnen		
_	Theorements	Observice to Bealting on an I Francisco of	
5.	Themenbereich:	Chemische Reaktionen und Energieumsatz	
	Reaktionsenthal	alpie (exotherme vs. endotherme Reaktionen)	
	Katalyse		
		der Reaktionsgeschwindigkeit	
	9		
6.	Themenbereich:	Chemisches Gleichgewicht	
	• Dynamisches (Gleichgewicht	
		gsgesetz herleiten, Gleichgewichtskonstante, Lage des GGW	
	Beeinflussungs	smöglichkeiten diskutieren und Berechnungen durchführen	

THEMENBEREICHE im Fach: CHEMIE - Realgymnasium Matura 2025/26



			•		
7.	T	hemenbereich:	Säuren und Basen		
	•	Struktur, Namen, Eigenschaften und Verwendungszwecke der wichtigsten			
		Säuren und Basen sowie deren Ionen			
	•	Donator-Akzeptor-Konzept, Neutralisationsreaktionen			
	•	-	Vertes von der Autorprotolyse des Wassers ableiten		
	•	pH-Werte stark	er und schwacher Säuren berechnen		
8.	T	hemenbereich:	Redox-Reaktionen		
	•	Donator-Akzep	•		
	•	Oxidationszahlen			
	•	Redox-Gleichungen			
	•	Galvanische Ze	ellen, Batterien		
	•	Korrosion und	Korrosionsschutz		
	•				
9.	Т	hemenbereich:	Nomenklatur organischer Stoffe, organische		
			Reaktionstypen, Isomerie		
	•	Regeln der IUF	PAC		
	•	(11 11 20) 14 10 11 11			
	•	0.00			
	•	Wile Die i Oi			
	•	Isomerie: Definition und Arten der Isomerie			
	130 Helic. Delimitori dira 7 tieri dei 130 Helic				
10. Themenbereich Alkohole und Ether					
		Hembereion	Alkohole dha Ethel		
	•	Struktur Bener	nnung und Eigenschaften		
	•	Verwendungsmöglichkeiten und Synthese			
		Verwendungen	Toghorikolori and Gynthose		
11	Т	hemenbereich:	Carbonsäuren und Ester		
		ilemenbereich.	Carbonisauren una Ester		
	•	Struktur Bener	nnung und Figenschaften		
	•	Struktur, Benennung und Eigenschaften Verwendungsmöglichkeiten und Synthese			
	•	verwendungsn	logilcirkeiteri dild Synthese		
12		hemenbereich:	Ernährung		
12.	<u>. !</u>	Hemenbereich.	Ernährung		
		Molekularer Au	fhau der wichtigsten Nährstoffe		
	•	Molekularer Aufbau der wichtigsten Nährstoffe			
	•	<u> </u>			
	•	Ernährungsphysiologische Bedeutung			
	•	Bedeutung für	industrielle Prozesse		