

## Einstiegspunkte in die mündliche Prüfung

Kategorie	Nummer	Stichwort	
Kugelteilchenmodell	1	Aggregatzustände & Übergänge zwischen den Aggregatzuständen	
	2	Volumen, Temperatur und Druck (Boltzmann-Verteilung)	
	3	Gemische und Reinstoffe, homo- und heterogen	
Physikalische Trennmethoden	4	Destillation	
	5	Chromatographie	
Atommodell	6	Atommodell nach Dalton	
	7	Gesetz von der Erhaltung der Massen und verwandte Gesetze	
	8	Atommassen	
	9	Das Periodensystem der Elemente	
	10	Das Coulombgesetz	
	11	Atomgrößen	
	12	Elektronegativität	
	13	Ionisierungsenergien	
Schalenmodell	14	Das Schalenmodell	
	15	Orbitale	
	16	Hybridorbitale	
	17	Die Form von Molekülen	
Stöchiometrie	18	Das Mol	
	19	Reaktionsgleichungen	
	20	Volumenbetrachtungen bei chemischen Reaktionen	
Radioaktivität	21	Atombau & Isotope	
	22	Radioaktiver Zerfall; C14-Methode	
	23	Kernspaltung	
Metallmodell	24	Das Metallmodell & Eigenschaften von Metallen	
	25	Legierungen	
Tetraedermodell	26	Das Tetraedermodell	
	27	kovalente Bindungen	
Kohlenwasserstoffe	28	Alkane, -ene, -ine	
	29	Aromaten (Benzol; Polycyclen)	
	30	Chlorierte Aromaten	
	31	FCKW und Ozonloch	
	32	Addition und Substitution von Halogenen an KWSt	
	33	Verbrennungsvorgänge und Treibhauseffekt	
	34	Bodennahe Luftschadstoffe: SO <sub>2</sub> , NO <sub>x</sub> , Ozon, CO, Staub	
	35	Diamant, Graphit und Fullerene	
	Organische Chemie	36	Alkohole, Aldehyde und Carbonsäuren
		37	Amine
38		Kondensationsreaktionen (Ester, Ether, Amide)	
Eiweiss	39	Aminosäuren, Peptide und Proteine	
	40	Proteine in biologischen Systemen	
	41	Vom Gen zum Protein	
Kohlenhydrate	42	Zucker	
	43	Polysaccharide	
	44	Kohlenhydrate in biologischen Systemen	
Lipide	45	Fette	
	46	Margarine	
	47	Seife	
Kunststoffe	48	Arten von Kunststoffen	
	49	Radikalische Polymerisation	
	50	Polykondensation	
Zwischenmolekulare Kräfte	51	Siede- und Schmelzpunkte	
	52	Mischbarkeit versch. Stoffe	

Ionenmodell	53	Dipol, Van der Waals und Wasserstoffbrücken
	54	Aufbau von Ionenverbindungen
	55	Bildung von Salzen
	56	Wasserlöslichkeit von Salzen
Säure/Base-Reaktionen	57	Aufstellen von Reaktionsgleichungen
	58	Starke Säuren/Basen
	59	Schwache Säuren/Basen
	60	Autoprotolyse des Wassers
	61	pH und pKs
	62	Titration
Redox-Reaktionen	63	Pufferlösungen
	64	Aufstellen von Reaktionsgleichungen
	65	Oxidationszahlen
	66	Elektrolyse
	67	Eloxieren
	68	Daniell-Element als Batterie
	69	Aufladbare Batterien
	70	Korrosion, Lokalelement
Kinetik	71	Reaktionsgeschwindigkeit
	72	$R_G$ -T-Regel
	73	Reaktionsordnungen (0., 1. )
	74	Halbwertszeit
	75	Temperatur und Reaktionsgeschwindigkeit
Thermodynamik	76	Katalyse
	77	Reaktionsenthalpie
	78	Entropie
	79	Gibbs'sche freie Reaktionsenthalpie
	80	Kalorimetrie
	81	Rechnen mit Bindungsinkrementen
	82	Rechnen mit Bildungsenthalpien
	83	Umkehrbare chemische Reaktionen
	84	Das chemische Gleichgewicht
	85	Massenwirkungsgesetz
	86	Le-Châtelier-Prinzip