

# Wichtige Begriffe - Chemie Klasse 9

Aufgabe: Ordne den folgenden Definitionen die korrekten Begriffe zu.

Organischer Stoff	homologe Reihe	Substitution	Addition
Eliminierung	Polymerisation	Alkane	Alkene
Alkine	Alkohole	Hydroxyl-Gruppe	Isomere
Van-der-Waals-Kräfte	Indikator	Wasserhärte	molare Masse
molares Volumen	Stoffmenge	Modifikationen des Kohlenstoffs	Protolyse-Reaktion
Basen nach Arrhenius	Säuren nach Arrhenius	pH-Wert	Dissoziation
Neutralisation	Treibhauseffekt		

  

1	Organische Stoffe sind Kohlenwasserstoffverbindungen, die zu Kohlenstoffdioxid und Wasser verbrennen.		14	Trennung der verschiedenen Bestandteile des Erdöls unter Ausnutzung der Siedetemperatur. Der Vorgang findet in zwei Schritten in einer Raffinerie statt.	
2	Ist eine Reihe von Verbindungen mit übereinstimmenden Strukturmerkmalen.		15	Gibt an, welche Masse ein Mol eines Stoffes besitzt.	
3	Ist eine chemische Reaktion, bei der in einem Molekül ein Atom durch ein anderes ersetzt wird.		16	Gibt an, welches Volumen ein Mol eines Stoffes besitzt.	
4	Chemische Reaktion, bei der Atome oder Atomgruppen an Mehrfachbindungen in Molekülen ungesättigter Verbindungen angelagert werden.		17	Gibt an, wie viele Teilchen sich in einer Stoffportion befinden. Das Verhältnis der Teilchenanzahl entspricht dem Verhältnis der Stoffmengen.	
5	Chemische Reaktion, bei der Atome oder Atomgruppen aus den Molekülen des Ausgangsstoffes abgespalten werden.		18	Ist bestimmt durch Calcium- und Magnesiumsalze im Wasser und wird in Grad deutscher Härte [°dH] von 0-30 angegeben.	
6	Fortlaufende Addition von vielen Einzelmolekülen mit einer Doppelbindung zu sehr großen Molekülen.		19	Farbstoffe, die bei Zugabe zu einer sauren Lösung ihre Farbe ändern.	
7	Gesättigte, kettenförmige Kohlenwasserstoffverbindung.		20	Basen sind Stoffe, die in wässriger Lösung freie Hydroxid-Ionen bilden.	
8	Ungesättigte, kettenförmige Kohlenwasserstoffverbindung mit einer Doppelbindung im Molekül.		21	Der pH-Wert entspricht Wasserstoffionenkonzentration. Die pH-Wertskala erstreckt sich von 0-14.	
9	Ungesättigte, kettenförmige Kohlenwasserstoffverbindung mit einer Dreifachbindung im Molekül.		22	Ist eine chemische Reaktion mit Protonenübergang.	
10	Gesättigte, kettenförmige Kohlenwasserstoffverbindung mit einer Hydroxylgruppe im Molekül.		23	Ist eine Säure-Base-Reaktion, bei der Wasserstoff- und Hydroxidionen zu Wassermolekülen zusammentreten. Dabei entsteht ein Salz	
11	Funktionelle Gruppe die aus einem Sauerstoff- und einem Wasserstoffatom besteht.		24	Nichtmetallwasserstoffverbindungen, die in wässriger Lösung Wasserstoff-Ionen bilden.	
12	Isomere haben die gleiche Summenformel, unterscheiden sich aber in ihrer Strukturformel und in ihren Eigenschaften.		25	Beschreibt die Wirkung von Treibhausgasen in Atmosphären auf die Temperatur am Boden des Planeten.	
13	sind zwischenmolekulare Kräfte zw. unpolaren Molekülen.		26	Physikalischer Vorgang, bei dem ein Stoff in freibewegliche Ionen zerfällt.	