

Wichtige Begriffe - Chemie Klasse 9

Aufgabe: Ordne den folgenden Definitionen die korrekten Begriffe zu.

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

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