

# Wichtige Begriffe - Chemie Klasse 8

Aufgabe: Ordne den folgenden Definitionen die korrekten Begriffe zu.

<i>Dichteanomalie</i>	<i>Indikator</i>	<i>Atombindung</i>	<i>Redoxreaktion</i>
<i>polare Atombindung</i>	<i>Elektronegativität</i>	<i>unpolare Atombindung</i>	<i>Reduktion</i>
<i>Oktettregel</i>	<i>Ionenbindung</i>	<i>Knallgas</i>	<i>Oxidationszahlen</i>
<i>Gesetz der Erhaltung der Masse</i>	<i>Lewisformel</i>	<i>Oxidation</i>	<i>Edelgaskonfiguration</i>
<i>Dipolmolekül</i>	<i>Wasserstoffbrücke</i>	<i>Ionenkristall</i>	<i>Valenzelektron</i>
<i>Säure</i>	<i>Kation</i>	<i>Anion</i>	<i>Dissoziation</i>
<i>hydrophil und lipophob</i>	<i>hydrophob und lipophil</i>	<i>Glimmspanprobe</i>	<i>Brennprobe</i>
1 chem. Bindungsart die auf der Anziehungskraft zw. zwei benachbarten Atomkernen und den gemeinsam gebildeten Elektronenpaaren beruht		15 Atombindung, bei der das gemeinsame Elektronenpaar dem elektronegativeren Bindungspartner zugeordnet ist	
2 Atome, die so viele Elektronen wie ein Edelgas besitzen, sind so stabil wie ein Edelgas.		16 Atome, die das äußerste Energieniveau mit 8-(Außen-) Elektronen besetzt haben sind stabil.	
3 Molekül, das durch Elektronenverschiebung zwei Ladungsschwerpunkte (Pole) ausbildet.		17 chem. Bindungsart, die auf der elektrostatischen Anziehung zw. pos. und neg. geladenen Ionen beruht	
4 Elektrostatische Anziehungskraft, zw. Molekülen mit unterschiedlich geladenen Polen.		18 regelmäßige Zusammenlagerung von positiv und negativ geladenen Ionen	
5 Volumenzunahme eines Stoffes bei gleichzeitiger Temperaturabnahme.		19 Reaktion, bei der Elektronen aufgenommen werden	
6 Reaktion, bei der Elektronen abgegeben werden		20 Nichtmetallwasserstoffverbindungen, die in wässriger Lösung Wasserstoff-Ionen bilden	
7 Elektronenschreibweise, bei der die Außenelektronen der Atome durch Punkte/Striche dargestellt sind.		21 Maß dafür, wie stark ein Atom die gemeinsamen Elektronen-paare an sich zieht	
8 Bei chemischen Reaktionen ist die Masse der Ausgangsstoffe gleich der Masse der Reaktionsprodukte.		22 Farbstoffe, die bei Zugabe zu einer sauren Lösung ihre Farbe ändern	
9 Ein Atom mit Elektronenüberschuss, das negativ geladen ist. (z.B. Cl <sup>-</sup> ).		23 Ein Atom mit Elektronenmangel, das positiv geladen ist (z.B. Na <sup>+</sup> )	
10 Modell zum Erkennen von Redoxreaktionen, die mit Vorzeichen und römischen Zahlen über dem Elementsymbol angegeben werden.		24 Atombindung, bei der das gemeinsame Elektronenpaar beiden Bindungspartnern zugeordnet ist	
11 Nachweismethode zur Überprüfung, ob ein Gas oder Gasgemisch brandfördernd wirkt.		25 Reaktion mit Elektronen-übergang, bei der die Teilreaktionen der Elektronenabgabe und der Elektronenaufnahme gleichzeitig ablaufen.	
12 Bezeichnung für „wasserfeindliche“ aber „fettliebende“ Lösungseigenschaft (z.B.: Öl)		26 Bezeichnung für „wasserliebende“ aber „fettfeindliche“ Lösungseigenschaft (z.B.: Ethanol).	
13 Nachweismethode zur Überprüfung, ob ein Gas oder Gasgemisch brennbar ist		27 Explosives Gasgemisch, dass sich im Verhältnis 2:1 aus Wasserstoff und Sauerstoff zusammensetzt	
14 physikalischer Vorgang, bei dem ein Stoff in freibewegliche Ionen zerfällt		28 Elektronen, die sich auf dem äußersten Energieniveau eines Atoms befinden	