

Wichtige Begriffe - Chemie Klasse 7

Aufgabe: Ordne den folgenden Definitionen die korrekten Begriffe zu.

	<i>Heterogenes Stoffgemisch</i>	<i>Chemisches Element</i>	<i>Aggregatzustand</i>	<i>Stoffumwandlung</i>
	<i>Chemische Verbindung</i>	<i>Sieden</i>	<i>Verdunsten</i>	<i>Diffusion</i>
	<i>Verdampfen</i>	<i>Sedimentation</i>	<i>Homogenes Stoffgemisch</i>	<i>Katalysator</i>
	Lösung	<i>Sublimieren</i>	<i>Filtrieren</i>	<i>Suspension</i>
	<i>Emulsion</i>	<i>Erstarren</i>	<i>Exotherme Reaktion</i>	<i>Aktivierungsenergie</i>
	<i>Dekantieren</i>	<i>Metallbindung</i>	<i>Elektrische Leitfähigkeit</i>	<i>Kondensieren</i>
	<i>Kristall</i>	<i>Endotherme Reaktion</i>	<i>Destillieren</i>	<i>Chemische Reaktion</i>
	<i>Schmelzen</i>	<i>Wärmeleitfähigkeit</i>	<i>Löslichkeit</i>	<i>Extrahieren</i>
1	Charakteristische Teilchenanordnung eines Stoffes, benannt in fest, flüssig oder gasförmig		Aggregatzustandsänderung von fest zu flüssig 17	
2	Aggregatzustandsänderung von flüssig zu gasförmig		Aggregatzustandsänderung von flüssig zu fest 18	
3	Aggregatzustandsänderung von flüssig zu gasförmig		Aggregatzustandsänderung von fest zu gasförmig 19	
4	Aggregatzustandsänderung von flüssig zu gasförmig (bei RT)		Aggregatzustandsänderung von gasförmig zu flüssig 20	
5	Stoffeigenschaft, Fähigkeit zur Weiterleitung von Wärmeenergie		Merkmal einer chemischen Reaktion, gekennzeichnet durch die Änderung von Stoffeigenschaften 21	
6	Stoffeigenschaft, Fähigkeit zur Weiterleitung von Elektronen (elektrischem Strom)		Reinstoff, Grundbaustein der Materie, aufgelistet im PSE, seine Teilchen sind Atome 22	
7	Stoffeigenschaft, Fähigkeit zur Bildung eines homogenen Stoffgemischs mit einem Lösungsmittel		Ein Reinstoff, dessen Teilchen aus mehreren Atomen zusammengesetzt sind, seine Teilchen sind Moleküle 23	
8	Stofftrennverfahren, Ausnutzung von untersch. Guter Löslichkeit in einem Lösungsmittel		bestehend aus mind. zwei Stoffen, beide Stoffe sind im Gemisch erkennbar 24	
9	Stofftrennverfahren, Ausnutzung von untersch. Siedepunkten		bestehend aus mind. zwei Stoffen, die einzelnen Stoffe sind nicht mehr erkennbar (auch nicht unter dem Mikroskop) 25	
10	Stofftrennverfahren, „Abgießen eines Stoffes“, Ausnutzung von untersch. Dichte		Heterogenes Stoffgemisch aus einem Feststoff in einer Flüssigkeit (Aufschlammung) 26	
11	Stofftrennverfahren, „Absetzen eines Stoffes“, Ausnutzung von untersch. Dichte		Heterogenes Stoffgemisch aus zwei Flüssigkeiten 27	
12	Stofftrennverfahren, Ausnutzung von untersch. Aggregatzustand, Feststoff=Filterrückstand, Flüssigkeit=Filtrat		Homogenes Stoffgemisch eines Stoffes (fest, flüssig oder gasförmig) in einer Flüssigkeit 28	
13	Gleichmäßige Verteilung von Stoffteilchen in einer Lösung aufgrund der Wärmebewegung der Teilchen		Chemische Reaktion bei der die Endstoffe energieärmer sind als die Ausgangsstoffe, es wird Energie (Wärme) frei 29	
14	Bezeichnung für die Kräfte, die Metallteilchen zusammenhalten beschrieben durch das Elektronengasmodell		Chemische Reaktion bei der die Endstoffe energiereicher sind als die Ausgangsstoffe, es wird Energie aufgenommen 30	
15	strenge geometrische Anordnung von Teilchen eines Stoffes im festen Aggregatzustand		Ein Stoff, der die Aktivierungsenergie einer chemischen Reaktion herabsetzt (z.B. Enzyme) 31	
16	Vorgang bei dem neue Stoffe entstehen, durch Synthese oder Zerlegung von Ausgangsstoffen		Energie, die benötigt wird, um eine chemische Reaktion zu starten 32	