

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