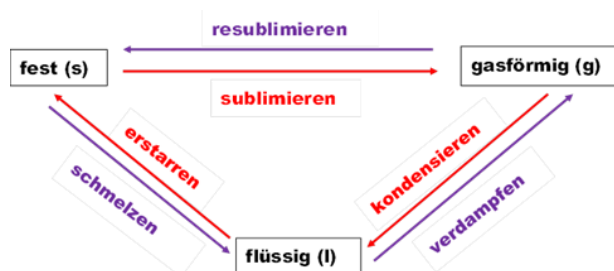


Teilchenmodell

- (1) Alle Stoffe bestehen aus kleinsten Teilchen.
- (2) Zwischen den Teilchen wirken Anziehungskräfte.
- (3) Alle Teilchen befinden sich in ständiger, regelloser Bewegung (Brownsche Bewegung), die mit steigender Temperatur zunimmt.

Aggregatzustände



Diffusion

Die selbstständige Durchmischung von miteinander in Berührung befindlichen Stoffen.
Ursache: Die Eigenbewegung der Teilchen

Spezifische Eigenschaften = Stoffeigenschaften

Typische Eigenschaften, an denen man einen Stoff erkennen kann, wie Farbe, Geruch, Schmelz- und Siedetemperatur, el. Leitfähigkeit, Löslichkeit, Dichte.

<p>Modelle in der Chemie</p>	<p>Vereinfachte Darstellungen zur Veranschaulichung besonders kleiner, großer oder komplizierter Gegenstände oder Sachverhalte.</p> <p>Modelle sind Vorstellungen, aber keine Abbildungen der Wirklichkeit.</p>
<p>Stoffebene</p>	<p>Alles was man sehen, fühlen, schmecken, hören und riechen kann</p>
<p>Teilchenebene</p>	<p>Vorstellungen über Aufbau und nicht sichtbare Vorgänge zwischen den Teilchen, die die Ursache für unsere Beobachtungen auf der Stoffebene sind.</p>
<p>Reinstoff</p>	<p>Stoff, der durch eine Reihe spezifischer Eigenschaften eindeutig gekennzeichnet ist (z.B. Siedepunkt, Schmelzpunkt).</p>

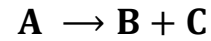
Gemisch	Es besteht aus mindestens 2 Reinstoffen und hat somit Mischeigenschaften (z.B. Siedebereich).
homogenes Gemisch	Die einzelnen Bestandteile des Gemischs sind (selbst mit dem Mikroskop) nicht unterscheidbar.
heterogenes Gemisch	Die einzelnen Bestandteile des Gemischs sind erkennbar.
Lösung	homogenes, flüssiges Gemisch: s in l (z.B. Zuckerwasser), l in l (z.B. Schnaps = Alkohol in Wasser), g in l (z.B. Mineralwasser = Kohlenstoffdioxid in Wasser) <small>s=fest; l=flüssig; g=gasförmig</small>

<p style="text-align: center;">Suspension</p>	<p style="text-align: center;">heterogenes Gemisch s in l (z.B. trübes Teichwasser = Sand/Lehm in Wasser) s=fest; l=flüssig; g=gasförmig</p>
<p style="text-align: center;">Emulsion</p>	<p style="text-align: center;">heterogenes Gemisch l in l (z.B. Milch = flüssiges Fett in Wasser) s=fest; l=flüssig; g=gasförmig</p>
<p style="text-align: center;">Glimmspanprobe</p>	<p style="text-align: center;">= Nachweisreaktion für Sauerstoff:</p> <p style="text-align: center;">Ein glimmender Holzspan wird vorsichtig in ein Reagenzglas geschoben, in dem man Sauerstoff vermutet. Flammt der Glimmspan auf, so ist Sauerstoff enthalten.</p>
<p style="text-align: center;">Knallgasprobe</p>	<p style="text-align: center;">= Nachweisreaktion für Wasserstoff:</p> <p style="text-align: center;">Ein Reagenzglas, in dem man neben Luft auch Wasserstoff vermutet, wird mit der Öffnung an eine Flamme gebracht. Ist Wasserstoff enthalten, so kommt es je nach Mischungsverhältnis Wasserstoff-Luft zu einem mehr oder weniger deutlichen, pfeifenden Knall.</p>

<p style="text-align: center;">Atom</p>	<p>Atome sind die Grundbausteine eines Stoffes.</p> <p>Es gibt so viele Atomsorten wie Elemente.</p>
<p style="text-align: center;">Element</p>	<p>Reinstoff, der sich durch keine der gebräuchlichen physikalischen und chemischen Methoden weiter zerlegen lässt.</p> <p style="text-align: center;">Beispiel: Wasserstoff</p>
<p style="text-align: center;">Verbindung</p>	<p>Reinstoff, der sich durch chemische Methoden weiter zerlegen lässt.</p> <p>Beispiel: Wasser, eine Verbindung aus Wasserstoff und Sauerstoff</p>
<p style="text-align: center;">Chemische Reaktion</p>	<p>Vorgänge, bei denen aus Reinstoffen neue Reinstoffe entstehen.</p> <p>Sie sind neben der Stoffveränderung stets mit einem Energieumsatz verbunden.</p>

Analyse

Chemische Reaktion, bei der aus einem Edukt mehrere Produkte entstehen:



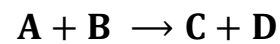
Synthese

Chemische Reaktion, bei der aus mehreren Edukten ein Produkt entsteht:



Umsetzung

Chemische Reaktion, bei der aus mehreren Edukten mehrere Produkte entstehen:



oder



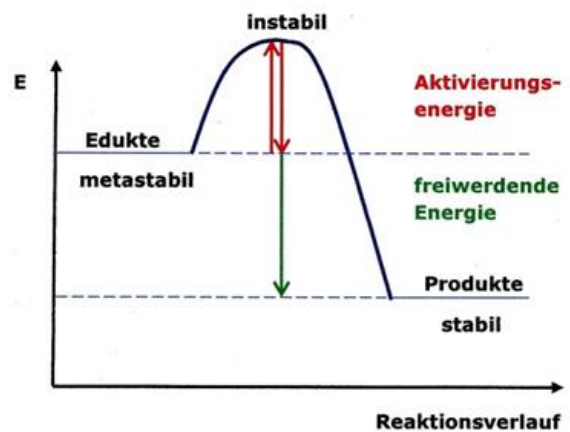
exotherme Reaktion

Eine chemische Reaktion bei der Energie frei wird.

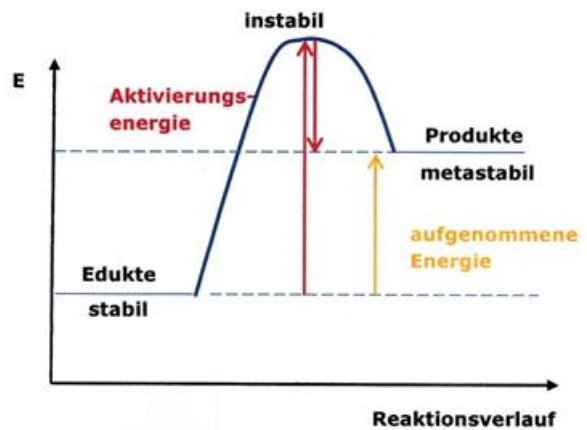
endotherme Reaktion

Eine chemische Reaktion bei der Energie aufgenommen wird.

Energiediagramm einer exothermen Reaktion



Energiediagramm einer endothermen Reaktion



Aktivierungsenergie

Die zum Ingangsetzen einer chemischen Reaktion notwendige Energie.

Sie führt die Edukte in einen reaktionsbereiten Zustand über.

<p style="text-align: center;">Katalysator</p>	<p>Katalysatoren sind Stoffe, die die Aktivierungsenergie herabsetzen und so die Reaktion beschleunigen.</p> <p>Sie nehmen an der Reaktion teil, liegen am Ende aber unverbraucht vor.</p>
<p style="text-align: center;">Wertigkeit</p>	<p>Die Wertigkeit eines Atoms ist die Anzahl der Wasserstoffatome, die es binden kann.</p>
<p style="text-align: center;">Molekül</p>	<p>Nichtmetallatome schließen sich mit Nichtmetallatomen zu Molekülen zusammen.</p>
<p style="text-align: center;">Bausteine der Atome</p>	<p>Proton (p^+) : 1 positive Ladung; Masse $\approx 1u$</p> <p>Neutron (n) : keine Ladung; Masse $\approx 1u$</p> <p>Elektron (e^-) : 1 negative Ladung; Masse $\approx 0,0005u$</p> <p>Protonen und Neutronen bezeichnet man auch als Nukleonen (Kernbausteine).</p>

<h2 style="text-align: center;">Kern-Hülle-Modell des Atoms</h2>	<ul style="list-style-type: none"> • kleiner, positiver Atomkern aus Nukleonen = Protonen und Neutronen • Der Atomkern enthält nahezu die gesamte Masse (mehr als 99,9%) des Atoms. • Hülle aus Elektronen, die sich um den Kern bewegen. • Die Anzahl der Protonen und Elektronen ist gleich (neutrales Atom)
<h2 style="text-align: center;">Isotope</h2>	<p>Isotope sind Atome eines Elementes, die sich nur in der Masse unterscheiden.</p> <p>Sie besitzen gleich viele Protonen, aber unterschiedlich viele Neutronen.</p> <p style="text-align: center;">Beispiel: $^{35}_{17}\text{Cl}$, $^{37}_{17}\text{Cl}$</p> <p style="text-align: center;">allgemein: $^{\text{A}}_{\text{Z}}\text{X}$</p> <p>X= Elementsymbol, A=Nukleonenanzahl, Z=Protonenanzahl</p>
<h2 style="text-align: center;">Schalenmodell der Atomhülle</h2>	<ul style="list-style-type: none"> • Die Elektronen bewegen sich auf Schalen um den Kern. • Die Schalen sind von innen nach außen mit Nummern (1, 2, 3,...) oder Buchstaben (K, L, M,...) bezeichnet. • Die maximale Anzahl der Elektronen einer Schale berechnet sich aus ihrer Nummer n mit der Formel $2 \cdot n^2$
<h2 style="text-align: center;">Valenzelektronen</h2>	<p>Elektronen auf der äußersten Schale eines Atoms (= Valenzschale).</p> <p>Sie sind im Wesentlichen für das Reaktionsverhalten des Atoms verantwortlich.</p>

<p style="text-align: center;">Oktettregel / Edelgaskonfiguration</p>	<p>Die Edelgase besitzen 8 Valenzelektronen und sind sehr stabil (reaktionsträge). Man sagt, sie besitzen Edelgaskonfiguration oder ein Elektronenoktett.</p> <p>Oktettregel: Alle Atome streben nach maximaler Stabilität, d.h. sie versuchen durch Aufnahme oder Abgabe von Elektronen ein Oktett auf der äußersten Schale zu erreichen.</p>
<p style="text-align: center;">Ionen</p>	<p>Elektrisch geladene Atome oder Moleküle. Sie entstehen, wenn Atome Elektronen aufnehmen oder abgeben (vgl. Oktettregel)</p> <p>Anion = negativ geladenes Ion Kation = positiv geladenes Ion</p> <p>Beispiele: $Mg \rightarrow Mg^{2+} + 2 e^{-}$ $N + 3 e^{-} \rightarrow N^{3-}$</p> <p>Man unterscheidet Atom-Ionen und Molekül-Ionen.</p>
<p style="text-align: center;">Salz</p>	<p>Verbindung aus Metall und Nichtmetall</p> <p>Salze sind stets aus Ionen aufgebaut.</p> <p>Beispiele: NaCl aus Na^{+} und Cl^{-} Al_2O_3 aus Al^{3+} und O^{2-} K_2SO_4 aus K^{+} und SO_4^{2-}</p>
<p style="text-align: center;">Ionenbindung</p>	<p>Chemische Bindung von Ionen in einem Ionengitter.</p> <p>Sie basiert auf den gegenseitigen Anziehungskräften der Kationen und Anionen.</p> <p>Metalle bilden Kationen, Nichtmetalle Anionen (vgl. Ionen).</p> <p>Die Stärke der Ionenbindung hängt von der Größe und der Ladung der Ionen ab.</p>

Verhältnisformel

Salze bilden Ionengitter, also "Riesenteilchen" unbestimmter Größe.

Die Formel eines Salzes beschreibt demnach kein konkretes Teilchen, sondern gibt nur das Verhältnis der enthaltenen Ionen wieder.

Ionengitter

Die Anionen und Kationen eines Salzes in festem Zustand sind nach einem bestimmten Bauprinzip regelmäßig angeordnet: Ionengitter.

Wichtige Molekül-Ionen

Name	Formel
Carbonat-Ion	CO_3^{2-}
Nitrat-Ion	NO_3^-
Nitrit-Ion	NO_2^-
Sulfat-Ion	SO_4^{2-}
Sulfit-Ion	SO_3^{2-}
Phosphat-Ion	PO_4^{3-}
Phosphit-Ion	PO_3^{3-}

Metall

Die überwiegende Anzahl der Elemente sind Metalle.

Metalle sind Elektronendonatoren. Je leichter sie Elektronen abgeben, je unedler sind sie.

Typische Edelmetalle sind Schmuckmetalle wie Au, Ag, Cu, Pt.

Beispiele für unedle Metalle sind Na, Zn, Fe

<p>Elektronenpaarbindung = kovalente Bindung = Atombindung</p>	<p>In Molekülen sind die Nichtmetallatome durch gemeinsame Elektronenpaare gebunden.</p> <p>Indem diese gemeinsamen Elektronenpaare zu jedem Atom gehören, erreichen beide Atome Edelgaskonfiguration.</p> <p>Die Anhäufung negativer Ladung zwischen den positiven Atomkernen führt zur Anziehung.</p>
<p>Kalkwasserprobe</p>	<p>= Nachweisreaktion für Kohlenstoffdioxid:</p> <p>Das Gas, in dem man Kohlenstoffdioxid vermutet, wird durch Kalkwasser (= Calciumhydroxid-Lösung) geleitet. Trübt sich das Kalkwasser, so ist Kohlenstoffdioxid enthalten.</p> <p>Rgl.: $\text{CO}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{CaCO}_3\downarrow + \text{H}_2\text{O}$</p>
<p>Stoffmenge</p>	<p>Größe für die Anzahl von Teilchen</p> <p>Symbol: "n" Einheit: "mol"</p> <p>1 mol = $6,022 \cdot 10^{23}$ Teilchen</p>
<p>Avogadro-Konstante</p>	<p>$N_A = 6,022 \cdot 10^{23} \frac{1}{\text{mol}}$</p>

<h2 style="text-align: center;">Molare Masse</h2>	<p style="text-align: center;">Masse von 1 Mol eines Stoffes</p> <p style="text-align: center;">Symbol: "M" Einheit: "$\frac{\text{g}}{\text{mol}}$"</p> <p style="text-align: center;">Beispiel: $M(\text{Na}_2\text{SO}_4)$ Addiere die Atommassen entsprechend der Indizes und verwende die Einheit $\frac{\text{g}}{\text{mol}}$!</p> $M(\text{Na}_2\text{SO}_4) = (2 \cdot 23,0 + 32,1 + 4 \cdot 16,0) \frac{\text{g}}{\text{mol}} = 142,1 \frac{\text{g}}{\text{mol}}$ <p style="text-align: center;">(auf 1 Dezimalstelle genau)</p>
<h2 style="text-align: center;">Molares Volumen</h2>	<p style="text-align: center;">Das Volumen, das 1 mol eines Gases einnimmt.</p> <p style="text-align: center;">Symbol "V_m" Einheit "$\frac{\text{l}}{\text{mol}}$"</p> <p style="text-align: center;">Im Normzustand (0°C; 1013hPa) gilt:</p> $V_m = 22,4 \frac{\text{l}}{\text{mol}}$
<h2 style="text-align: center;">wichtige Formeln</h2>	$n = \frac{m}{M} \qquad n = \frac{V}{V_m} \qquad n = \frac{N}{N_A}$ <p>n=Stoffmenge</p> <p>m= Masse M= Molare Masse V= Volumen V_m= Molares Volumen N = Teilchenanzahl N_A = Avogadro-Konstante</p>