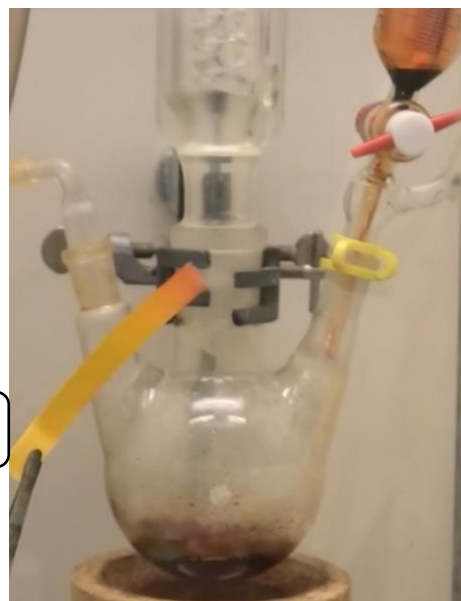


Substitutionsreaktionen im Vergleich



S_E



Abbildungen: Substitutionsreaktionen im Experiment, ZSL

Worum geht's in dieser LernBOX?

Das wissen Sie schon:

- ✓ Strukturformel des Benzol-Moleküls
- ✓ Mechanismus der radikalischen Substitution an Alkane
- ✓ Mechanismus der elektrophilen Substitution an Benzol

Mit dieser LernBOX können Sie lernen, ...

TB 1	... welche organischen Grundchemikalien für die Herstellung von Alltagsprodukten benötigt werden.	erledigt?
TB 2	... was man unter einer Substitutionsreaktion versteht. ... welche Bedeutung Substitutionsreaktionen für die chemische Industrie haben.	erledigt?
TB 3	... was die angreifenden Teilchen (Elektrophil, Nucleophil, Radikal) unterscheidet.	erledigt?
TB 4	... wie sich Substitutionsreaktionen aufgrund der angreifenden Teilchen klassifizieren lassen (S_E , S_N , S_R). ... welche Edukte sich für welche Substitutionsreaktion eignen.	erledigt?
TB 5	... welche Herstellungswege für Grundchemikalien in der chemischen Industrie durch Substitutionsreaktionen möglich werden.	erledigt?

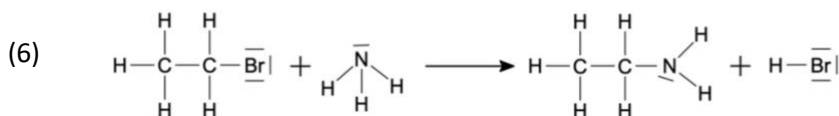
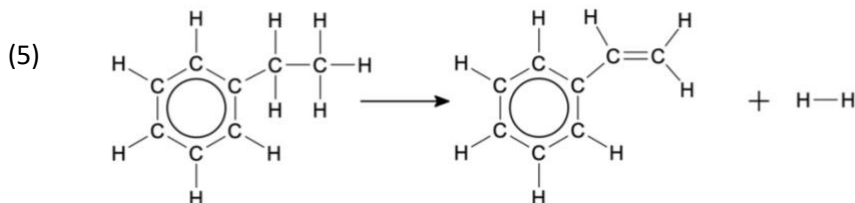
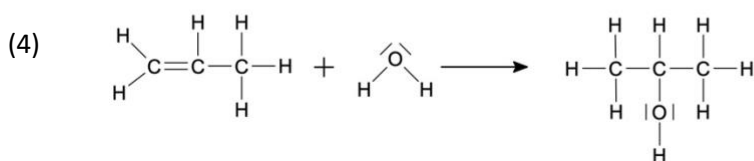
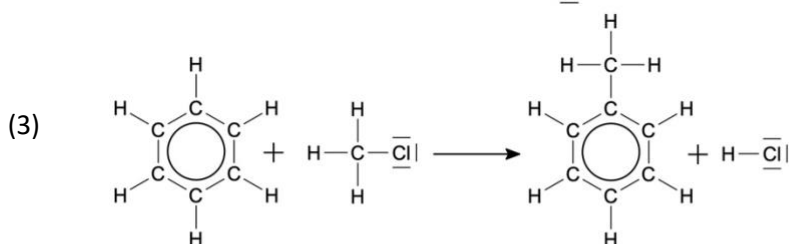
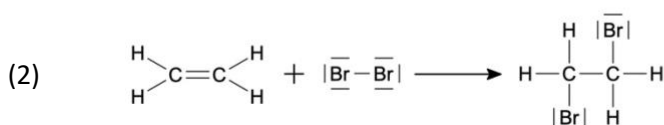
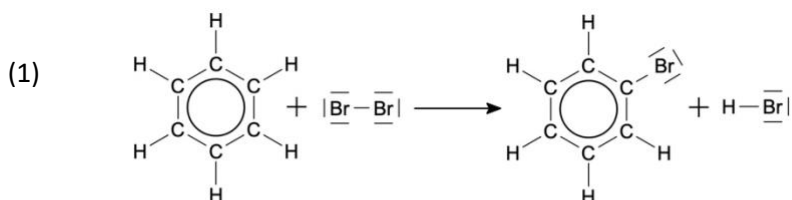
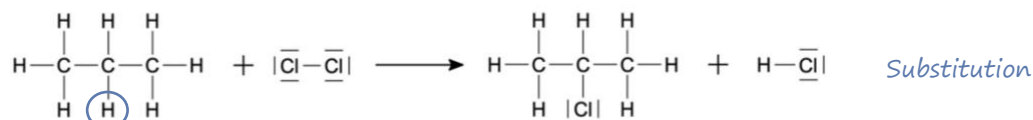
LernBOX
Chemie

TB 2 – Substitutionsreaktionen

Unter einer Substitutionsreaktion (von lat. substituere, ersetzen) versteht man eine Reaktion, bei der in einem Molekül ein Atom oder eine Atomgruppe durch ein anderes Atom oder eine Atomgruppe ersetzt wird.

A1: Entscheiden Sie mit Hilfe obiger Definition, ob es sich bei folgenden Reaktionen um Substitutionsreaktionen handelt. Kennzeichnen Sie in diesem Fall wie im Beispiel im linken Molekül jeweils das Atom oder die Atomgruppe, die ersetzt wird.

Beispiel:



Für Fortgeschrittene:

Benennen Sie die anderen Reaktionstypen.

Informationen zu Reaktionstypen finden Sie hier:



<https://www.lernort-mint.de/chemie/organische-chemie/reaktionstypen/grundlegende-reaktionstypen-org-chemie/>

Durch Substitution eines Wasserstoff-Atoms in einem Alkan-Molekül lässt sich ein Halogenalkan herstellen. In einem weiteren Reaktionsschritt lassen sich aus dem Halogenalkan durch Substitution des Halogen-Atoms Amine oder Alkanole herstellen.

A2: Begründen Sie, dass es sich bei den Reaktionen im Routenplan des TB 1 bei A2 (Seite 2) um Substitutionsreaktionen handelt.

[illegible]

A3: Reagiert 2-Brompropan mit Hydroxid-Ionen, so wird das Brom-Atom durch eine Hydroxy-Gruppe ersetzt. Formulieren Sie die zugehörige Reaktionsgleichung mit Strukturformeln und benennen Sie die entstehenden Produkte.

[illegible]

Durch Substitution eines oder mehrerer Wasserstoff-Atome im Benzol-Molekül lassen sich wichtige Benzol-Derivate (von lat. derivare, ableiten, d.h. von Benzol abgeleitete Verbindungen) herstellen.

A4: Gegeben sind die Trivialnamen wichtiger Benzol-Derivate. Recherchieren Sie alternative Namen, die Strukturformel und die Verwendung dieser Benzol-Derivate.

Trivialname/ alternativer Name	Strukturformel	Verwendung
Phenol		
Anilin		
TNT		
Terephthalsäure		

TB 3 – Angreifende Teilchen

Info:

elektrophil

„Elektronen liebend“ von
griech. philos, Freund

nucleophil

„kernliebend“ von
lat. nucleus, Kern und
griech. philos, Freund

radikalisch

von lat. radix, Wurzel

Kontrollieren Sie Ihre
Lösung mit der
LearningApp:



<https://learningapps.org/watch?v=pngwj39yk22>

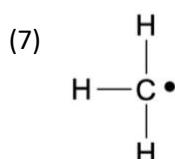
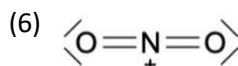
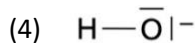
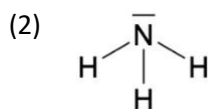
Um in einem Molekül ein Atom oder eine Atomgruppe zu substituieren, muss eine vorhandene Elektronenpaarbindung gebrochen und eine neue, andere Elektronenpaarbindung geknüpft werden.

Dabei sind unterschiedliche Teilchen geeignet, um die Elektronenpaarbindung eines Eduktmoleküls anzugreifen. Je nach den Eigenschaften des angreifenden Teilchens unterscheidet man die elektrophile, die nucleophile bzw. die radikalische Substitutionsreaktion.

A1: Ordnen Sie den angreifenden Teilchen Elektrophil, Nucleophil, Radikal die folgenden Eigenschaften zu.

- ... sind Teilchen mit ungepaarten Elektronen (Einzelelektronen).
- ... verfügen über mindestens ein freies Elektronenpaar.
- ... entstehen durch homolytische Spaltung eines bindenden Elektronenpaars.
- ... greifen Regionen eines Moleküls mit niedriger Elektronendichte an.
- ... sind wegen der ungepaarten Elektronen sehr reaktionsfreudig.
- ... sind Anionen oder Teilchen mit negativer Partialladung.
- ... sind Kationen oder Teilchen mit positiver Partialladung.
- ... greifen Regionen eines Moleküls mit hoher Elektronendichte an, wie z.B. C-C-Mehrfachbindungen und delokalisierte Elektronenringsysteme.

A2: Sortieren Sie die gegebenen angreifenden Teilchen (1) bis (7) begründet in die Tabelle ein. Verwenden Sie zur Begründung die Fachbegriffe aus A1.



Elektrophil	Nucleophil	Radikal
(5), ...		

Info: Erst die Polarisierung des Brom-Moleküls durch den Katalysator wie z.B. Eisen(III)-bromid bewirkt, dass das positiv polarisierte Brom-Atom als Elektrophil reagieren kann.

Kontrollieren Sie Ihre
Lösung mit der
LearningApp:



<https://learningapps.org/watch?v=pvm75xacn22>

TB 4 – Eduktmoleküle

Neben dem angreifenden Teilchen ist das Eduktmolekül entscheidend für den Reaktionsmechanismus. Die strukturellen Voraussetzungen des Eduktmoleküls bestimmen, welches Teilchen für das Angreifen des Eduktmoleküls überhaupt geeignet ist.

Die C-H-Bindungen der Alkan-Moleküle weisen wegen der geringen Elektronegativitätsunterschiede von C- und H-Atomen nur eine geringe Polarität auf. Aufgrund dieser geringen Polarität lassen sich Alkan-Moleküle ausschließlich von Radikalen angreifen. Substitutionsreaktionen an Alkanen verlaufen daher immer nach dem Mechanismus der radikalischen Substitution S_R . Da Radikale bei Belichtung oder hoher Temperatur gebildet werden, begünstigen Sonnenlicht oder Siedehitze die radikalische Substitution.

Die Ladungsverteilung in einem Molekül kann durch die Elektronendichteverteilung anschaulich dargestellt werden. Dabei sind Orte mit hoher Elektronendichte rot dargestellt, Orte mit niedriger Elektronendichte blau, so dass folgende Farbskala gilt:

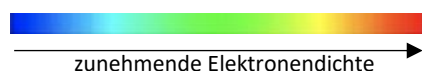


Abbildung 1 zeigt die Elektronendichteverteilung in einem Propan-Molekül.

Hat man in einem Alkan-Molekül ein H-Atom durch ein elektroneutraleres Atom substituiert, so ist die Bindung zwischen dem Kohlenstoff-Atom und dem Substituenten polar, wobei das C-Atom positiv polarisiert ist. Substituierte Alkane reagieren mit Nucleophilen nach dem Mechanismus der nucleophilen Substitution S_N .

Abbildung 2 zeigt die Elektronendichteverteilung in einem 2-Brompropan-Molekül.

Das Benzol-Molekül besitzt aufgrund seiner delokalisierten Elektronen eine erhöhte Elektronendichte im Ring. Bei einer Substitutionsreaktion bleibt das energetisch günstige aromatische System erhalten. Substitutionsreaktionen am Benzol-Molekül verlaufen immer nach dem Mechanismus der elektrophilen Substitution S_E .

Abbildung 3 zeigt die Elektronendichteverteilung in einem Benzol-Molekül.

A1: Ergänzen Sie mit Hilfe des obigen Textes folgende Übersicht:

Eduktmolekül Bsp.	mit	angreifendes Teilchen mit Bsp.	Reaktionsmechanismus
		Radikal z.B. Br•	
			nucleophile Substitution S_N
Aromat z.B. Benzol			

Info:

EN (C) = 2,5

EN (H) = 2,1

EN (Br) = 2,8

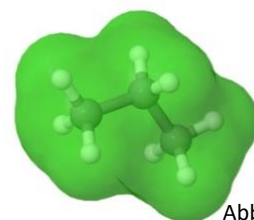


Abb. 1

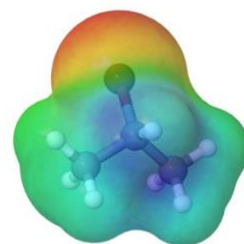


Abb. 2

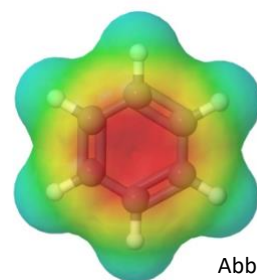
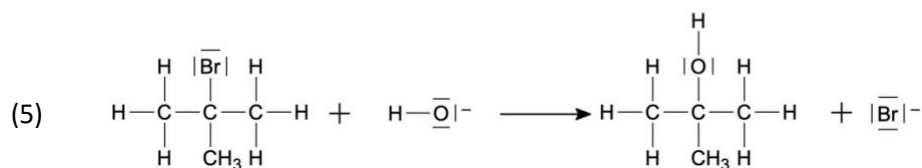
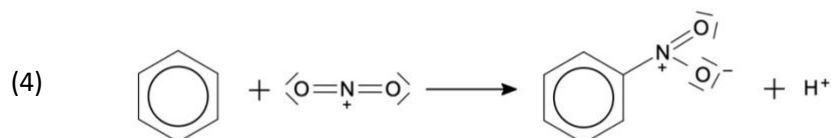
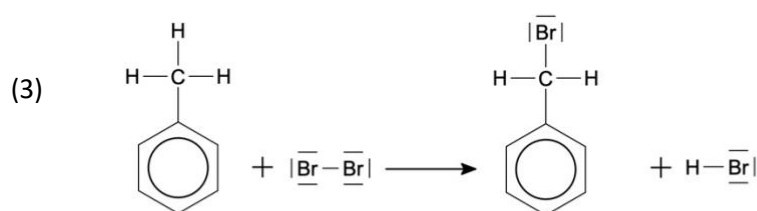
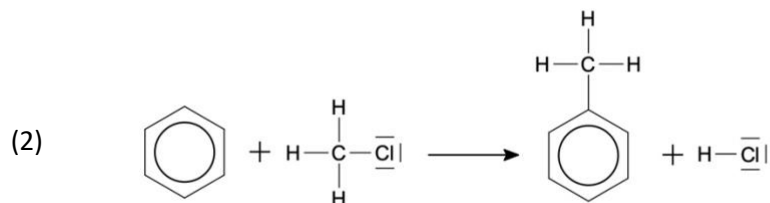
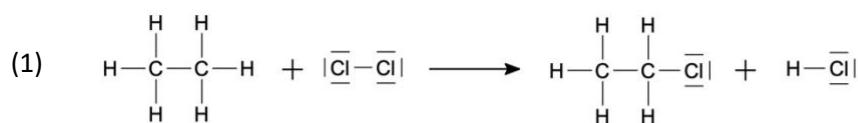


Abb. 3

Abb. 1 bis Abb. 3 erstellt mit
https://www.chemie-interaktiv.net/jsmol/viewer_4a.html

A2: Ordnen Sie den folgenden Substitutionsreaktionen begründet die Reaktionsmechanismen S_E , S_N , S_R zu. Ergänzen Sie bei (1) bis (3) die eventuell notwendigen zusätzlichen Reaktionsbedingungen (*Katalysator*, *Licht*) auf dem Reaktionspfeil.



Für Fortgeschrittene:

Überlegen Sie eine Versuchsdurchführung für Reaktion (5). Nennen Sie Möglichkeiten für den Nachweis, dass die Reaktion tatsächlich stattgefunden hat.

A3: An einem Alkylbenzol-Molekül (z.B. Toluol-Molekül) sind Substitutionsreaktionen nach zwei verschiedenen Mechanismen möglich. Begründen Sie!

[illegible]

Informieren Sie sich über die SSS- und die KKK-Regel:



<https://www.chemieunterricht.de/dc2/ch/cht-207.htm>

