

Termin 3

Weitere Reaktionsgleichungen

zu: Zink, Schwefel <https://www.youtube.com/watch?v=pXAYBON3bpY> (3 Minuten)

a)

b)

c)

zu: Kupfer, Sauerstoff ([\(1\) Kupfer reagiert mit Sauerstoff Oxidation - YouTube](#) 3 Minuten)

a)

b)

c)

Info.

Wenn ein Metall mit Schwefel reagiert entsteht ein _____

Wenn ein Metall mit Sauerstoff reagiert entsteht ein _____

Film: Oxidation im Alltag I mustewissen Chemie <https://www.youtube.com/watch?v=5xOr1ri-XK8> (4 Minuten)

Überblick exotherm und endotherme Reaktion

Bei chemischen Reaktionen unterscheiden wir zwischen endothermen und exothermen chemischen Reaktionen. Bei **endothermen Reaktionen** muss Energie (Wärme, Licht, Bewegung etc.) zugeführt werden, damit die Reaktion in Gang bleibt. Ein Beispiel dafür ist das Backen von Kuchen oder das Braten von Gemüse in der Pfanne. Stellen wir den Herd (Energiezufuhr) ab, hört die Reaktion auf.

Exotherme Reaktionen laufen hingegen von alleine weiter, ohne dass wir Energie zuführen müssen. Ein Beispiel hierfür ist das Abbrennen einer Feuerwerkszündschnur. Hierbei wird so viel Energie frei, dass diese ausreicht, alle Ausgangsstoffe immer wieder neu zu aktivieren, bis sie komplett aufgebraucht sind.

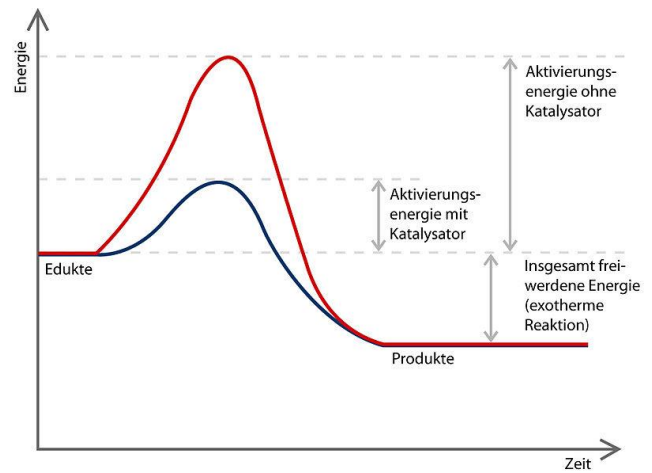
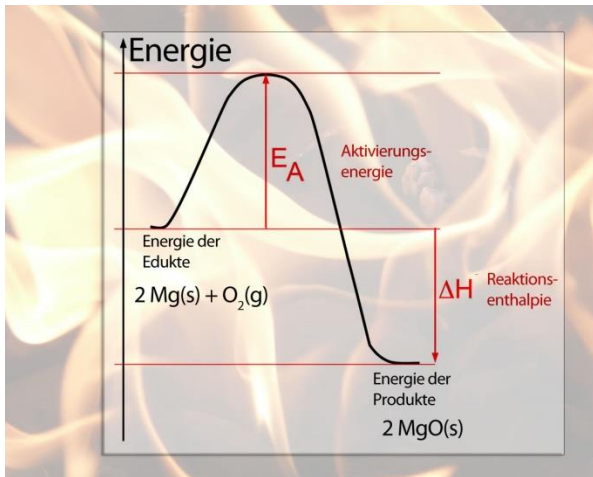
Zusammenfassend können wir sagen, dass bei endothermen Reaktionen Energie benötigt wird und bei exothermen Reaktionen Energie frei wird.

Beispiel:

	Endotherme Reaktion	Exotherme Reaktion
1		
2		

Schaubilder zur exothermen und endothermen Reaktion

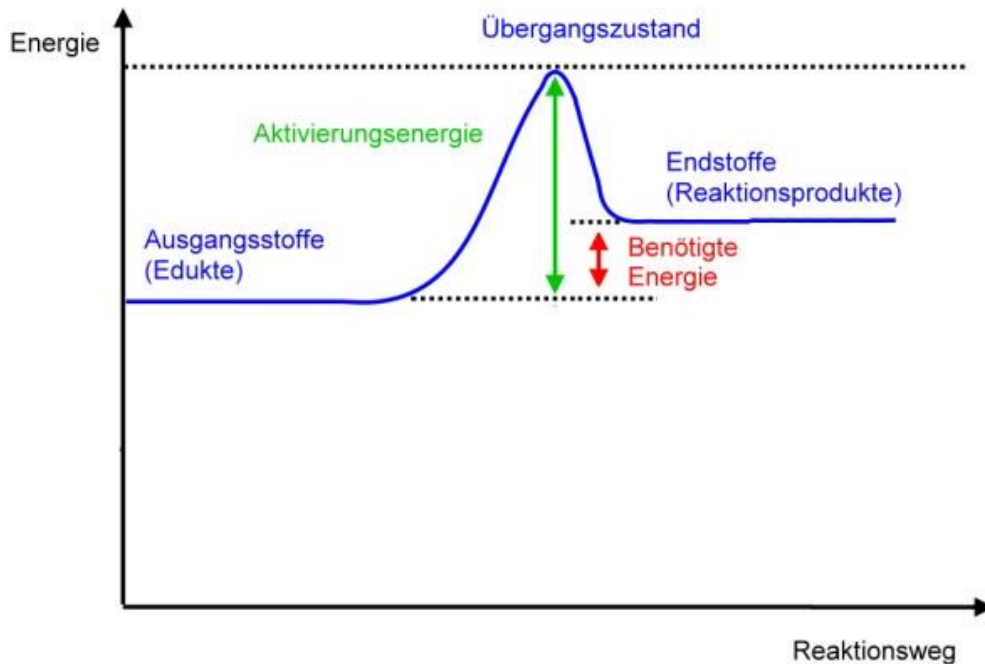
Exotherme Reaktion



Beispiel: _____

Chemie ist die Lehre von Stoffen und deren Veränderung. Die klassischen Aggregatzustände sind **fest (s)**, flüssig (l) und gasförmig (g). Die Abkürzungen, die in Klammern hinter den Bezeichnungen stehen, kommen aus dem Englischen und bedeuten: s= solid, l= liquid, g= gas

Endotherme Reaktion



Beispiel: _____

PeriodenSystem der Elemente ()

Aufbau: Hinweis: Film PSE I musstewissen Chemie (Dauer 8 Min)

<https://www.youtube.com/watch?v=J2KJRRH0E3Y>

	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII
1								
2								
3								
4								
5								
6								
7								

↓ Elemente, die in einer Spalte stehen,

	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII
1								
2								
3								
4								
5								
6								
7								

→ Elemente, die in einer Zeile stehen,

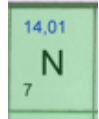
Aufgabe:

a) Schreibe die Elemente mit Namen und Symbol der II. Hauptgruppe auf.

b) Schreibe die Elemente mit Namen und Symbol der 3. Periode auf.

Info aus dem PSE

Was bedeuten die Zahlen im Periodensystem der Elemente bei dem Element Stickstoff (N)?



14,01: _____

bzw. _____

7: _____

Bohrsches Atommodell

Film: Atommodell nach Bohr I musstewissen Chemie (Dauer 8 Min)

[\(1\) Periodensystem der Elemente I Teil 1 I musstewissen Chemie - YouTube](#)

Stickstoff

Info:

Kern: Anzahl **Protonen** mit +

Elektronen auf den Schalen mit -

1. Schale: maximal 2 Elektronen
Neue Schale wird erst begonnen, wenn die vorherige voll besetzt ist.

2. und 3. Schale maximal 8 Elektronen

Lewis Schreibweise;

Weitere Beispiele

24,3050
[Ne]3s ²
12 Mg
649 2 1.3
1107 7.6
Magnesium

4. Hg
12,0107
[He]2s ² 2p ⁶
6 C
-2,4
3550 2.5
4827 11.3
Kohlenstoff

6. Hg
15,9994
[He]2s ² 2p ⁶
8 O
-2,-1
-218 3.5
-183 13.6
Sauerstoff

Lewis Schreibweise

Aufgabe:

Was bedeuten die Zahlen im Periodensystem der Elemente bei dem Element Chlor (Cl)?

17
Cl
35,45
Chlor

_____:

bzw. _____

_____:

Gib die Lewis Schreibweise an.

Themen Arbeit Nr. 1 (23.11.23)

- Gegenstand und Stoff (Material)
- Aggregatzustand (am Beispiel Wasser)
Schaubild Aggregatzustandsübergänge
- Stoffe wandeln sich um
Chemische Reaktionen sind Vorgänge, bei denen neue Stoffe mit neuen Eigenschaften entstehen
- Reaktionsgleichungen
- in Worten
- Eisen und Sauerstoff reagiert zu _____
- Kupfer und Sauerstoff reagiert zu _____
- Eisen und Schwefel reagiert zu _____
- Zink und Schwefel reagiert zu _____
- in Symbolen (chemisch)
- Unterscheidung exotherme und endotherme Reaktion
- PSE
Aufbau, Info aus dem PSE
- Bohrsches Atommodell
- Lewis Schreibweise