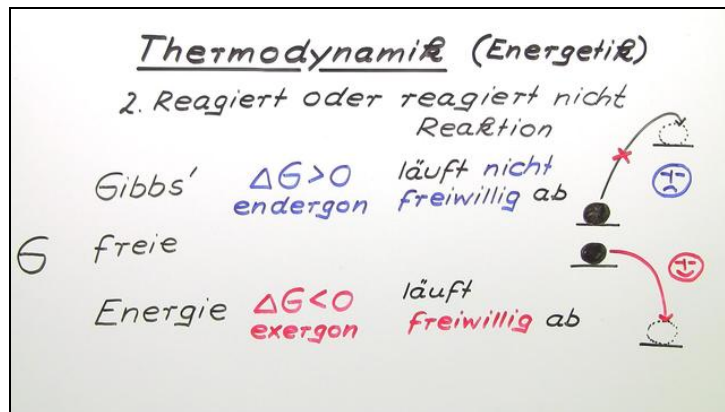




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)

Thermodynamik – Einführung



- 1 Bestimme, wie sich die Entropie verändert, wenn im Organismus Moleküle aufgebaut werden.
- 2 Gib die Gleichung an, mit der man Gibbs freie Energie berechnen kann.
- 3 Entscheide, ob folgende Reaktionen endergon oder exergon sind.
- 4 Schätze ab, ob die folgende Reaktion freiwillig abläuft.
- 5 Berechne die freie Enthalpie bei der Entstehung von Kohlenstoffmonoxid.
- 6 Berechne die freie Enthalpie bei der Entstehung von Chlorwasserstoff.
- + mit vielen Tipps, Lösungsschlüsseln und Lösungswegen zu allen Aufgaben



Das komplette Paket, inkl. aller Aufgaben, Tipps, Lösungen und Lösungswege gibt es für alle Abonnenten von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)



Bestimme, wie sich die Entropie verändert, wenn im Organismus Moleküle aufgebaut werden.

Wähle die richtige Antwort aus.

Die Entropie wird größer. **A**

Die Entropie wird kleiner. **B**

Das ist nicht abschätzbar. **C**

Die Entropie bleibt konstant. **D**



Unsere Tipps für die Aufgaben

1
von 6

Bestimme, wie sich die Entropie verändert, wenn im Organismus Moleküle aufgebaut werden.

1. Tipp

Entropie ist das Maß der Unordnung.



Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1
von 6

Bestimme, wie sich die Entropie verändert, wenn im Organismus Moleküle aufgebaut werden.

Lösungsschlüssel: B

Die Entropie ist das Maß der Unordnung. Sie ist also umso größer, je unordentlicher es ist. Wenn nun in einem Organismus Moleküle aufgebaut werden, ist es wie beim Aufräumen in deinem Zimmer. Viele kleine Teilchen werden zusammengepackt. Die Unordnung sinkt - und damit auch die Entropie.