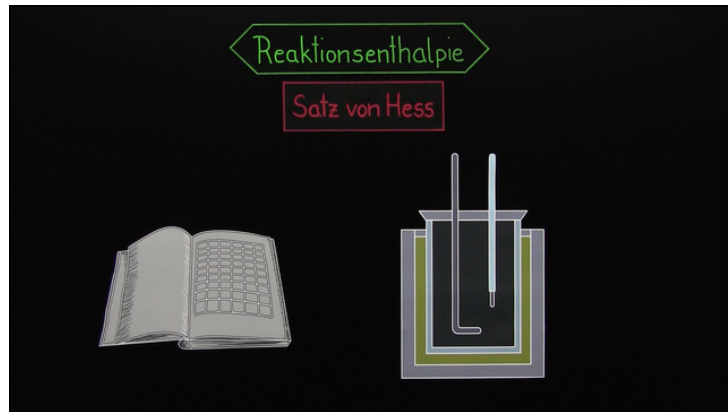




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)

Satz von Hess – Einführung



- 1 **Erkläre den Satz von Hess.**
- 2 Erkläre den Begriff Reaktionsenthalpie.
- 3 Vervollständige das Schema zur Berechnung der Reaktionsenthalpie.
- 4 Bestimme die Reaktionsenthalpie dieser Reaktion ist.
- 5 Berechne die Bildungsenthalpie von Wasser.
- 6 Berechne die Bildungsenthalpie von Methan.
- + 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)



Erkläre den Satz von Hess.

Wähle die richtige Aussage aus.

Die Reaktionsenthalpie hängt vom Reaktionsweg und vom Ausgangs- und Endzustand des Systems ab.

A

Die Reaktionsenthalpie ist unabhängig vom Reaktionswegs und vom Ausgangs- und Endzustand des Systems.

B

Die Reaktionsenthalpie ist unabhängig vom Reaktionsweg und hängt nur vom Ausgangs- und Endzustand des Systems ab.

C

Die Reaktionsenthalpie hängt vom Reaktionsweg ab und ist unabhängig vom Ausgangs- und Endzustand des Systems.

D



Unsere Tipps für die Aufgaben

1
von 6

Erkläre den Satz von Hess.

1. Tipp

Die Reaktionsenthalpien von Teilreaktionen ergeben zusammen die Reaktionsenthalpie der Gesamtreaktion.



Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1
von 6

Erkläre den Satz von Hess.

Lösungsschlüssel: C

Der Satz von Hess besagt, dass die Reaktionsenthalpie unabhängig vom Reaktionsweg ist und nur vom Ausgangs- und Endzustand des Systems abhängt. So kann man auch Reaktionsenthalpien rechnerisch bestimmen, die experimentell nicht bestimmbar sind.