



Hauptsätze

Ergebnisse 06.06.2018, 12:16

Ein irreversibler Prozess

A ist eine Folge von Gleichgewichtszuständen.

0%

B ist nicht umkehrbar ohne zusätzliche Änderungen an der Umgebung.

92%

C läuft nicht spontan ab.

0%

D lässt die Entropie unverändert.

8%

13 Stimmen

Was ist keine gültige Formulierung des 2. Hauptsatzes?

A Wärmeleitung ist irreversibel.

7%

B Die Entropie ist eine Zustandsfunktion. Sie kann spontan nur zunehmen.

7%

C Alle reversiblen Wärmekraftmaschinen zwischen T1 und T2 haben den gleichen Wirkungsgrad.

36%

D Die innere Energie ist eine Zustandsfunktion. Sie kann spontan nur abnehmen.

50%

14 Stimmen

Die Gibbs'sche Freie Energie hat als natürliche Variablen

A S, V, N

15%

B S, p, mu

15%

C T, p, N

62%

D T, p, V

8%

13 Stimmen

Richtig oder Falsch?

Ein totales Differential (z.B. von $U(S,V)$) kann nur bezüglich der natürlichen Variablen gebildet werden.

A Richtig!

43%

B Falsch!

57%

14 Stimmen