



Phänomenologische Thermodynamik

Ergebnisse 01.06.2018, 10:16

Die Freie Energie F hat als natürliche Variablen

A S, V, N

14%

B T, V, N

57%

C T, p, N

29%

D T, p, μ

0%

7 Stimmen

Der Wirkungsgrad des Carnot Kreisprozesses

A ist der minimal mögliche bei gegebenen Temperaturen T_1 und T_2 .

0%

B kann nicht 1 werden wegen des 2. Hauptsatzes der Thermodynamik.

56%

C kann nicht 1 werden wegen des 1. Hauptsatzes der Thermodynamik.

44%

9 Stimmen

Bei irreversibel laufenden Maschinen (Kreisprozesse)

A sind Vorwärts und Rückwärtsrichtung nicht gleich effektiv, wobei die Vorwärtsrichtung einen schlechteren Wirkungsgrad hat.

56%

B sind Vorwärts und Rückwärtsrichtung nicht gleich effektiv, wobei die Vorwärtsrichtung einen besseren Wirkungsgrad hat.

44%

C ist die Entropie nach einem Umlauf erhalten.

0%

9 Stimmen