



Exergie

Ergebnisse 15.06.2018, 10:17

Die Exergie eines Systems beschreibt

A die maximal verfügbare Arbeit beim Weg ins Gleichgewicht.

100%

B die Entropieproduktion auf dem Weg ins Gleichgewicht.

0%

C isotherme isochore Prozesse.

0%

5 Stimmen

Welche Aussage zur Exergie stimmt NICHT:

A Die Exergie ist immer positiv wegen des 2. Hauptsatzes.

33%

B Die Exergie ist positiv da der Gleichgewichtszustand minimale Information enthält.

0%

C Ein System im Gleichgewicht kann keine Arbeit abgeben.

33%

D Auf dem Weg ins GG kann Exergie erzeugt werden.

33%

6 Stimmen

Die Entropie hat als natürliche Variablen

A die extensiven Größen U, V, N .

67%

B die intensiven Größen T, p mu.

0%

C eine Mischung aus beidem U, p, N .

33%

3 Stimmen

Die kalorische Zustandsgleichung ist

A $U(S, V)$

0%

B $U(T, V)$

60%

C $U(T, p)$

40%

5 Stimmen