

Równowagi fazowe w układach zawierających halogenowęglowodory w niskich temperaturach

Nakł. Uniwersytetu Jagiellońskiego - 1



Description: -

-
Architecture -- Brazil -- 20th century -- Catalogs
Artigas, João Batista Vilanova -- Catalogs
Phase rule and equilibrium
Halocarbons. Równowagi fazowe w układach zawierających halogenowęglowodory w niskich temperaturach

-
nr 299.

Rozprawy habilitacyjne (Uniwersytet Jagielloński) ;

nr 299

Rozprawy habilitacyjne / Uniwersytet Jagielloński, Równowagi fazowe w układach zawierających halogenowęglowodory w niskich temperaturach

Notes: Includes bibliographical references (p. 113-123).

This edition was published in 1995



Filesize: 22.56 MB

Tags: #1

1

.

1

Przykładem takiej reakcji może być reakcja zachodząca pomiędzy CO₂ a stałym węglem, zachodząca w wysokich temperaturach: 3.

1

Dla stanu równowagi, prawo działania mas można wyrazić za pomocą ułamków molowych: 3. Węgiel tworzy osobną fazę, występuje w stanie stałym, jako substancja, stała.

1

Równowaga CaCO₃, CaO, CO₂ Jako kolejny przykład równowagi chemicznej w układzie heterogenicznym można rozważyć termiczny rozkład stałego węgla wapnia: 3.

Related Books

- [Vidas de S. Tomé segundo vozes de soncente](#)
- [Antiquitez de Rome de Joachim du Bellay.](#)
- [Astonishing fellow](#)
- [Handbook of carbon, graphite, diamond, and fullerenes - properties, processing, and applications](#)
- [Navajo Mountain community - social organization and kinship terminology](#)