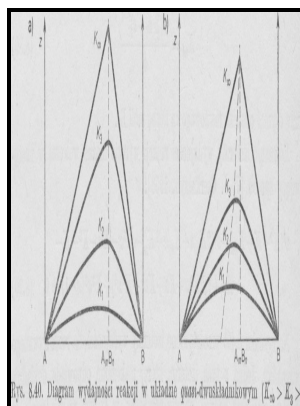


Równowagi fazowe w układach zawierających halogenowęglowodory w niskich temperaturach

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: 11.107 MB

Tags: #1

1

Wystarczy podstawić za ułamki molowe następujące wyrażenia: p_1 — ciśnienie parcyjne CO - ciśnienie parcyjne CO₂ - ciśnienie całkowite. W przeciwieństwie do fazy gazowej której skład ulega zmianie w czasie reakcji faza stała zachowuje swój skład a zmianie ulega jedynie jej masa. Węgiel tworzy osobną fazę, występuje w stanie stałym, jako substancja, stała.

1

Prawo działania mas możemy teraz zapisać w uproszczonej postaci. Przykładem takiej reakcji może być reakcja zachodząca pomiędzy CO₂ a stałym węglem, zachodząca w wysokich temperaturach: $C + CO_2 \rightleftharpoons 2CO$.

1

Dla stanu równowagi, prawo działania mas można wyrazić za pomocą ułamków molowych. Przyjęcie równości oznacza, że w skład fazy stałej nie ulega zmianie w czasie reakcji chemicznej i rzeczywiście tak jest.

1

Równowaga $CaCO_3 \rightleftharpoons CaO + CO_2$ Jako kolejny przykład równowagi chemicznej w układzie heterogenicznym można rozważyć termiczny rozkład stałego węgla wapnia: $C + CO_2 \rightleftharpoons 2CO$.

1

...

1

..

1

.

Related Books

- [Archaeology and the New Testament - a companion volume to Archaeology and the Old Testament](#)
- [Theory of search games and rendezvous](#)
- [Nilama.](#)
- [Memorandum on peace terms.](#)
- [Chalo koi aate.](#)