

# 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: 59.43 MB

Tags: #1

1

Dla stanu równowagi, prawo działania mas można wyrazić za pomocą ułamków molowych: 3. W przeciwieństwie do fazy gazowej której skład ulega zmianie w czasie reakcji faza stała zachowuje swój skład a zmianie ulega jedynie jej masa.

1

Prawo działania mas możemy teraz zapisać w uproszczonej postaci: 3. .

1

Wystarczy podstawiać za ułamki molowe następujące wyrażenia: ; — ciśnienie parcjalne CO - ciśnienie parcjalne CO<sub>2</sub> - ciśnienie całkowite 3. Przyjęcie równości oznacza, że w skład fazy stałej nie ulega zmianie w czasie reakcji chemicznej i rzeczywiście tak jest.

1

Przykładem takiej reakcji może być reakcja zachodząca pomiędzy CO<sub>2</sub> a stałym węglem, zachodząca w wysokich temperaturach: 3.

## Related Books

- [Ch'öndogyo ch'anggönssa](#)
- [Meili Hepo tong xiang hui 25 zhou nian hui qing ji jing lao lian huan hui ji nian te kan.](#)
- [Positions patriotiques et nationales.](#)
- [Adjudication Officers Guide](#)
- [Breve historia de Baeza](#)