

# 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 przeciwnieństwie 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 podstawić za ułamki molowe następujące wyrażenia: ; — ciśnienie parcialne CO - ciśnienie parcialne CO<sub>2</sub> - ciśnienie całkowite 3. Przyjęcie równowagi oznacza, że w składzie 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'ondogyo ch'anggōnssa](#)
- [Meili Hepo tong xiang hui 25 zhōu niān huì qīng jí jīng láo lián huān hui ji niān te kān.](#)
- [Positions patriotiques et nationales.](#)
- [Adjudication Officers Guide](#)
- [Breve historia de Baeza](#)