

Бабич Олександр. Фізична і колоїдна хімія. Лекція 11. Двокомпонентні системи. Діаграми стану двокомпонентних систем. *YouTube*. 2023. URL: <https://youtu.be/rbh7k9c4DJE?si=jedBZKLjG7mkY2Gx>

Лекція №11
Двокомпонентні системи. Діаграми стану двокомпонентних систем

1. Діаграми плавкості двокомпонентних систем з простою евтектикою.
2. Діаграми плавкості бінарних систем, в яких компоненти утворюють хімічну сполуку.
3. Діаграми плавкості бінарних систем, які утворюють тверді розчини

тиск, температура, концентрація речовин

Правило фаз Гіббса $C + \Phi = K + n$

$K = 2$
 $n = 3$
 $\Phi = 1, 2, 3$

Фізична і колоїдна хімія. Лекція. Двокомпонентні системи. Діаграми стану двокомпонентних систем



Олександр Бабич

Підписалося 619 користувачів

Підписатися

3



Поділитися

Завантажити



У відео лекції розповідається про:

- основні поняття про двокомпонентні тверді системи та особливості їх ступеней свободи
- поняття про діаграми стану двокомпонентних систем на прикладі діаграми плавлення або кристалізації чистих твердих речовин
- поняття діаграми кристалізації з простою евтектикою, наведення прикладу діаграми кристалізації (плавлення) двокомпонентної системи з простою евтектикою
- діаграми плавлення (кристалізації) двокомпонентних систем з можливістю хімічної взаємодії
- діаграми плавлення для двокомпонентних систем у виді твердого розчину на прикладі сплаву міді і нікелю - латуні.
- визначення мас компонентів двокомпонентної системи за допомогою діаграми розплаву за правилом важеля.

- розповідається про основні терміни в діаграмах плавлення (кристалізації) - евтетика, лінія солідуса, лінія ліквідуса, евтектичні точки, евтектична рідина, евтектичний солідус.