

Лекція 8.

Діаграми стану однокомпонентних систем. P-T діаграма для води, її особливості.

Двокомпонентними, або бінарними, називають фізико – хімічні системи, до складу яких входять два компоненти. Застосування правила фаз Гіббса до двокомпонентних систем. Способи виразу та графічного зображення складу двокомпонентних систем. Зв'язок між різними способами виразу складу.

Розчини. Основні поняття та визначення. Розчини неелектролітів.

Ідеальні розчини. Розведені розчини. Колігативні властивості розчинів.

Тиск насиченої пари над ідеальним розчинами. Закон Рауля. Залежність зниження температури замерзання від концентрації розчинів. Кріоскопія. Газоподібні розчини. Тверді розчини.

Температура кипіння розведених розчинів, її залежність від концентрації розчину. Ебуліоскопічна константа. Ебуліоскопія.