

## Лекція 11.

Діаграми двокомпонентних систем: з обмеженою і необмеженою розчинністю в твердому стані; з утворенням стійких та нестійких хімічних сполук. Іноді, в результаті перебігу хімічних реакцій між речовинами утворюються хімічні сполуки. Ці сполуки мають різну термічну стійкість.

До стійких відносяться такі сполуки, які плавляться без розкладу, чи з частковою дисоціацією, але без зміни складу. В цьому випадку склад розплаву співпадає зі складом хімічної сполуки (конгруентне плавлення).

До нестійких відносять сполуки, температура розкладу яких нижче гіпотетичної температури їх плавлення. При нагріванні вони розкладаються та утворюють кристали та розплав різного складу, який відрізняється від складу хімічної сполуки (інконгруентне плавлення).

Трикомпонентні системи.

Застосування правила фаз до трикомпонентних систем. Графічне зображення складу трикомпонентної системи. Метод Гіббса.

Розподіл розчиненої речовини між двома рідкими фазами. Закон розподілу.

Дальтоніди та бертоліди. Метод Розебума.