

## Лекція 9.

Реальні розчини. Термодинамічна активність. Методи розрахунку активності розчину. Параметри взаємодії першого порядку. Розрахунок коефіцієнта активності та активності металевого розплаву. Зв'язок між активністю і мольною часткою.

Розчинність газів у рідинах. Закон Генрі та Сівертса.

Системи із двох рідин, що обмежено розчиняються. Діаграми взаємної розчинності рідин. Критична температура розчинення. Правило Алексєєва.

Розрахунок активності та коефіцієнта активності металевого розплаву. Діаграми взаємного розчинення, що мають нижню критичну температуру розчинення.

Рівновага тверде – рідке в двокомпонентних системах. Розчинність твердої речовини у рідині. Діаграма плавлення двокомпонентної системи з евтектикою. Лінії ліквідуса солідуса. Правило важеля, визначення маси рівноважних фаз за допомогою діаграми плавлення.