

Лекція 6.

Хімічна рівновага в гетерогенних реакціях. Визначення рівноважного парціального тиску хімічного процесу.

Вплив зовнішніх умов на стан рівноваги(тиск, температура, додавання інертного газу). Принцип ЛеШательє.

Залежність константи рівноваги від температури, рівняння ізобари та ізохори хімічної реакції. Розрахунок константи рівноваги для температури, що відрізняється від стандартної.

Практичне визначення константи рівноваги. Зв'язок константи рівноваги з енергією Гіббса. Комплекс засобів керування хімічним процесом.

Методи теоретичного розрахунку констант рівноваги з використанням таблиць термодинамічних величин. Вибір оптимальних умов проведення хімічного процесу.

Фазові рівноваги.

Основні поняття фазових рівноваг.

Фаза, складовачастина, компонент, термодинамічні ступені свободи. Умови термодинамічної рівноваги між фазами.