

реакцияларының тепе-теңдік константалары, олардың өзара байланысы.

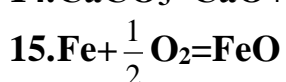
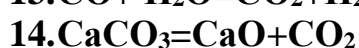
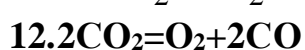
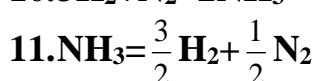
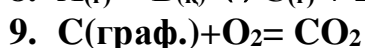
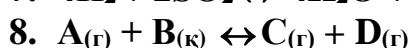
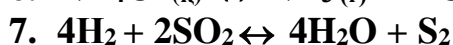
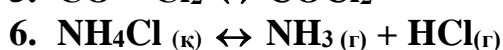
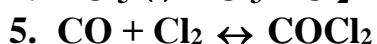
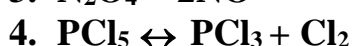
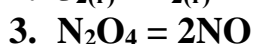
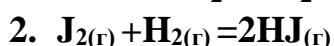
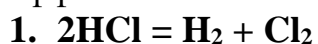
Химиялық реакцияның изотерма теңдеуі және процесс бағыты.

Стандартты изобаралық потенциал, оның тепе-теңдік константасымен байланысы.

Тепе-теңдік константасының температураға тәуелділігі. Вант-Гоффың изобара және изохора теңдеулері.

Химиялық реакцияның тепе-теңдік константасының температуралық коэффициенті, оның таңбасы.

Изобара және изохора теңдеулерін тепе-теңдік константасын, реакция жылу эффектісін және энтропия өзгерісін есептеу үшін қолдану.



реакциялар мысалында Ле-Шателье-Браун принципінің термодинамикалық тұрғыдан негізделуі.

Химиялық реакцияның тепе-теңдік константасын есептеу жолдары.

Ашық жүйелердегі тепе-теңдік шарттары және фундаменталды теңдеулер.

Термодинамиканың III-ші заңы.

Фаза, жүйені құраушы заттар, компоненттер, еркіндік дәреже саны.

Гиббстің фазалар ережесі.

Фазалық ауысулар. Клапейрон-Клаузиус теңдеуі.

Судың және күкірттің күй диаграммалары.