

## Лекція 2.

Процеси оборотні та необоротні, круговий термодинамічний процес. Застосування першого закону до ідеальних газів. Термохімія. Закон Гесса. Наслідки з закону Гесса. Тепловий ефект реакції розкладу будь якої хімічної речовини дорівнює за абсолютною речовиною, але протилежен за знаком теплового ефекту реакції утворення цієї сполуки.

Теплота згорання.

Теплоємність. Ізобарна, ізохорна. Зв'язок між ізобарною та ізохорною теплоємністю.

Середня, істина, молярна, питома. Розрахунок середньої теплоємності в заданому інтервалі температур. Залежність теплоємності від температури. Зміна теплоємності металу в процесі його нагрівання. Зміна теплоємності системи в результаті перебігу хімічного процесу за стандартних умов.

Залежність теплового ефекту від температури. Закон Кірхгофа. Приблизні розрахунки теплових ефектів за умов заданої температури.