



Теоретические основы для решения олимпиадных задач по термодинамике (занятие 2)

Диянова Валентина Юрьевна
методист МАУ ЗАТО Северск «РЦО»





1. **Энергия связи** - это энергия, которую необходимо затратить для разрыва химической связи. Энергия связи измеряется в кДж/моль.
2. **Энтропия (фактор беспорядка)**
- 3. Изменение энтропии рассчитывается:
 - $$\Delta S_p = \sum \Delta S_{\text{продуктов}} - \sum \Delta S_{\text{исходных}}$$



• **4. Энергия Гиббса** – это функция состояния, которая одновременно отражает влияние этих тенденций на направление химических процессов:

- $$\Delta G_p = \Delta H_p - T\Delta S$$

- $$\Delta G_p = \sum \Delta G_{\text{прод}} - \sum \Delta G_{\text{исх}}$$
 с учетом их молей



**Методист МАУ ЗАТО Северск «РЦО»
Диянова Валентина Юрьевна
8-952-890-62-94**

Спасибо за внимание!