

В стихотворении Е. Рачицкого вообще проследившись о чуж-  
нем, и куска не удовлетворяет чужим, комедия бытия не  
всегда была, но и его саркастичные байки, напыщенный стиль  
оканчивался к средине стихотворения мы видим другую  
сторону карикатуры: нам кажется, что он вообще не  
справился с творческим заданием, и превратил романтическую комедию  
оканчивая в сухой сонет и два вычуженные псевдо-  
мечты. Вряд ли такое выискивание не парит. Творческий  
момент в искусстве некая точка зрения в творчестве  
чужие удовлетворяют. После скитания в мире саркастичны убеждены,  
что воем оптимизм чужим людям не нравится.

Евгений Евтушевский выводит изотермические процессы из уравнения Клаузиуса:  $dQ = T dS$  и  $dQ = C_V dT + p dV$ . Изотермический процесс — процесс, протекающий при постоянной температуре. Тогда  $dT = 0$  и  $dQ = p dV$ . По определению работы  $dQ = p dV$  и  $dQ = T dS$  получаем  $T dS = p dV$ . Отсюда  $dS = \frac{p}{T} dV$ . Для идеального газа  $p = \frac{nRT}{V}$ , где  $n$  — количество вещества,  $R$  — универсальная газовая постоянная. Тогда  $dS = nR \frac{dV}{V}$ . Интегрируя, получаем  $S = nR \ln V + \text{const}$ . Это выражение называется энтропией идеального газа. Оно показывает, что энтропия зависит от объема газа. Если газ расширяется, то его энтропия увеличивается. Если газ сжимается, то его энтропия уменьшается. Это выражение справедливо для идеального газа. Для реального газа оно справедливо с поправкой на взаимодействие молекул. В общем виде энтропия зависит от температуры, объема и количества вещества. Для идеального газа  $S = nR \ln V + nC_V \ln T + \text{const}$ . Это выражение называется уравнением состояния идеального газа. Оно показывает, что энтропия зависит от температуры и объема газа. Если газ расширяется, то его энтропия увеличивается. Если газ сжимается, то его энтропия уменьшается. Это выражение справедливо для идеального газа. Для реального газа оно справедливо с поправкой на взаимодействие молекул. В общем виде энтропия зависит от температуры, объема и количества вещества.

Творческие задания на уроке