

21) Внутренняя энергия и энтропия газа Ван-дер-Ваальса.

$$du = \left(\frac{\partial u}{\partial T}\right)_v dT + \left(\frac{\partial u}{\partial v}\right)_T dv = C_v dT + \left(T\left(\frac{\partial p}{\partial T}\right)_v - p\right) dv$$

та сумма

$$\frac{R}{v-b}$$

$$\left(\frac{\partial u}{\partial v}\right)_T = \frac{av^2}{v^2}$$

$$du = C_v dT + \frac{av^2}{v^2} dv$$

$$ds = \left(\frac{\partial s}{\partial T}\right)_v dT + \left(\frac{\partial s}{\partial v}\right)_T dv$$

$$C_v dT = \delta Q = T ds_v$$

$$\left(\frac{\partial s}{\partial T}\right)_v = \frac{C_v}{T}$$

$$\Rightarrow ds = \frac{C_v}{T} dT + \frac{R}{v-b} dv$$

$$s - s_0 = C_v \ln \frac{T}{T_0} + R \ln \frac{v-b}{v_0-b}$$

$$\delta Q = \left[\left(\frac{\partial u}{\partial T}\right)_v dT + \left(\frac{\partial u}{\partial v}\right)_T dv\right] + p dv$$

$$\downarrow C = \text{const}$$

$$C_v dT + \frac{R}{v-b} dv = 0 \quad (v=1)$$

$$T(v-b)^{n-1} = \text{const}$$

уравнение политропы.

$$n = 1 - \frac{R}{C - C_v}$$

Равновесное и неравновесное расширение газа Ван-дер-Ваальса в теплоизолированном сосуда

свободное расширение газа в вакуум:

газ находится в теплоизолированном сосуде, занимав объём V_1 .

перегородку удаляют, газ получает возм.ть свободно расширяться до V_2 ($V_2 > V_1$)

найдем изменение температуры газа после установившегося равновесия

$$\delta A = 0 \quad \delta Q = 0 \Rightarrow u_1 = u_2$$

$$u_1 = C_v T_1 - \frac{a}{V_1}$$

$$u_2 = C_v T_2 - \frac{a}{V_2}$$

$$\Rightarrow T_2 - T_1 = -\frac{a}{C_v} \left(\frac{1}{V_1} - \frac{1}{V_2}\right) < 0 \Rightarrow \text{газ охлаждается: при расширении газа совершается работа против сил притяжения молекул. работа произв. за счёт кин. \& молекул}$$

обратимое адиабатическое расширение:

$$\Delta S = \left(\frac{\partial s}{\partial T}\right)_p \Delta T + \left(\frac{\partial s}{\partial p}\right)_T \Delta p = 0 \Rightarrow \left(\frac{\Delta T}{\Delta p}\right)_s = \frac{T \left(\frac{\partial v}{\partial T}\right)_p}{C_p}$$