

Рассмотрим движение тела вблизи положения равновесия и под действием квазиупругой силы

$$F_B = F_0 \cos \Omega t$$

Перепишем второй закон Ньютона  $ma = -kx - rv + F_B$  в виде  $x'' + 2\beta x' + \omega_0^2 x = f_0 \cos(\Omega t + \varphi_0)$ , где

$$2\beta = \frac{r}{m}, \omega_0^2 = \frac{k}{m}, f_0 = \frac{F}{m}.$$

Это уравнение называется уравнением вынужденных колебаний. Решением этого ДУ будет являться сумма решения Однородного ДУ с частным неоднородным решением:

$$\text{Однородное: } x'' + 2\beta x' + \omega_0^2 x = 0$$

$$\text{Неоднородное: } x'' + 2\beta x' + \omega_0^2 x = f_0 \cos(\Omega t + \varphi_0)$$

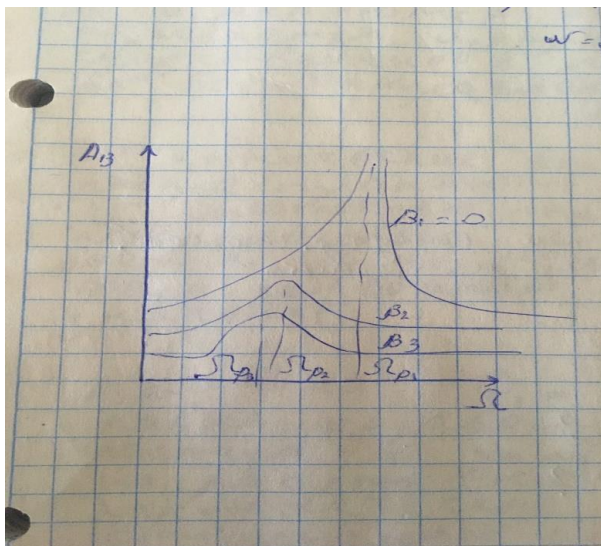
$$A_B = \frac{F_0}{m \sqrt{(\omega_0^2 - \Omega^2)^2 + 4\beta^2 \Omega^2}}$$

— амплитуда вынужденных колебаний

Механический резонанс

$$A_B = \max, \text{ если } \begin{cases} \Omega_p = \sqrt{\omega_0^2 - 2\beta^2} \\ \omega = \sqrt{\omega_0^2 - \beta^2} \end{cases} \Rightarrow \Omega_p = \sqrt{\omega_0^2 - \beta^2}$$

— для колебаний затух. системы с затух.  $\Omega_p$  зависит от  $\beta$  и уменьшается с увеличением  $\beta$



$C_{\text{тела}}$  - теплоемкость тела, которая численно равна  $Q$  количеству теплоты, необходимого для повышения  $T$  температуры тела на единицу градуса.

$$\delta Q = C_{\text{тела}} dT$$

Удельная и молярная  $C$  теплоемкости тела:

$$c = \frac{C_{\text{тела}}}{M}; C = \frac{C_{\text{тела}}}{\nu}$$

При  $V = \text{Const}$  и  $\delta A = 0$

$$\delta Q = dU \Rightarrow dU = C_v \nu dT$$

$$dU = C_v \left( \frac{M}{\mu} \right) dT \Rightarrow C_v = \frac{dU}{\nu} dT$$

$$\int dU = C_v \left( \frac{M}{\mu} \right) \int dT \Rightarrow U = C_v \left( \frac{M}{\mu} \right) T + C_0$$

$$C_v T = \frac{iRT}{2} \rightarrow C_v = \frac{iR}{2}$$

$$\delta Q = dU + \delta A \rightarrow C_{\text{тела}} dt = dU + P dV_{\mu} \rightarrow C_{\text{тела}} = \frac{(dU + P dV_{\mu})}{dt}$$

$$C_p = C_v + P \left( \frac{\partial V_M}{\partial T} \right)_p$$

$$PV_M = RT \rightarrow \left( \frac{\partial V_M}{\partial T} \right)_p = \frac{R}{P}$$

$$C_p = C_v + R$$

$$C_p = \frac{(i + 2)R}{2}$$

Согласно соотношению Майера молярная  $C_p$  теплоемкость идеального газа при постоянном  $P$  давлении больше  $C_v$  молярной теплоемкости идеального газа при постоянном  $V$  объёме.

$$\frac{p_0}{p} = 2$$

Решение задачи

Дано:  
 $\mu = 23 \frac{\text{г}}{\text{моль}}$   
 $R = 6400 \text{ км}$   
 $p_0 = 10^5 \text{ Па}$   
 $T = \text{const}$

Решение

$$p_0 = \frac{F}{4\pi R^2} \quad (1)$$

$$F = m \cdot g \quad (2)$$

$m = ?$

$$(2) \rightarrow (1) \quad p_0 = \frac{m \cdot g}{4\pi R^2}$$

$$m = \frac{p_0 \cdot 4\pi R^2}{g}$$

$$m = \frac{10^5 \cdot 4 \cdot 3,14 \cdot (6400 \cdot 10^3)^2}{9,81}$$

$$= 5244216110^5 = 5,2 \cdot 10^{12} \text{ кг}$$

$$m = \frac{p_0 \cdot 4\pi R^2}{g} \quad (3)$$

$$p = p_0 \cdot e^{\left(-\frac{\mu g h}{R T}\right)}$$

$$\ln \frac{p}{p_0} = -\frac{\mu g h}{R T}$$

$$p = p_0 \cdot e^{\left(-\frac{\mu g h}{R T}\right)}$$

$$\frac{p}{p_0} = e^{\left(-\frac{\mu g h}{R T}\right)}$$

$$\ln \frac{p}{p_0} = -\frac{\mu g h}{R T}$$

$$h = \frac{R T}{\mu g} \cdot \ln \frac{p_0}{p}$$

$$\ln \frac{p}{p_0} = -\frac{\mu g h}{R T}$$

$$h = \frac{-R T}{\mu g} \cdot \ln \frac{p}{p_0}$$



$$m = \frac{10^5 \cdot 4 \cdot 3,14 \cdot 40960000}{9,81} = 5,2 \cdot 10^{12} \text{ кг}$$

$$h = \frac{-8,31 \cdot 273 \text{ К}}{0,029 \frac{\text{кг}}{\text{моль}} \cdot 9,81 \cdot (-0,7)} = 11,3 \text{ м}$$

Ответ:  $m = 5,2 \cdot 10^{12} \text{ кг}$

$h = 11,3 \text{ м}$