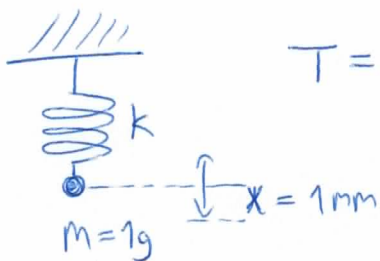


①



$$T = 0,1s$$

$$E = \frac{1}{2} kx^2 = \frac{1}{2} m\omega^2 x^2$$

$$= \frac{1}{2} m \left(\frac{2\pi}{T} \right)^2 x^2 = \underline{\underline{1,97 \times 10^{-6} J}}$$

$$f = 10 \text{ Hz}$$

$$h = 6,63 \times 10^{-34} \text{ Js}$$

$$k = m \left(\frac{2\pi}{T} \right)^2 = \underline{\underline{3,95 \text{ Nm}^{-1}}}$$

$$E/hf = 3 \times 10^{26} \Rightarrow \text{far from quantum!}$$

$$\Rightarrow \text{reduce } x \text{ by factor } \sqrt{3 \cdot 10^{26}} \approx 1,7 \times 10^{13}$$

$$\Rightarrow x = 6 \times 10^{-17} \text{ m}$$

$$(\text{atomic size} \approx 10^{-10} \rightarrow 10^{-11})$$

$$\Rightarrow 10^{-6} \times \text{size of an atom!}$$

Or reduce k by 3×10^{26} to $k \approx 1,3 \times 10^{-26} \text{ Nm}^{-1}$

\rightarrow one could think of reducing k by making the spring thinner, & we would have to remove all the material except one atom in each 1000 moles. Not much left!

HCl molecule $m_H = 1,7 \times 10^{-27} \text{ kg}$
 $k = 516 \text{ Nm}^{-1}$

$$f = \frac{1}{2\pi} \sqrt{\frac{k}{m}} = 9 \times \underline{\underline{10^{13} \text{ Hz}}} \Rightarrow \text{frequency of light!}$$

$$E = \frac{1}{2} kx^2 = hf$$

$$\Rightarrow x = \underline{\underline{1,5 \times 10^{-11} \text{ m}}} \approx \text{size of the atom.}$$

2. (a) Zentrifugalkraft: $F_Z = \frac{m_e v^2}{r}$
 Coulombkraft: $F_C = \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0} \frac{1}{r^2}$
 kinetische Energie: $E_{kin} = m_e v^2 / 2$
 potentielle Energie: $E_{pot} = -\frac{e^2}{4\pi\epsilon_0} \frac{1}{r}$ Zentrifugalkraft = Coulombkraft:

$$F_Z = F_C \quad (1)$$

$$\frac{m_e v^2}{r} = \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0} \frac{1}{r^2} \quad (2)$$

$$E_{kin} = \frac{m_e v^2}{2} = \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0} \frac{1}{2r} = -E_{pot}/2 \quad (3)$$

Die Gesamtenergie ist somit

$$E_{tot} = E_{kin} + E_{pot} = \frac{E_{pot}}{2} = -\frac{e^2}{4\pi\epsilon_0} \frac{1}{2r}.$$

(Negativ, da gebundener Zustand.) Einsetzen der Werte für $e = 1.6 \times 10^{-19}$ C, $\epsilon_0 = 8.8 \times 10^{-12}$ As/Vm und dem Bohrradius ergibt

$$-2.2 \times 10^{-18} \text{ J} \hat{=} -13.6 \text{ eV}.$$

- (b) Die Umlauffrequenz $f = \omega/(2\pi)$ ergibt sich aus $\omega = v/r$ mit $v = \sqrt{2E/m_e} = 1.6 \cdot 10^6$ m/s. $\omega = 2.9 \cdot 10^{16}$ rad/s und $f = 4.6 \cdot 10^{15}$ s⁻¹. Daraus lässt sich E/f zu $4.8 \cdot 10^{-34}$ Js berechnen, was von derselben Größenordnung als $h = 6.6 \cdot 10^{-34}$ Js ist. Das Problem lädt ein, Quantenmechanik zu verwenden.
- (c) Die Zentrifugalbeschleunigung des Elektrons auf einer Bahn mit Radius a_0 ist $a = v^2/a_0$. Aus der obigen Relation folgt $v^2/a_0 = 2E_{kin}/(m_e a_0) = -E_{pot}/(m_e a_0) = \frac{e^2}{4\pi\epsilon_0 m_e} \frac{1}{a_0^2}$. Eingesetzt in $P = \frac{1}{4\pi\epsilon_0} \frac{2}{3} \frac{e^2}{c^3} a^2$ ergibt sich die Gesamtstrahlleistung zu

$$P = \frac{1}{(4\pi\epsilon_0)^3} \frac{2}{3} \frac{e^6}{c^3} \frac{1}{m_e^2 a_0^4} = 4.7 \times 10^{-8} \text{ J/s} \hat{=} 2.9 \cdot 10^{11} \text{ eV/s}.$$

Unter der (fälschlichen) Annahme einer gleichförmigen Beschleunigung ergibt sich somit eine Zeitskala von circa $E/P \approx 5 \times 10^{-11}$ s innerhalb derer Atome durch Abstrahlung zerfallen würden.