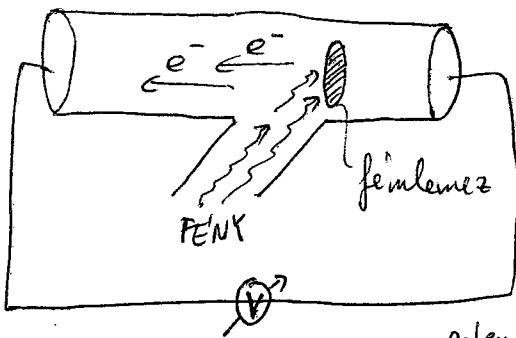


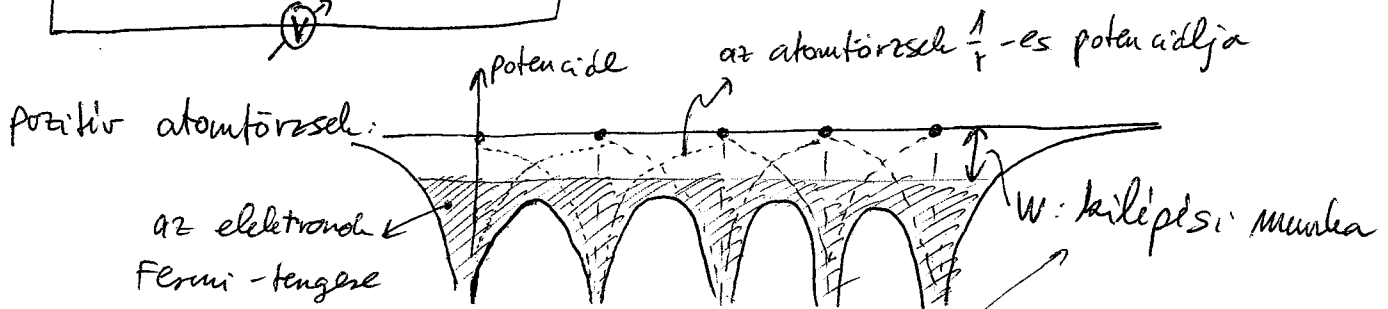
KVANTUMMECHANIKA

Fotoelektromos jelenség - FOTOEFFEKTUS : a fény (elektromágneses hullám) részecskékként (is) viselkedik!

Kísérlet (1902, Léndárd Fülöp Nobel-díjas):



fény hatására elektronok lépnek ki ("katódsugár") a fémből.



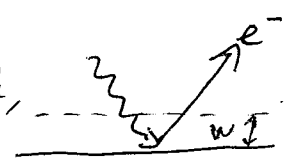
A fotoeffektus energiamegmaradéka:

$$\frac{1}{2} m v_{\max}^2 + W = h \nu$$

(Értelmezés: Einstein - Nobel-díj)

$\frac{1}{2} m v_{\max}^2$ → elektron mozgási energiája
 $h \nu$ → Planck - állandó foton energiája

Einstein értelmezése: a fény $h\nu$ energiájú csomagokból áll. Ezeket a csomagokat adja át a foton az elektronnak, ennek hatására az kilép a helyéből.

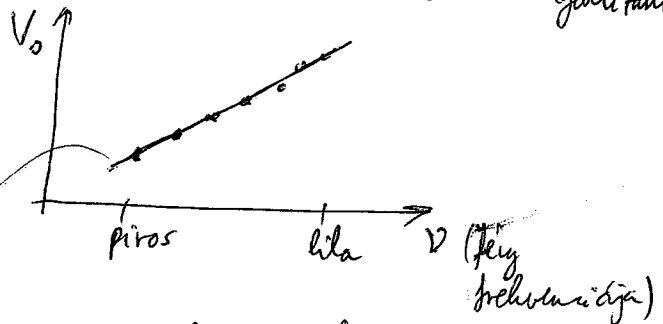


Léndárd - kísérlet: az elektronok energiája nő, ha a fény frekvenciája nő!
 Az intenzitást növelve nem nő az e^- -ok energiája, csak a száma.
 Ez ellentmond a fény Maxwell-féle hullám-értelmezésének!

Mérés: meliora feszültséggel lehet a kilökött elektronokat megállítani

$eV_0 = \frac{1}{2} m v_{\max}^2$

elektron töltése → megállításhoz szükséges feszültség



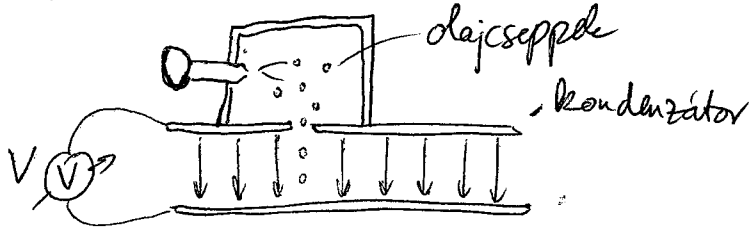
$$h\nu - W = \frac{1}{2} m v_{\max}^2 = eV_0$$

$$V_0 = \left(\frac{h}{e}\right) \cdot \nu - \frac{W}{e} \Rightarrow \text{egyenés meredeksége: } \frac{h}{e}$$

A mérésekből tehát $\frac{h}{e}$ adódik. Ha e ismert $\Rightarrow h$ (Planck - állandó) kísérlemi érték

Az elemi töltés: = e^- töltése. Millikan határozta meg.

dajcseppeket parabolált = a fűvika feltöltötte a cseppeket



a cseppeket a gravitáció lefele, az ^{ismert} e^- elektromos tér felfelé húzza.

A cseppek mérete becsülhető a sebességükből ($V=0$ esetben) \Rightarrow ^{gravitációs} erő ismert
 $-eE = mg \Rightarrow m, g$ és E ismert $\rightarrow q$ kiszámítható

kiderült, hogy a $q_1, q_2, q_3 \dots$ csepp-töltések mindig e_0 elemi töltés egész számú többszöröse!

COMPTON -EFFEKTUS: itt is részecskeként jelenik meg az E.M. sugárzás. \Rightarrow elemi (e^-) töltés = $1,6 \cdot 10^{19} C$

A foton szóródik egy elektronon, meglökni egy biliárd-golyóhoz hasonlóan.



energiamegmaradás:

$$h\nu + mc^2 = h\nu' + \sqrt{(mc^2)^2 + (pc)^2}$$

\rightarrow elektron tömege

\rightarrow elektron impulzusa

Megjegyzés: p impulzusú

részecske energiája

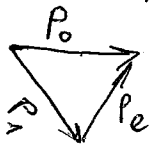
relativisztikusan: $E^2 = (mc^2)^2 + (pc)^2$ \rightarrow $m=0$ esetén $E=pc$ (pl. foton)

Kis sebességűre: $E = \sqrt{m^2c^4 + p^2c^2} = mc^2 \sqrt{1 + \frac{p^2}{m^2c^2}} \approx mc^2 \left[1 + \frac{p^2}{2m^2c^2} \right] = E_0 + \frac{p^2}{2m} = E_0 + \frac{m^2v^2}{2m} = mc^2 + \frac{1}{2}mv^2$

nyugalmi energia megadás E_0

impulzusmegmaradás:

foton impulzusa: $p = \frac{E}{c} = \frac{h\nu}{c}$



$$p_0 = p_1 + p_2$$

\Rightarrow koszinusztétel szerint:

$$p_2^2 = p_0^2 + p_1^2 - 2p_0p_1 \cos\varphi$$

Az energia megmaradásból:

$$(h\nu - h\nu' + m_0c^2)^2 = m_0^2c^4 + p_e^2c^2 = m_0^2c^4 + (h\nu)^2 + (h\nu')^2 - 2h\nu h\nu' \cos\varphi$$

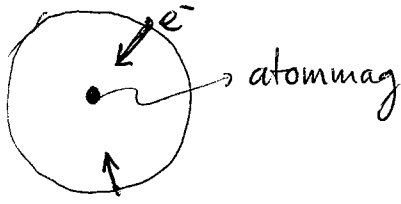
$$-2h^2\nu\nu' + m_0c^2h\nu - m_0c^2h\nu' + h^2\nu\nu' \cos\varphi = 0$$

$$h\nu = h\nu' \left(1 + \frac{h\nu}{m_0c^2} (1 - \cos\varphi) \right)$$

$$\Rightarrow h\nu' = \frac{h\nu}{1 + \frac{h\nu}{m_0c^2} (1 - \cos\varphi)}$$

A BOHR-MODELL

A Bohr-modell szerint az e^- -eket a Coulomb-erő tartja kör-(ellipszis) pályán.



Nem bármilyen sugaron, csak bizonyos pályákon keringhet az elektron. Feltétel:

$$\text{peridület} = \frac{h}{2\pi} \cdot n \equiv h \cdot n \quad \rightarrow \text{egész szám}$$

Körmozgás egyenlete:

$$\frac{mv^2}{r} = k \cdot \frac{Q_1 \cdot Q_2}{r^2} = k \cdot Z \cdot \frac{e^2}{r^2}$$

rendszám

$$m \cdot r \cdot v = n \cdot h$$

$$\rightarrow v = \frac{nh}{mr}$$

$$\rightarrow m \left(\frac{nh}{mr} \right)^2 = k \cdot Z \cdot \frac{e^2}{r}$$

$$\frac{n^2 h^2}{mr} = kZe^2 \rightarrow r = \frac{n^2 h^2}{Zm \cdot k \cdot e^2} \text{ a körpálya sugara.}$$

$n=1$ és $Z=1$ (hidrogén) esetén: a hidrogénatom sugara \rightarrow

$$r = \frac{h^2}{m \cdot k \cdot e^2} = \frac{(1,055 \cdot 10^{-34})^2}{9,1 \cdot 10^{-31} \cdot 9 \cdot 10^9 \cdot (1,6 \cdot 10^{-19})^2} \text{ m} =$$

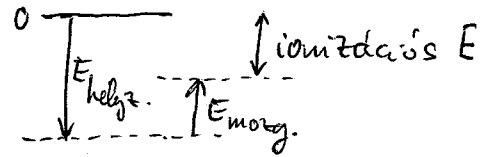
$$= 52 \cdot 10^{-12} \text{ m} = 0,52 \cdot 10^{10} \text{ m} = \underline{\underline{0,53 \text{ \AA}}}$$

Ez a BOHR-SUGAR.

$$v = \frac{nh}{mr} = \frac{nh}{m} \cdot \frac{mke^2}{n^2 h^2} = \frac{ke^2}{nh}$$

Mozgási energia: $\frac{1}{2}mv^2 = \frac{m}{2} \left(\frac{ke^2}{nh} \right)^2 = \frac{1}{2} \frac{mk^2 e^4}{n^2 h^2}$

Lehető energia: $-e \frac{ke}{r} = -\frac{ke^2}{n^2 h^2} mke^2 = -\frac{mk^2 e^4}{n^2 h^2}$

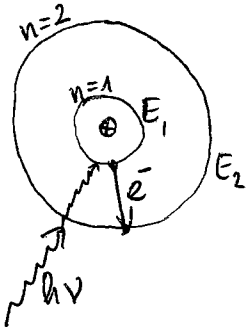


Tehát a hidrogénatom ionizációs energiája: $\frac{mk^2 e^4}{n^2 h^2} \left(\frac{1}{2} - 1 \right) \Big|_{n=1} =$

$$= -\frac{1}{n^2} \cdot \frac{mk^2 e^4}{2h^2} \Big|_{n=1} = -\frac{mk^2 e^4}{2h^2} = \underline{\underline{13,6 \text{ eV}}} \text{ (elektronvolt)}$$

(Emlékeztető: egy elektron 1 volt potenciálférfültség hatására 1eV energiára tesz szert)

Színképek: az a fény nyelődik el, amelyet az atomot pontosan gerjesztene tudja:

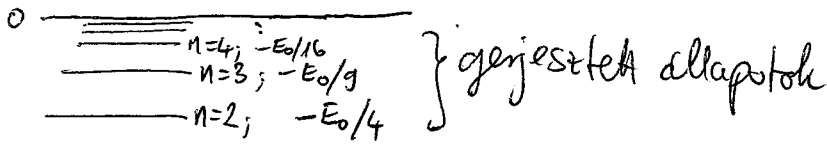


$$h\nu = |E_1 - E_2| = \text{energiaszintek különbsége}$$

$$h\nu = E_0 \left(\frac{1}{n_1^2} - \frac{1}{n_2^2} \right)$$

pl. a héliumot a színképe alapján fedezték fel: a Napban van

A H-atom energia szintjei.



— $n=1; -E_0$ alapállapot (legmélyebb energiaszint)

A gerjesztett állapotból visszajutva az atom egy fotont sugároz ki:

$$h\nu = E_0 \left(\frac{1}{n_1^2} - \frac{1}{n_2^2} \right)$$

A H-atom első felfedezett sorozata: Balmer-sorozat: $n=2$ -es szintre ugrik vissza
 Lyman-sorozat: $n=1$ -re ugrik le. (alapállapot)
 $n=3$ sorozat: infravörös tartományban

SPECIALIS RELATIVITÁSELMÉLET

Einstein (1905): két posztulátum: 1) a fizika törvényei minden inerciarendszerben ugyanazok

MEGHAZS KÖVETKEZMÉNYEK!

pl. egyidejű események az egyik megfigyelő számára nem egyidejűek a másik számára.

2) a vákuumbeli fégysebesség ugyanakkora minden inerciarendszerben.

példa: sebességösszeadás szabálya módosul.

A) repülőről ($v_1 = 1000 \frac{m}{s}$) rakétát indítanak $v_2 = 2000 \frac{m}{s}$ relatív sebességgel a földről figyelve a rakéta $v_1 + v_2 = 3000 \frac{m}{s}$ sebességgel mozog

B) most a fégy szóróját kapcsolja be. A fégy sugár relatív sebessége $3 \cdot 10^8 \frac{m}{s}$. a földről nézve a fégy sugár sebessége: SEINTÉN $3 \cdot 10^8 \frac{m}{s}$, NEM $3 \cdot 10^8 + 1000 \frac{m}{s}$

AZ EGYIDEJŰSÉG RELATIVITÁSA

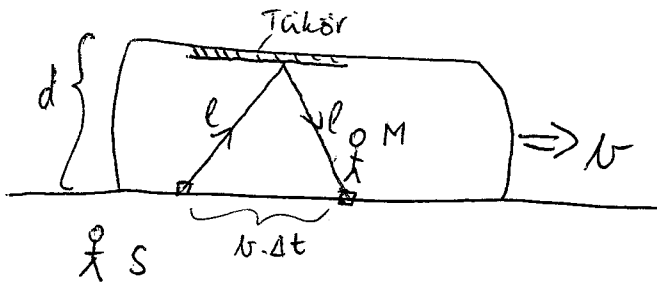
villámcsapás A, B, A', B' pontokban egyidejűleg. M - mozgó megfigyelő
 a villám fényét figyelve S - álló megfigyelő

\rightarrow M meglátja a B'-ből érkező fényt

\rightarrow S meglátja mindkét irányból a villámot. "A és B egyidejűen villant fel"

\rightarrow M szerint "B előtt villant fel mint A" !

IDŐ - DILATÁCIÓ



A vonatban felfelé fényt indítunk,
ami vissza tükröződik a plafonról.

M rendszerben a fény függőlegesen fel-le megy.

Az ehhez szükséges idő: $\Delta t_0 = \frac{2d}{c}$.

Ebből $d = \frac{c \Delta t_0}{2}$

Súvisont így látja, hogy a fény $2d$ utat tesz meg. Az ehhez szükséges idő:

$$\Delta t = \frac{2d}{c} = \frac{2}{c} \sqrt{d^2 + \left(\frac{v \Delta t}{2}\right)^2} = \frac{2}{c} \sqrt{\left(\frac{c \Delta t_0}{2}\right)^2 + \left(\frac{v \Delta t}{2}\right)^2}$$

Oldjuk meg Δt -re.

$$\Delta t^2 = \frac{4}{c^2} \left[\frac{c^2 \Delta t_0^2}{4} + \frac{v^2 \Delta t^2}{4} \right] = \Delta t_0^2 + \frac{v^2}{c^2} \Delta t^2$$

$$\Delta t^2 \left(1 - \frac{v^2}{c^2}\right) = \Delta t_0^2$$

$$\Rightarrow \boxed{\Delta t = \frac{\Delta t_0}{\sqrt{1 - v^2/c^2}}}$$

$$\Delta t > \Delta t_0$$

(S) (M)

Feladat:

tegyük fel, hogy egy hivatalosított inerciarendszerben két esemény ugyanott történtek. A közöttük eltelt idő ebben a rendszerben mérve Δt_0 .

Ugyanezt az időtartományt $v = \text{áll.}$ sebességgel mozgó inerciarendszerben illo megfigyelo $\Delta t = \frac{\Delta t_0}{\sqrt{1 - v^2/c^2}}$ hosszúságinak mérni! (idő-dilatáció)

$v \geq c$ nem lehetséges!

Ikker-paradoxon: A és B testek, ikrek. B elutazik egy hosszú úrutazásra, nagy sebességgel, majd hazatér A-hoz, aki végig otthonült. Ekkor A idősőbb, mint B! És nem fordítva...
(Megjegyzés: A végig inerciarendszerbenült, B viszont valamikor biztosan gyorsult is.)