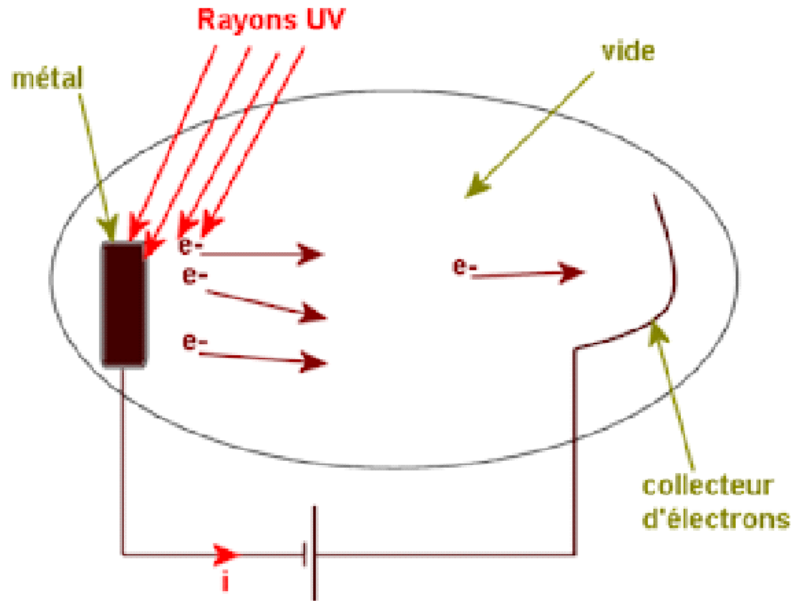


Exercice 10

Le métal formant la cathode d'une cellule photoélectrique est caractérisé par un travail d'extraction $W_e = 2,5 \text{ eV}$. On l'éclaire avec de la lumière monochromatique de longueur d'onde $\lambda = 400 \text{ nm}$. On donne $hc = 197,3 \text{ eV} \cdot \text{nm}$



- 1) Quelles sont les unités de la constante de Planck, h ?
- 2) Pour la lumière utilisée, l'effet photoélectrique peut-il avoir lieu ? Justifiez votre réponse.
- 3) Calculez l'énergie cinétique des électrons au moment de leur émission.
- 4) Que se passe-t-il si on inverse la polarité ? Donnez la définition du potentiel d'arrêt U_0 et calculez sa valeur.
- 5) On fixe U à 10 Volts. Calculez l'énergie cinétique des électrons lors de leur arrivée sur l'anode.
- 6) Pour $U = 10 \text{ V}$, on a atteint le courant de saturation de la cellule. Expliquez ce que cela signifie.
- 7) Le courant mesuré est $I = 1,6 \mu\text{A}$, lorsque la cathode reçoit une puissance lumineuse $P = 10^{-4} \text{ W}$. Quel est le rendement quantique R de la cellule, défini comme le rapport entre le nombre d'électrons émis et le nombre de photons reçus ?
- 8) Que peut-on faire pour augmenter le courant de saturation : augmenter le flux de photons atteignant la cellule ou bien diminuer la longueur d'onde de la lumière ? Justifiez votre réponse.

$$1. \quad [R] = \frac{E \cdot \tau}{J \cdot A}$$

$$2. \quad \lambda_{00} = 400 \text{ nm.}$$

$$\exists \gamma\text{-e-} : \quad h\nu = W_e + E_c$$

$$\text{ " } E_\gamma = h\nu - W_e > 0 \quad (1)$$

$$h\nu = W_e + W_c$$

$$E_g = \frac{hc}{\lambda} = \frac{hc}{3.76 \times 10^{-8} \text{ m}} - W_e > 0 \quad (1)$$

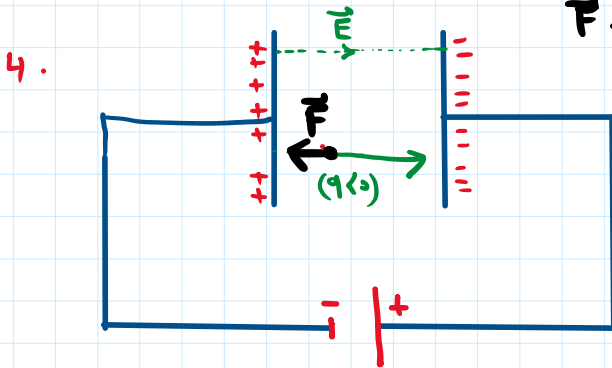
$$W_e = 2.7 \text{ eV}$$

$$E_c = E_g - W_e = 3.10 - 2.7 \text{ eV} > 0$$

3. $E_c = h\nu - W_e$
 $E_c > 0$: \exists effet δ -e.

$$E_c = 3.10 - 2.7 = 0.6 \text{ eV}$$

$$F = -e \cdot \vec{E}$$



• 4) On inversant la polarité, les électrons sont repoussés vers la cathode.

$$q = 1.6 \cdot 10^{-19} \text{ C}$$

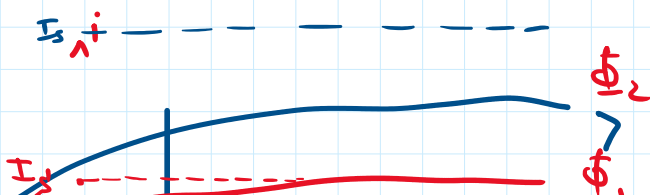
il seront arrêtés: $-qU \gg \widehat{E}_c = h\nu - W_e$.

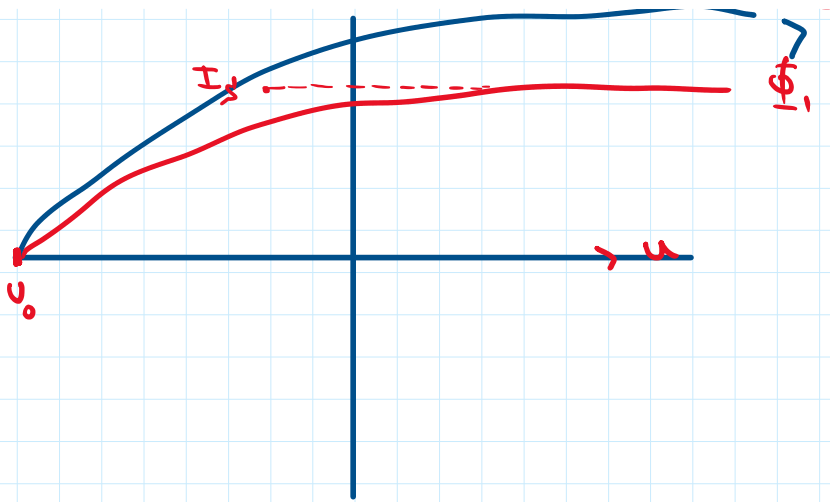
$$* -qU_0 = E_c \quad U_0: \text{ potentiel d'arrêt.}$$

$$U_0 = -0.6 \text{ V}$$

$$\text{f) } E_c = h\nu - W_e + q \cdot U \quad (q > 0)$$

$$= 0.6 \text{ eV} + 10 \text{ eV} = 10.6 \text{ eV.}$$





→ on a collecteur les électrons extraits.

7)

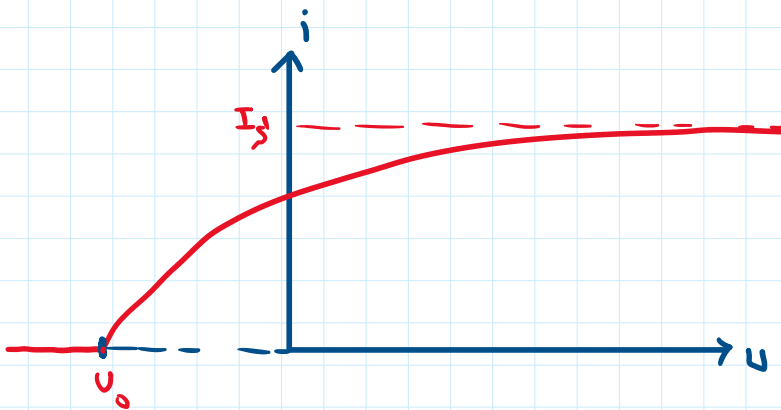
$$\underline{I} = \underline{n}_e \cdot q = \frac{dQ}{dt}$$

$$P = n_{\text{photon}} \times h\nu$$



$$K = \frac{n_e}{n_{\text{photon}}} = \frac{\frac{I}{q}}{\frac{P}{h\nu}} = \frac{I \cdot h\nu}{P \cdot q}$$

$$K = 0.05 = 5\%$$



Exercice 3 :

On dispose d'une cellule photoélectrique dont le seuil d'extraction est de 2.4 eV. Elle est éclairée par un faisceau polychromatique composé de deux radiations de longueurs d'ondes $\lambda_1 = 430 \text{ nm}$ et $\lambda_2 = 580 \text{ nm}$.

1. Effet photoélectrique.

a- définir l'effet photoélectrique.

b- représenter la variation de l'intensité traversant la cellule en fonction de la tension à ses bornes, U_{AC} . Représenter le schéma du montage électrique permettant de réaliser ces mesures.

2. On éclaire la cellule à l'aide des deux radiations.

a- Les deux radiations permettent-elles l'effet photoélectrique ?

b- Quelle est la vitesse maximale des électrons qui sont arrachés à la photocathode ?

c- Définir et calculer le potentiel d'arrêt.

$$\begin{aligned} 1. \quad \varphi_{\text{seuil}} &= \frac{W_e}{h} \\ \lambda_{\text{seuil}} &= \frac{c}{\varphi_{\text{seuil}}} = \frac{h \cdot c}{W_e} \\ W_e &= 2.4 \cdot 1.6 \cdot 10^{-19} \text{ J} \\ W_e &= 3.84 \cdot 10^{-19} \text{ J} \\ \lambda_{\text{seuil}} &= \frac{6.63 \cdot 10^{-34} \times 3 \cdot 10^8}{3.84 \cdot 10^{-19}} \\ \lambda_{\text{seuil}} &= 0.517 \cdot 10^{-6} \text{ m} = 517 \text{ nm} \end{aligned}$$

$$\lambda_1 = 430 \text{ nm} < \lambda_{\text{seuil}} : \checkmark \exists \text{ effet } \gamma\text{-e.}$$

$$\lambda_2 = 580 \text{ nm} > \lambda_{\text{seuil}} :$$

$$2.b: \quad E_e = h\nu - W_0.$$

$$E_e = \frac{h \cdot c}{\lambda_1} - W_0$$

$$\frac{1}{2} m v^2 = \frac{h \cdot c}{\lambda_1} - W_0$$

$$v = \left(\frac{2}{m} \left(\frac{h \cdot c}{\lambda_1} - W_0 \right) \right)^{1/2}$$

$$\text{AN: } v = 4.1 \cdot 10^5 \text{ m/s} \sim 10^5 \text{ m/s}$$

c) Potentiel d'arrêt:

c'est la tension qu'il faut appliquer entre les électrodes afin d'annuler l'énergie cinétique de ces électrons qui arrivent sur l'anode.

$$U_0 = - \frac{E_c}{e} = - \frac{1}{2} \frac{m v^2}{e}$$

T.E.C: $E_{c_2} - E_{c_1} = \underbrace{\sum W_F}_{\text{somme des travaux appliqués}}$

~~E_{c_2}~~ $E_{c_1} = e \cdot U_0$

$$e U_0 = - E_{c_1}$$

$$\| U_0 = - \frac{E_{c_1}}{e} \|$$

Exercice 4 :

On dispose d'une cellule photoélectrique au potassium dont le travail d'extraction est $W_0 = 2.2$ eV.

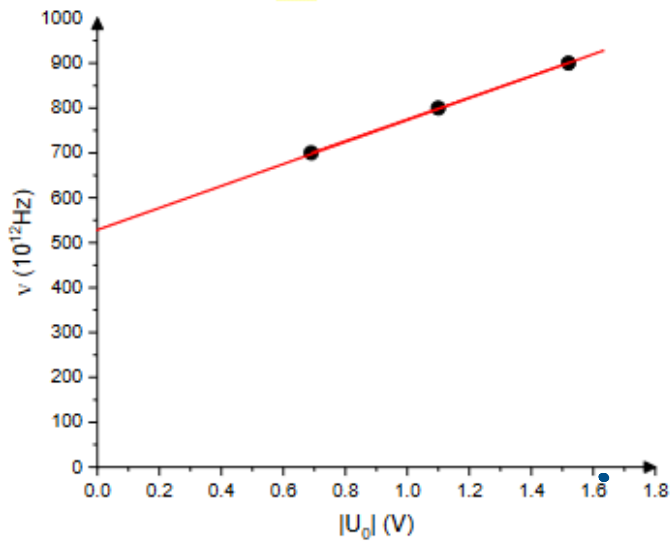
On détermine pour cette cellule, la tension d'arrêt en fonction de diverses fréquences d'éclairage. On obtient les résultats suivants : (On a indiqué dans le tableau la valeur absolue de la tension d'arrêt).

| | | | |
|-------------|----------------------|----------------------|----------------------|
| ν (Hz) | $7.00 \cdot 10^{14}$ | $8.00 \cdot 10^{14}$ | $9.00 \cdot 10^{14}$ |
| $ U_0 $ (V) | 0.69 | 1.10 | 1.52 |

1- Tracer la courbe $\nu = f(|U_0|)$ et conclure.

2- En déduire la valeur du seuil photoélectrique de cette photocathode. Ce résultat est-il en accord avec la valeur de W_0 ?

3- Déterminer la valeur de la constante de Planck (h) à partir de la courbe réalisée. Cette valeur correspond-elle à la valeur admise ?



$$\nu = f(|U_0|) = a \cdot |U_0| + b.$$

$$\nu = 2.41 \cdot 10^{14} |U_0| + 7.34 \cdot 10^{14} \quad (1)$$

$$-E_c = e \cdot U_0 \Rightarrow |U_0| = \frac{E_c}{e}$$

$$E_c = h\nu - W_0 = h\nu - h\nu_0$$

$$h\nu = h\nu_0 + E_c$$

$$\nu = \nu_0 + \frac{E_c}{h} \times \frac{e}{e}$$

$$\nu = \frac{e}{h} |U_0| + \nu_0$$

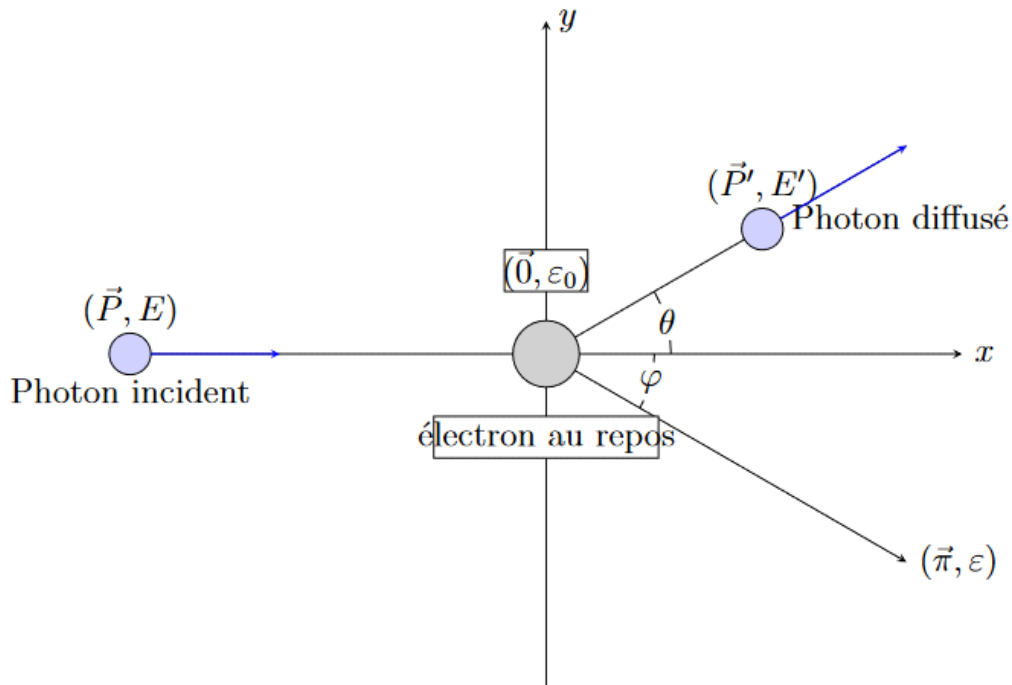
$$a = \frac{e}{h} = 2.41 \cdot 10^{14} \rightarrow \frac{e}{h} =$$

$$b = \nu_0 = 7.34 \cdot 10^{14}$$

$$W_0 = h \cdot \nu_0 = \underline{2.2 \text{ eV}}$$

Exercice 12

Soit une collision entre un photon incident de longueur d'onde λ (où de fréquence $\nu = c/\lambda$) et un électron libre placé en un point O selon le schéma suivant :



\vec{p} et \vec{p}' ont les quantités de mouvement du photon, $\vec{0}$ et $\vec{\pi}$ celles de l'électron libre respectivement avant et après la collision. E et E' sont les énergies du photon, ϵ_0 et *varepsilon* celles de l'électron avant et après la collision.

- 1) Donner (sans calculs) la relation de Compton qui exprime la variation de la longueur d'onde $\Delta\lambda = \lambda' - \lambda$ en fonction de l'angle de diffusion θ et de la constante de Compton $\lambda_c = \frac{h}{m \cdot c}$, sachant que λ' (ou $\nu' = c/\lambda'$) est la longueur d'onde (ou la fréquence) de photon après la collision.
- 2) La collision étant élastique, écrire les lois de conservation de l'impulsion et de l'énergie.
- 3) Vérifier que l'énergie cinétique de l'électron diffusé est donnée par :

$$E_c = E - E' \quad (1)$$

- 4) En utilisant la relation de Compton, montrer que :

$$E_c = \frac{h^2 \cdot \nu^2 (1 - \cos(\theta))}{mc^2 + h\nu(1 - \cos(\theta))} \quad (2)$$

- 5) Dans le cas particulier où le photon diffusé est détecté sous un angle droit, déterminer la fonction $E' = f(E)$ à l'aide des lois de conservation. Indication utiliser la relation $E = p \cdot c$

3) Vérifier que l'énergie cinétique de l'électron diffusé est donnée par :

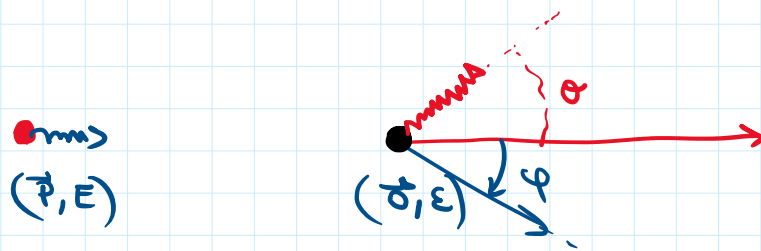
$$E_c = E - E' \quad (1)$$

4) En utilisant la relation de Compton, montrer que :

$$E_c = \frac{h^2 \nu^2 (1 - \cos(\theta))}{mc^2 + h\nu(1 - \cos(\theta))} \quad (2)$$

5) Dans le cas particulier où le photon diffusé est détecté sous un angle droit, déterminer la fonction $E' = f(E)$ à l'aide des lois de conservation. Indication utiliser la relation $E = p.c$ au lieu de $h.\nu$.

6) Mettre E' sous forme $E' = \frac{aE}{1+b.E}$ où a et b sont des constantes à déterminer et discuter les cas limites : $E \gg m.c^2$, $E = m.c^2$, et $E \ll m.c^2$.



$$\Delta \lambda = \lambda_i - \lambda_f = 0$$

$$\Delta \lambda \neq 0$$

choc élastique entre deux particules :

$$1) \quad \Delta \lambda = \lambda' - \lambda = \lambda_e (1 - \cos \theta) \neq 0 \quad (1)$$

$$\lambda_e = \frac{h}{m.c}$$

2) Loi de conservation .

* Conservation d'impulsion :

avant le choc

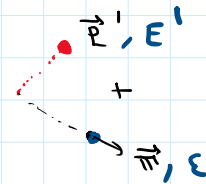
$$p_0 + 0$$

=

après le choc.

$$p_1 + p_1' \quad (2)$$

$$p_0, E + (0, \varepsilon_0)$$



* Conservation de l'énergie :

avant le choc.

$$E + \varepsilon_0 \quad \text{e- au repos.}$$

=

après le choc

$$\varepsilon + E' \quad (3)$$

3. ε_0 : l'énergie de l'électron au repos

$$\varepsilon_0 = m \cdot c^2$$

ε : énergie après le choc.

$$\varepsilon = E_c + E_p + m \cdot c^2 \quad (E_p = 0 : e^- \text{ libre})$$

$$\varepsilon = E_c + m \cdot c^2$$

(3)

$$E + m \cdot c^2 = E' + E_c + m \cdot c^2$$

Énergie cinétique de l'électron. $\rightarrow E_c = E' - \varepsilon_0 = h\nu' - h\nu_0 \quad (4)$

4)

$$= h\nu_0 \left(1 - \frac{v}{c}\right)$$

$$\lambda' = \frac{c}{\nu'} \quad \text{et} \quad \lambda = \frac{c}{\nu} \quad \text{on aura:}$$

$$E_c = h\nu_0 \left(1 - \frac{\lambda}{\lambda'}\right)$$

$$\Delta\lambda = \lambda' - \lambda = \lambda_c (1 - \cos\theta)$$

$$\lambda' = \lambda + \lambda_c \cdot (1 - \cos\theta)$$

$$E_c = h\nu \left(1 - \frac{\lambda}{\lambda + \lambda_c \cdot (1 - \cos\theta)} \right)$$

$$= h\nu \left(\frac{\lambda + \lambda_c \cdot (1 - \cos\theta)}{\lambda + \lambda_c \cdot (1 - \cos\theta)} - \frac{\lambda}{\lambda + \lambda_c \cdot (1 - \cos\theta)} \right)$$

$$= \frac{h\nu \cdot (1 - \cos\theta) \cdot (1 - \cos\theta)}{1 + (1 - \cos\theta)}$$

$$E_c = \frac{\frac{h\nu}{\lambda_c} \cdot h\nu (1 - \cos\theta)}{1 + (1 - \cos\theta)}$$

$$\frac{m c^2}{h\nu} \cdot (1 - \cos\theta)$$

$$E_c = \frac{h\nu^2 (1 - \cos\theta)}{m c^2 + h\nu (1 - \cos\theta)}$$

→

Equation de conservation

$$\vec{p} + \vec{0} = \vec{p}' + \vec{\pi}$$

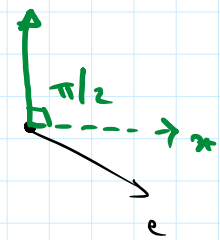
$$\vec{\pi} = \vec{p} - \vec{p}'$$

$$\pi^2 = p^2 + p'^2 - 2\vec{p} \cdot \vec{p}'$$

$$\pi^2 = p^2 + p'^2 \quad (i)$$

or $E = p \cdot c$ et $E' = p' \cdot c$

$$\rightarrow \pi^2 \cdot c^2 = p^2 \cdot c^2 + p'^2 \cdot c^2 = E^2 + E'^2$$



$$\rightarrow \underline{\underline{\pi^2 \cdot c^2}} = p^2 \cdot c^2 + p'^2 \cdot c^2 = \underline{\underline{E^2 + E'^2}}$$

* conservation de l'énergie : $E = \gamma(E')$
 $\pi, \underline{\underline{\Sigma}}$

$$E + \epsilon_0 = E' + \epsilon$$

$$E + mc^2 = E' + (\pi^2 \cdot c^2 + m^2 \cdot c^4)^{1/2} \quad (ii)$$

$\epsilon = (\pi^2 \cdot c^2 + m^2 \cdot c^4)^{1/2}$: énergie relativiste de l'électron

$$(\underline{\underline{E - E' + mc^2}})^2 = \pi^2 \cdot c^2 + m^2 \cdot c^4$$

$$(E - E')^2 + \cancel{m^2 c^4} + 2(E - E') \cdot mc^2 = \pi^2 c^2 + \cancel{m^2 c^4}$$

$$E^2 + E'^2 - 2E \cdot E' + 2(E - E') mc^2 = \pi^2 \cdot c^2$$

$$\cancel{E^2} + \cancel{E'^2} - 2EE' + 2(E - E') mc^2 = \cancel{E^2} + \cancel{E'^2}$$

$$-2EE' + \underline{2mc^2 \cdot E} - 2mc^2 E' = 0$$

$$mc^2 E = E'(E + mc^2)$$

$$\boxed{E' = \frac{mc^2 \cdot E}{E + mc^2}}$$

$$= \frac{E}{1 + \frac{E}{mc^2}}$$

6)

$$E' = \frac{a E}{1 + b E}$$

$$\left. \begin{aligned} a &= 1 \\ b &= \frac{1}{m \cdot c^2} \end{aligned} \right\}$$

$$E \gg mc^2 \Rightarrow \frac{E}{mc^2} \gg 1$$

$$E' \sim \frac{E}{\gamma} \sim mc^2$$

$$E = mc^2 :$$

$$E' = \frac{E}{\gamma}$$

$$E \ll mc^2 \Rightarrow \frac{E}{mc^2} \rightarrow 0$$

$$E' \sim E$$