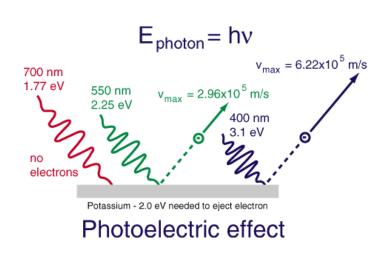
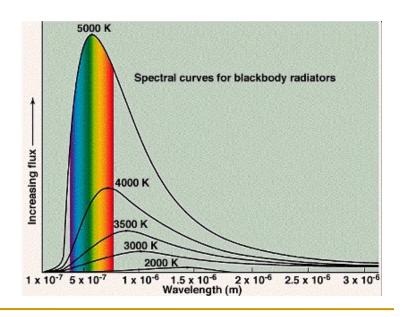
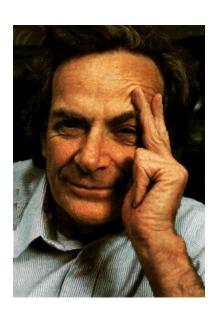
(Re)Visão de Física Moderna

- Experimentos e problemas históricos:
 - Radiação térmica.
 - Efeito fotoelétrico.





Sobre os fundamentos da Mecânica Quântica



"Não leve esta aula muito a sério... apenas relaxe e desfrute dela. Vou contar para vocês como a natureza se comporta. Se você admitir simplesmente que ela tem esse comportamento, você a considerará encantadora e cativante. Não fique dizendo para si próprio: 'Mas como ela pode ser assim?' porque nesse caso você entrará em um beco sem saída do qual ninguém escapou ainda. Ninguém sabe como a natureza pode ser assim".

Richard Feynman (1918-1988)

Prêmio Nobel de Física 1965

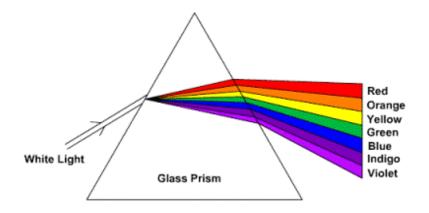
http://nanotech.ica.ele.puc-rio.br/pos_notas/2010-1/Aula%202.ppt

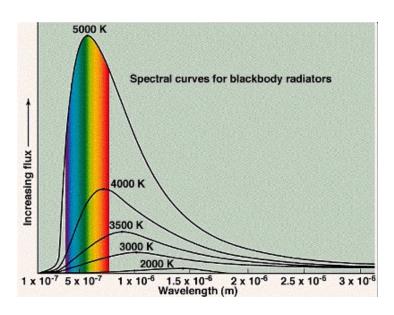
Alguns problemas e experimentos históricos

Séculos XIX-XX

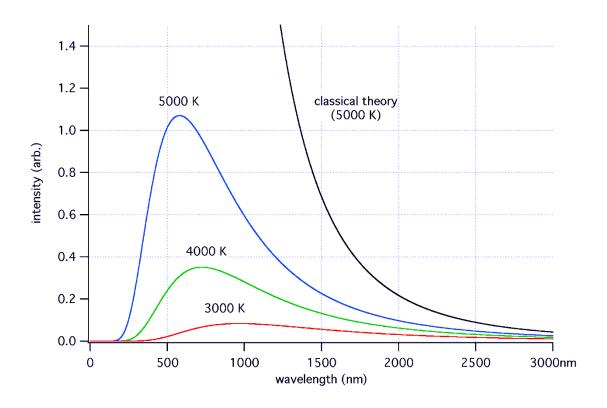
- Radiação térmica: catástrofe do ultravioleta, modelo de Planck.
- Fótons: efeito fotoelétrico, modelo de Einstein, experimentos de Millikan; efeito Compton.
- Ondas de matéria: hipótese de de Broglie, experimento de Davisson-Germer, difração de elétrons.
- Modelos atômicos: espectros de raias; modelos de Rutherford, Bohr, Sommerfeld; átomo de hidrogênio; equação de Schrödinger.
- Spin do elétron: experimento de Stern-Gerlach, efeito Zeeman, átomos multieletrônicos.
- Calor específico dos sólidos: lei de Dulong-Petit, modelo de Einstein, modelo de Debye.

Espectros contínuos de radiação eletromagnética:

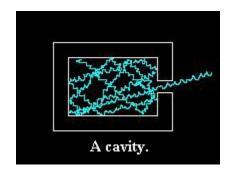




A "catástrofe do ultravioleta":



A lei da radiação térmica de Planck:



http://rugth30.phys.rug.nl/quantummechanics/black_body.htm

Hipótese essencial: Radiação produzida por osciladores com energia quantizada.

$$\varepsilon = hv$$

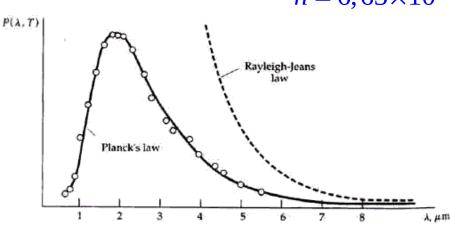
Associação posterior: quantização da radiação eletromagnética → fótons.



Max Planck (1858-1947) – *Nobel de Física 1918*

Constante de Planck:

$$h = 6,63 \times 10^{-34} \text{J.s}$$



http://faculty.virginia.edu/consciousness/new page 6.htm

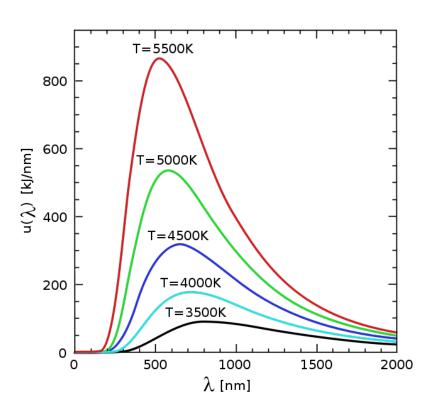
Chart of the Electromagnetic Spectrum reference man's height paperclip Size cells viruses atom thickness subatomic bacteria paper particles → water molecule baseball football field thickness 1 ft 1 pm 1 cm 1 mm 1 mil 1, µ 1 nm wavelength λ (m) 10^{2} 10-2 10^{3} 10 10-1 10-3 10-4 10-5 10-6 10^{-7} 10-8 10-9 10-10 10-11 10^{-12} wavenumber (cm⁻¹) 10⁻⁵ 10-3 10-4 10^{-2} 10-1 10 10^{2} 10^{3} 104 105 10⁶ 10^{7} 108 10⁹ 1010 electron volt 10-6 10-3 10² 10^{-7} 10-5 10-4 10^{-2} 10^{3} 105 10⁶ (eV) 10-9 10-8 10^{-1} 10 104 1 MHz 1 GHz 1 THz 1 PHz 1 EHz 1 ZHz frequency (Hz) 10^{7} 10^{18} 105 109 1014 10¹⁵ 10^{17} 1019 10^{21} 10⁶ 10⁸ 1010 10^{11} 10^{12} 1013 1016 1020 Bands **Radio Spectrum Terahertz** Infrared **Ultraviolet** X-ray Gamma Near Extreme UV Far IR Mid IR IR **Broadcast and Wireless Microwave** Soft X-ray Hard X-ray optics electronics Visible wavelengths (nm) Fiber telecom **Dental Curing** 0.7-1.4 µ 200-350nm Sources and Uses of Medical X-rays Bands FM radio 10-0.1 Å Mobile Phones AM radio 88-108 MHz 900MHz-2.4GHz Radar Cosmic ray 600kHz-1.6MHz Visible Light observations 1-100 GHz Bio imaging Frequency 425-750THz <<1 Å 1-10 THz 700-400nm Baggage screen Remotes 10-1.0 Å TV Broadcast Wireless Data 850 nm 54-700 MHz ~ 2.4 GHz Ultrasound PET imaging Screening 1-20 MHz Suntan 0.1-0.01 Å 0.2-4.0 THz 400-290nm Sound Waves Crystallography "mm wave" ← 20Hz-10kHz 2.2-0.7 Å Night Vision Microwave Oven "sub-mm"

2.4 GHz

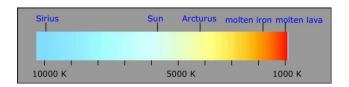
10-0.7 µ

Lei do deslocamento de Wien:

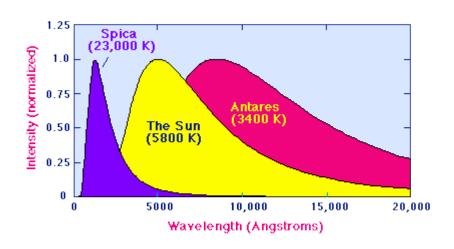
$$\lambda_{\text{max}}.T = 2,898 \times 10^{-3} \text{m.K}$$



http://en.wikipedia.org/wiki/Wien displacement law constant



http://www.chem1.com/acad/webtext/atoms/atpt-2.html



http://csep10.phys.utk.edu/astr162/lect/light/radiation.html

Dispositivos fotossensíveis

Células fotoelétricas

Células fotoemissivas:

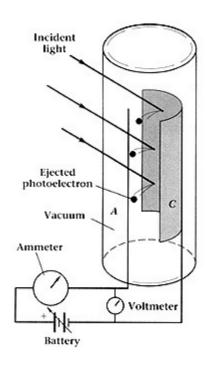


Células fotovoltaicas:

✓ Geração de f.e.m. causada pela incidênca luminosa.

Células fotocondutivas:

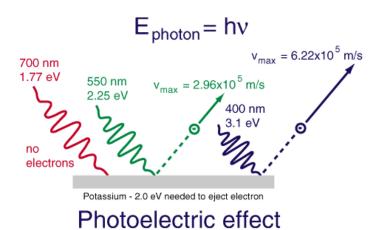
✓ Variação da resistência elétrica em função da intensidade de luz.



http://rst.gsfc.nasa.gov/Intro/Part2_2.html



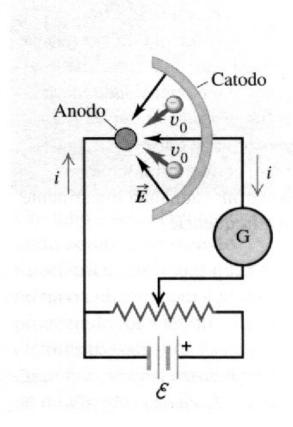
http://www.sciencephoto.com/media/363628/enlarge



http://hyperphysics.phy-astr.gsu.edu/hbase/mod1.html#c2

Potencial de corte:

- V_o = ddp necessária para frear os fotoelétrons mais rápidos.
- eV_o = máxima energia cinética dos fotoelétrons.

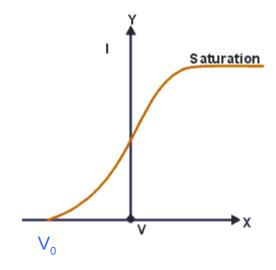


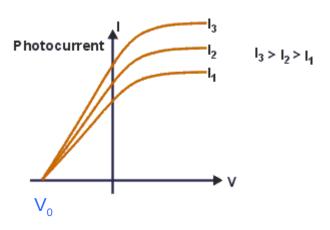
Medida da fotocorrente e do potencial de corte :

- V_o: não depende da intensidade.
- V₀: varia com a frequência.



Existe uma freqüência de corte.





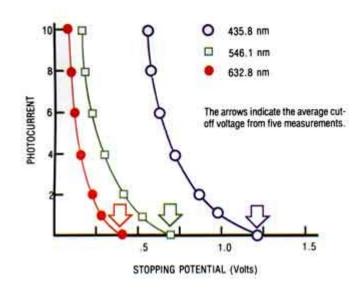
http://www.tutorvista.com/content/physics/physics-iv/radiation-and-matter/photoelectric-effect.php

Medida da fotocorrente e do potencial de corte :

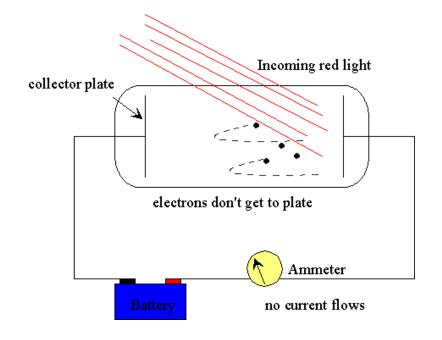
- V_o : não depende da intensidade.
- V₀: varia com a frequência.

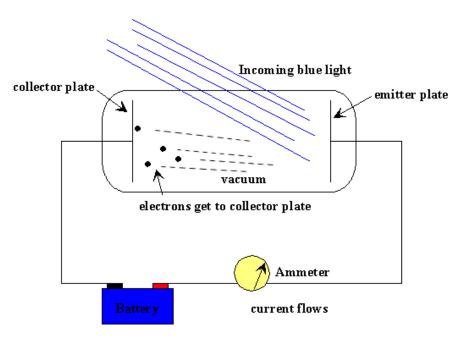


Existe uma freqüência de corte.



http://www.telatomic.com/electricity/photoelectric.html





http://galileo.phys.virginia.edu/classes/252/photoelectric_effect.html

Problemas com a Física Clássica

- O aumento da intensidade da radiação incidente deveria resultar no aumento do potencial de corte.
- 2) O efeito fotoelétrico deveria ocorrer para qualquer freqüência, dependendo apenas da intensidade da radiação incidente.
- 3) Deveria existir um intervalo de tempo mensurável entre a absorção da energia da radiação e a emissão do elétron.

O problema da inexistência de retardo temporal:

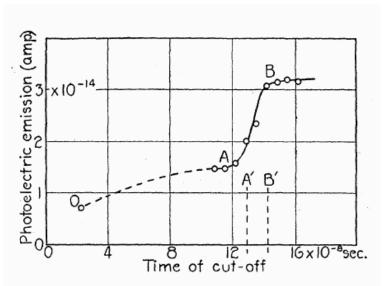
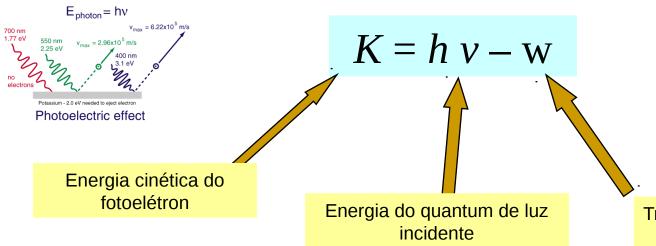


Fig. 3. Photoelectric currents to the collector for various times of cut-off after beginning of spark.

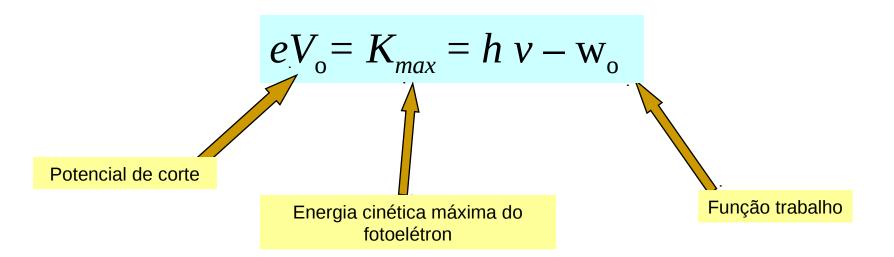
Efeito fotoelétrico - modelo de Einstein





Albert Einstein (1879-1955) Nobel de Física 1921

Trabalho para remover o elétron do metal



Efeito fotoelétrico - modelo de Einstein

Solução dos problemas:

- K_{max} (e portanto V_o) não depende da intensidade da iluminação: a intensidade está relacionada com número de quanta incidentes e não com a energia de cada quantum.
- Existência de uma frequência de corte:

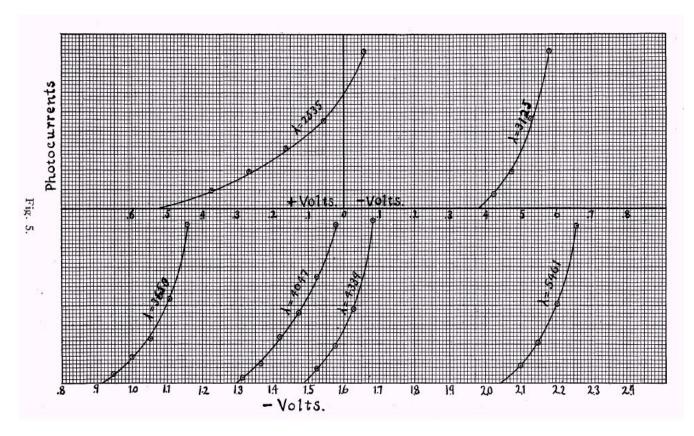
$$K_{\text{max}} = 0 \implies hv_0 = w_0$$
;

 $v < v_0 \Rightarrow$ não há emissão de elétrons.

• Ausência de retardamento no processo: a absorção do quantum é instantânea, quando este tem energia suficiente para ejetar o elétron.

"Sobre um ponto de vista heurístico acerca da emissão e transformação da luz." Ann. Phys. **17**, 132 (1905)

Verificação experimental - Millikan:

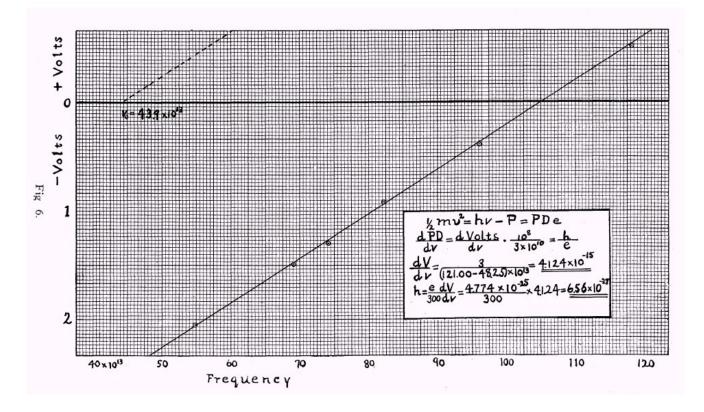




Robert Millikan (1868-1953) Nobel de Física 1923

"A direct photoelectric determination of Planck's 'h'" Phys. Rev. **7**, 355 (1916)

Verificação experimental - Millikan:

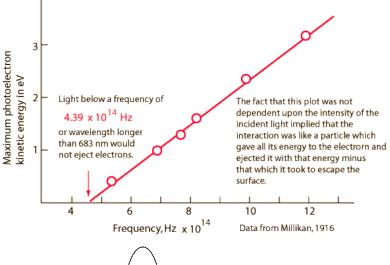


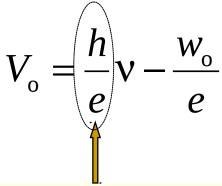


Robert Millikan (1868-1953) Nobel de Física 1923

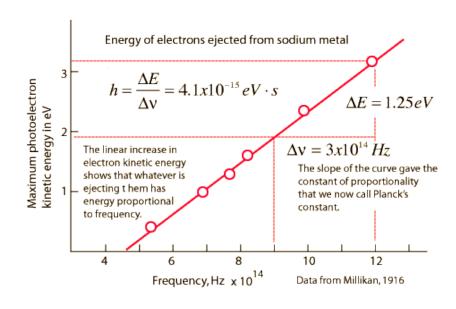
"A direct photoelectric determination of Planck's 'h'" Phys. Rev. **7**, 355 (1916)

Dependência do potencial de corte com a frequência:



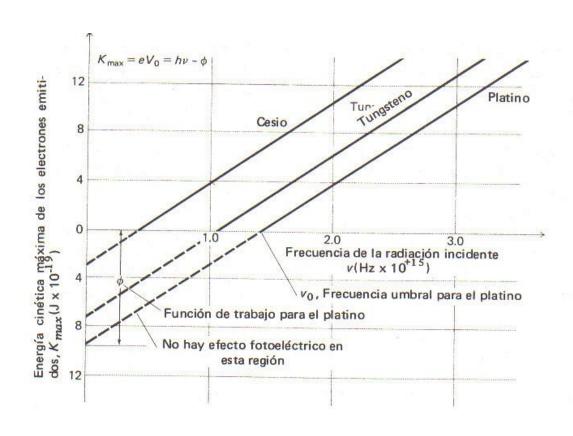


Inclinação da curva $V_0 \times V$



http://hyperphysics.phy-astr.gsu.edu/hbase/mod2.html

Dependência do potencial de corte com a frequência:



Bibliografia:

- "Materiais e Dispositivos Eletrônicos", Sergio M. Rezende, 2ª edição. São Paulo: Livraria da Física, 2004.
- "Ciência e Engenharia de Materiais uma Introdução", W. D. Callister Jr., 7a
 edição. Rio de Janeiro: LTC, 2008.
- "Física Quântica. Átomos, Moléculas, Sólidos, Núcleos e Partículas", R.
 Eisberg, R. Resnick, 6a ed., Rio de Janeiro: Editora Campus, 1979.
- "Sobre um ponto de vista heurístico acerca da emissão e transformação da luz", Ann. Phys. 17, 132 (1905).
- "A direct photoelectric determination of Planck's 'h' ", Phys. Rev. 7, 355 (1916).