第四章核能内容复习:

衰变规律及核反应方程

- 1. 衰变规律及实质
 - (1) 两种衰变的比较

衰变类型	α 衰变	β衰变		
衰变方程	${}_{z}^{4}X \rightarrow {}_{z-2}^{4-4}Y + {}_{2}^{4}He$	$_{z}^{A}X \rightarrow _{z+1}^{A}Y + _{-1}^{0}e$		
衰变实质	2个质子和 2个中子结合成一个整体射出	中子转化为质子和电子		
	$2_{1}^{1}H + 2_{0}^{1}n \rightarrow_{2}^{4} He$	${}_{0}^{1}n \rightarrow {}_{1}^{1}H + {}_{-1}^{0}e$		
衰变规律	衰变规律 电荷数守恒、质量数守恒			

(2) γ射线: γ射线经常是伴随着α衰变或β衰变同时产生的。其实质是放射性原子核在发生α衰变或β衰变的过程中,产生的新核由于具有过多的能量(核处于激发态)而辐射出光子。

用高能粒子轰击靶核,产生另一种新核的反应过程。 典型核反应:

- (1) 卢瑟福发现质子的核反应方程为: ¹²₇N+²₂He→ ¹²₈O+ ¹₃H。
- (2) 查德威克发现中子的核反应方程为: ²Be+⁴He→ ¹²C+ ¹n。
- (3) 居里夫妇发现放射性同位素和正电子的核反应方程为: ²⁷₁₂A1+⁴₂He→ ³⁰₁₂P+ ₀n ³⁰₁₅P→ ³⁰₁₅Si + ⁰₁₆e。

(1)设放射性元素 2X 经过 n 次 α 衰变和 m 次 β 衰变后,变成稳定的新元素 2Y,则表示该核反应的方程

(2) 确定衰变次数,因为β衰变对质量数无影响,先由质量数的改变确定α衰变的次数,然后再根据衰变

3. 确定衰变次数的方法

2. 原子核的人工转变

为: ${}_{z}^{4}X \rightarrow {}_{z}^{4}Y + n_{2}^{4}He + m_{-1}^{0}e$

根据电荷数守恒和质量数守恒可列方程: A=A'+4n, Z=Z'+2n-m

- 规律确定β衰变的次数。
- 规律棚足 p 衣发的穴
- 4. 半衰期 1 1

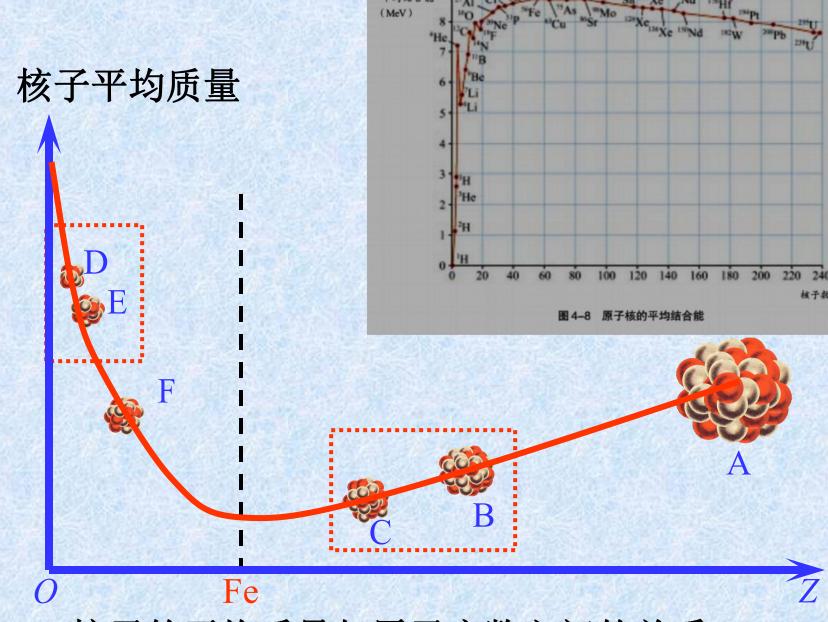
(1)公式:
$$N_{\hat{\pi}} = N_{\bar{\mathbb{R}}}(\frac{1}{2})^{t/\tau}, m_{\hat{\pi}} = m_{\bar{\mathbb{R}}}(\frac{1}{2})^{t/\tau}$$

式中 N_a 、 m_a 表示衰变前的放射性元素的原子数和质量, N_a 、 m_a 表示衰变后尚未发生衰变的放射性元素的原子数和质量,t表示衰变时间,t表示半衰期。

- (2) 影响因素:放射性元素衰变的快慢是由原子核内部因素决定的,跟原子所处的物理状态(如温度、压
- 强)或化学状态(如单质、化合物) 无关。

拉马后来刑及拉马后六起的拉军

核反应类型及核反应万程的书写							
类 型		可控性	核反应方程典例				
衰变	α衰变	自发	$^{238}_{92}U \rightarrow ^{234}_{90}Th + ^{4}_{2}He$				
	β衰变	自发	$^{234}_{90}\text{Th} \rightarrow ^{234}_{91}\text{Pa} + ^{0}_{-1}\text{e}$				
人工转变		人工控制	¹⁴ N+ ⁴ He→ ¹⁷ SO+ ¹ H (卢瑟福发现质子)				
			${}_{2}^{4}\text{He} + {}_{4}^{9}\text{Be} \rightarrow {}_{6}^{12}\text{C} + {}_{0}^{1}\text{n}$	(查德威克发现中子)			
			$^{27}_{13}\text{Al} + ^{4}_{2}\text{He} \rightarrow ^{30}_{15}\text{P} + ^{1}_{0}\text{n}$	约里奥·居里夫妇发现放射性同			
			$^{30}_{15}P \rightarrow ^{30}_{14}Si + ^{0}_{+1}e$	位素,同时发现正电子			
重核裂变		比較容易进行人工控制	$^{235}_{90}U + ^{1}_{0}n \rightarrow ^{144}_{56}Ba + ^{89}_{36}Kr + 3 ^{1}_{0}n$				
			$^{235}_{92}U + {}^{1}_{0}n \rightarrow {}^{136}_{54}Xe + {}^{90}_{38}Sr + 10{}^{1}_{0}n$				
轻核聚变 很难控制		很难控制	${}_{1}^{2}H + {}_{1}^{3}H \rightarrow {}_{2}^{4}He + {}_{0}^{1}n$				



核子的平均质量与原子序数之间的关系

【跟踪训练】下列说法正确的是().

A.⅓N+⅓H→⅙C+źHe 是 α 衰变方程 B.⅓H+¾H→¾He+γ 是核聚变反应方程 C.¾U→¾Th+¾He 是核裂变反应方程 提示

核反应有以下类型:

α衰变;β衰变;轻核聚变; 重核裂变;原子核的人工 核转变

 $D.2He+73A1-\rightarrow ?P+ln$ 是原子核的人工转变方程

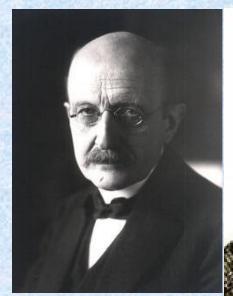
解析 核反应类型分四种,方程特点各有不同,衰变方程的左边只有一个原子核,右边出现α或β粒子.聚变方程的左边是两个轻核反应,右边是中等原子核.裂变方程的左边是重核与中子反应,右边是中等原子核.人工核转变方程的左边是氦核与常见元素的原子核反应,右边也是常见元素的原子核,由此可知B、D两选项正确.

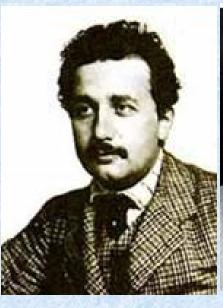
答案 BD



让大学物理系学生敬而远之的原子物理学家。











普朗克

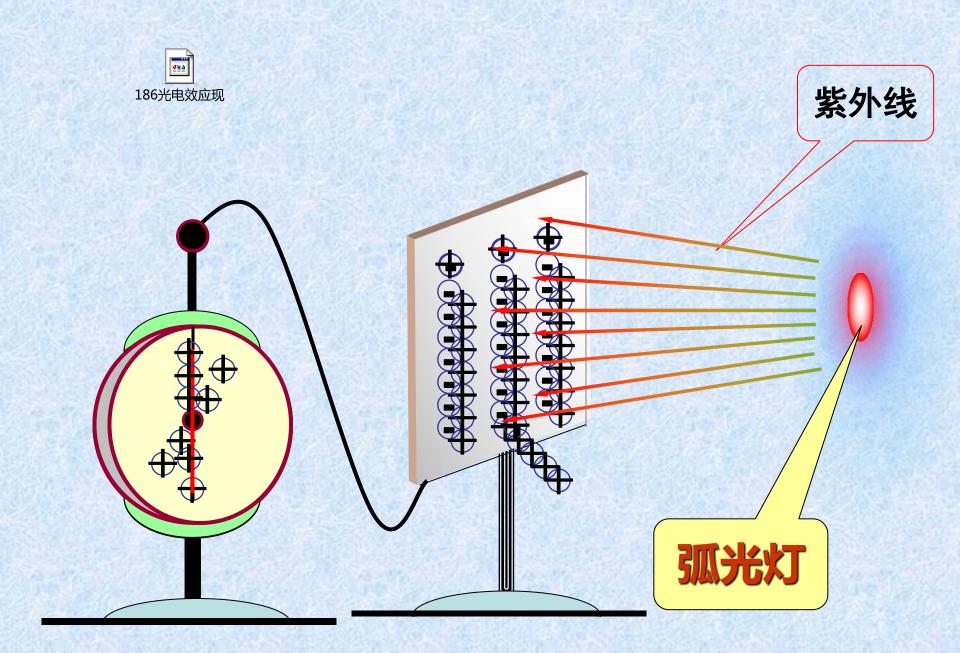
爱因斯坦

康普顿

德布罗意

光的本性学说发展史

- 1、牛顿的微粒说:光是高速粒子流,解释了光的直线传播和反射
- 2.惠更斯的波动说:光是某种振动以波的形式向周围传播,解释了 光的干涉、衍射、直进、反射
- 3、麦克斯韦的电磁说:光是一种电磁波,发展了光的波动理论
- 4、爱因斯坦的光子说:光具有粒子性,成功解释了光电效应
- 5、德布罗意的波粒二象性学说:光既具有粒子性又有波动性。



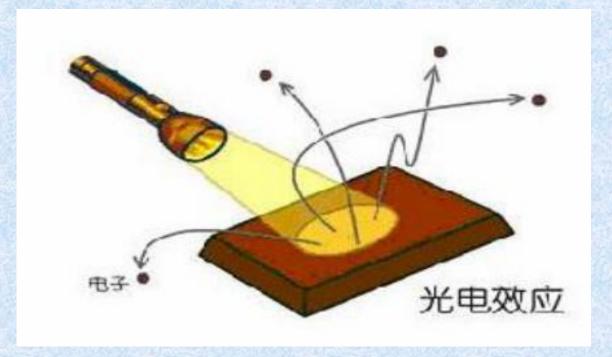
一. 光电效应

1.光电效应

当光线(包括不可见光)照射在金属表面时,金属中有电子逸出的现象,称为光电效应。

2.光电子: 吸收光子后发射出来的电子

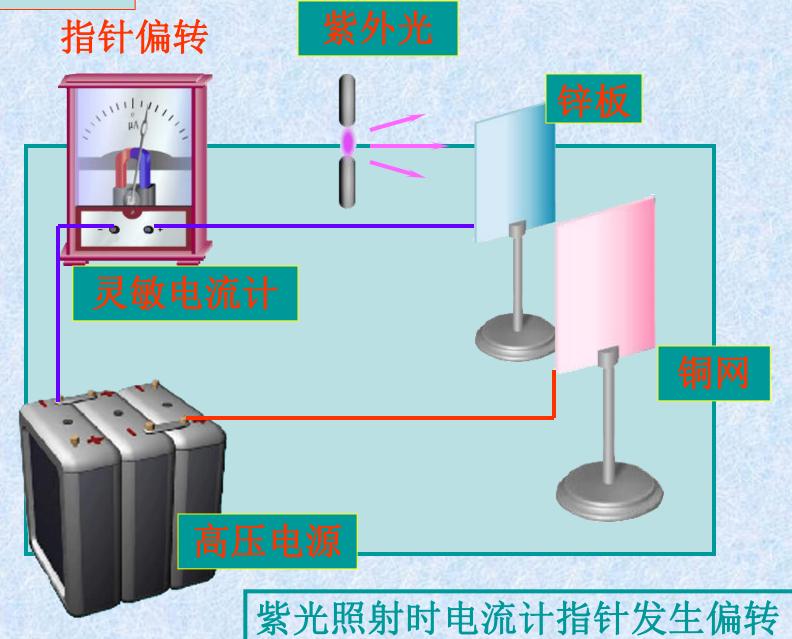
3.光电流:光电子定向移动形成的电流



实验与探究 指针不偏转

白炽灯照射时电流计指针不发生偏转

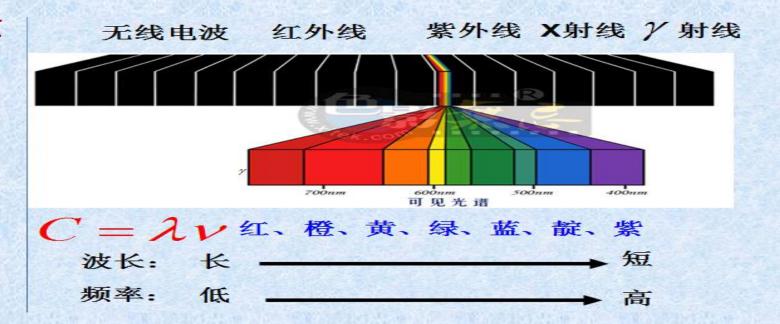
实验与探究



观察flash演示,从光的频率分析规律:

- 1)白炽灯发出的光与紫外光的频率谁大?波长呢?
- 2) 紫外光发生光电效应现象吗?增加光照强度会怎样?
- 3) 白炽灯发生光电效应现象吗?增加光照强度会怎样?
- 4) 如果能发生光电效应的光照临界频率是 V_o , 请总结出光电效

应的规律



二.光电效应现象的规律

- 1、任何一种金属,都存在极限频率 V_o ,只有当入射光 $V > V_o$,才能发生光电效应。
- 2、产生光电效应时,电光流随入射光强度的增大而增大。光的强度越大,单位时间内逸出金属表面的电子数越多。
- 3、光电效应的发生时间几乎是瞬时的,通常可在 10-9s 发生光电效应。
- 4、光电子的最大初动能 E与入射光强度无关,只随入射光频率的增大而增大。

阅读课本,回答下列问题

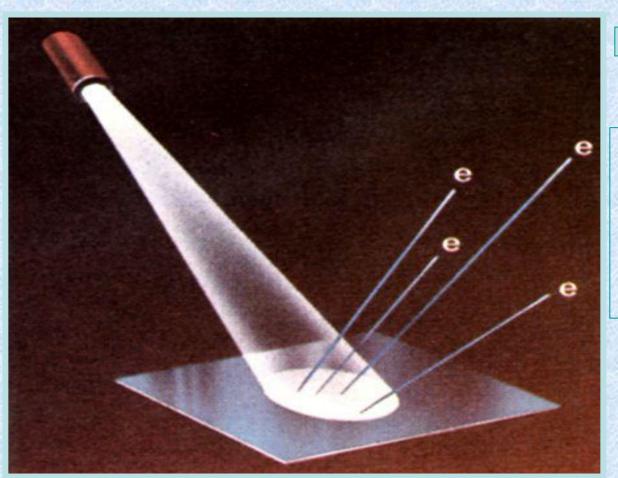
几种金属的极限频率 $oldsymbol{V}_o$ 和极限波长 $oldsymbol{\lambda}_o$								
	铯	钾	锌	银	铂			
${m \mathcal{V}}_o$ /Hz	4.55×10 ¹⁴	5.38×10 ¹⁴	8.07×10 ¹⁴	11.5×10 ¹⁴	15.3×10 ¹⁴			
$\lambda_{_{\scriptscriptstyle{0}}}$ /nm	660	558	372	260	196			

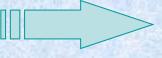
- (1) 某光恰能使锌发生光电效应,那么能使表格内哪些金属发生光电效应?
 - (2) 表中哪种金属最易发生光电效应?



思考

为什么说光的波动理论无法解释光电效应的规律?





回想一下 光的波动理论 是怎样描述光 的能量的呢?

光的波动理论描述光的能量

- 1、能量是连续的.
- 2、振幅(光强)越大,光能越大,光的能量与频率无关.
 - 1、极限频率
 - 2、光电效应中的光强增大,光电流也增大
 - 3、光电效应的瞬时性
 - 4、光电效应出射光子的初动能与频率有关,与光强无关



波动理论在解释光电效应时的矛盾

- 1、波动理论无法解释极限频率。
- 2、弱光照射时应有能量积累过程,不应瞬时发生。

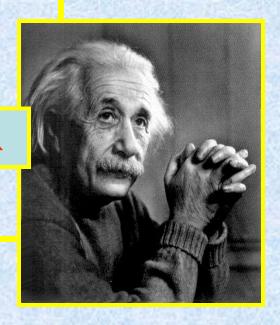
3、光电子最大初动能E的大小应与光强有关,与无关。



光的波动理论在解释光电 效应时遇到了巨大的困难。后 来,爱因斯坦在普朗克量子化 理论的启发下,提出了光子学 说。

普朗克

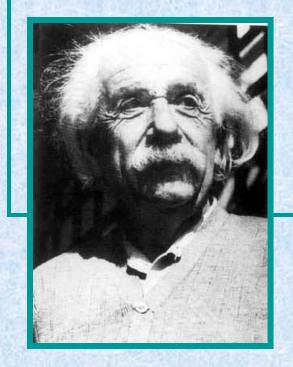
爱因斯坦



$$\varepsilon = h \gamma$$

光子说

總總爱因斯坦在1905年提出,在空间中传播的光也不是连续的,而是一份一份的,每一份叫做一个光量子,简称光子.



光子的能量和频率成比正:

$$\varepsilon = h\gamma$$





光子说

光子说的这两点实际上是针对波动理论的两 大要害提出的.爱因斯坦当时在实验事实还不 是很充分的时候,提出了光子说,是对科学的 重大贡献. 这也说明理论与新的实验事实不符 时,要根据事实建立新的理论,因为实践是检 验真理的唯一标准.

根据能量守恒原理,爱因斯坦认为:如果入射光 的能量hv大于一个电子从金属表面逸出而必须做的功 ——逸出功W, 那么有些光电子在脱离金属表面后还 有剩余能量,即有些光电子具有一定的动能,因为不 同的电子脱离某种金属所需的功不一样,所以它们吸 收了光子的能量并从这种金属逸出之后剩余的动能也 不一样,由于逸出功W是使电子脱离金属所需做的最 小功,所以电子吸收光子后能获得的最大初动能应满

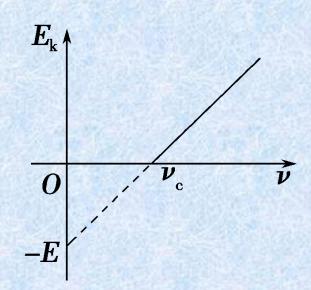
足: $E_{
m k}=h\,
u-W_0$



爱因斯坦光电效应方程

- 1、逸出功: $W_0 = hv_0$
- 2、爱因斯坦光电效应方程:

$$E_{\rm k} = h \nu - W_0$$



光电效应有力地证明了光具有粒子性。





铯(Cs)的逸出功是 3.0×10^{-19} J,用波长为 0.37μ m的光照射它,电子从铯表面透出的最大初动能是多少?

解 波长为 $0.37 \, \mu \text{m}$ 的光的频率为 $\nu = 8.1 \times 10^{14} \, \text{s}^{-1}$ 根据爱因斯坦光电效应方程

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

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

$$= (6.63 \times 10^{-34} \times 8.1 \times 10^{14} - 3.0 \times 10^{-19}) J$$

$$\approx 2.4 \times 10^{-19} J$$

例题2:用波长为200nm的紫外线照射钨的表面,释放出来的光电子中最大的动能是2.94eV。用波长为160nm的紫外线照射钨的表面,释放出来的光电子的最大动能是多少?

分析:第二次照射时光子的能量比第一次大,由于在两次照射中钨的逸出功是相同的,所以光电子的最大动能之差应该等于两次照射的光子的能量差。

解:波长为 200nm 和波长为 160nm 的光子的频率分别为:

$$\gamma_1 = \frac{c}{\lambda_1} = \frac{3.00 \times 10^8}{200 \times 10^{-9}} HZ = 1.50 \times 10^{15} HZ$$

$$\gamma_2 = \frac{c}{\lambda_2} = \frac{3.00 \times 10^8}{160 \times 10^{-9}} HZ = 1.88 \times 10^{15} HZ$$

对于第一次照射,有:
$$E_{k1} = h\gamma_1 - W$$

对于第二次照射,有:
$$E_{k2} = h\gamma_2 - W$$

$$E_{k2} = E_{k1} + h(\gamma_2 - \gamma_1) = 4.51ev$$

解法二思路点拨:根据爱因斯坦的光子说理论,光的能量由光的 频率决定即 $E=h\nu$,而光的频率 ν 与波长入有关系: $c=\nu\lambda$.由此 二式得出 $E=h\frac{c}{\lambda}$.再由爱因斯坦的光电效应方程 $E_k=h\nu-W$ 即可求得.

解析: 根据 $h\frac{c}{\lambda}-W=E_k$.

当 $\lambda_1 = 0.2000 \mu m$, $E_k = 2.94 \text{ eV}$ 时,代入上式得

$$W = h \frac{c}{\lambda_1} - E_{k1}$$

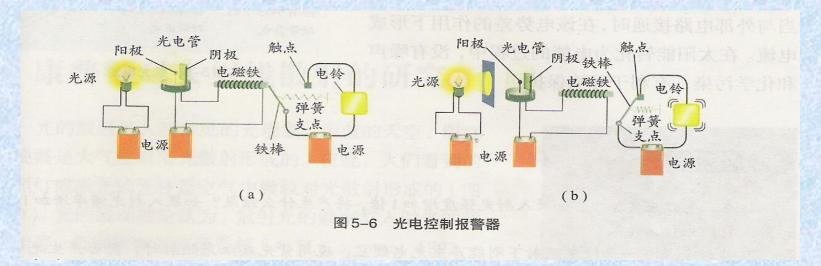
= 6. 63 × 10^{-34} × $\frac{3 \times 10^{8}}{0.200 \times 10^{-6} \times 1.6 \times 10^{-19}}$ eV -

2.94 eV \approx 6.22 eV-2.94 eV=3.28 eV.

当 $\lambda_2 = 0.1600 \mu m$ 时,得 $E_{k2} = h \frac{c}{\lambda_2} - W$

 $= \frac{6.63 \times 10^{-34} \times 3 \times 10^{8}}{0.160 \times 10^{-6} \times 1.6 \times 10^{-19}} \text{ eV} - 3.28 \text{ eV} \approx 4.49 \text{ eV}.$

光电效应的应用

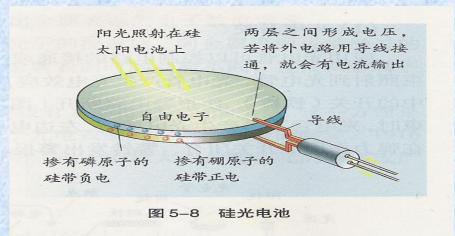


光电成像

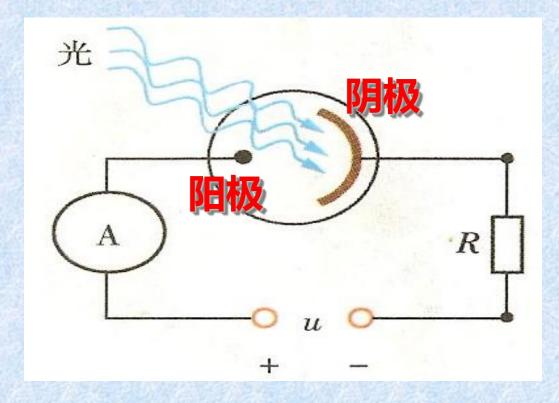


图 5-7 红外照片

光电池



光电管结构及原理



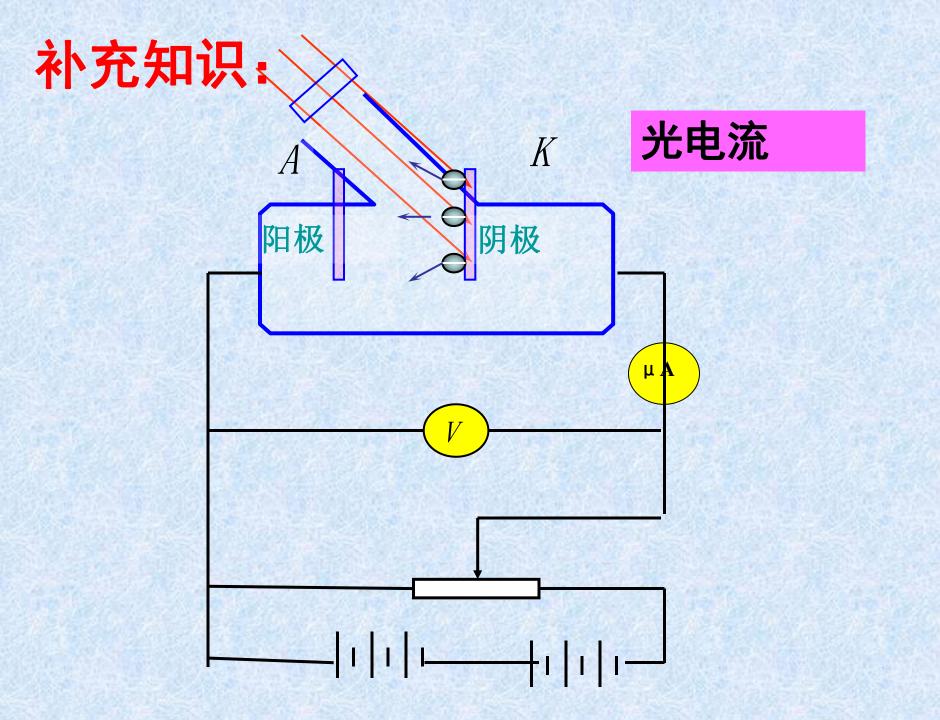
光电流: 光电子的定向移动形成光电流

光电管:利用光电效应现象制成的元件

小结

§1 光电效应

- 一、光电效应现象
- 二、光电效应的规律
- 三、光子说
- 四、爱因斯坦光电效应方程
- 五、光电效应的应用
- 作业
- 1.课本P₈₈第3~7题
- 2. 文档作业
- 3. 名校学案P₅₉₋₆₂



光电效应的实验规律

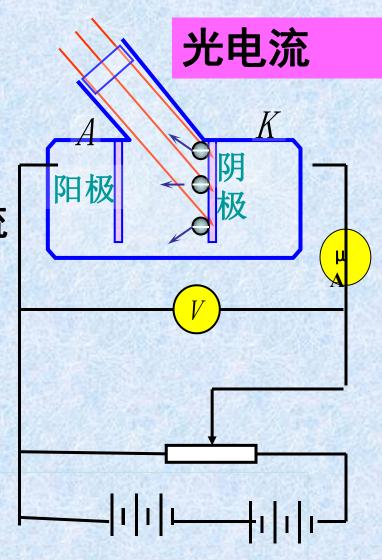
(1)存在饱和电流

光照不变,增大UAK, G表中电流 达到某一值后不再增大, 即达到 饱和值。

因为光照条件一定时,K发射的 电子数目一定。

实验表明:

入射光越强,饱和电流越大,单位时间内发射的光电子数越多。



光电效应的实验规律

(2)存在遏止电压和截止频率

a. 存在遏止电压 UC: 使光电流减小到零的反向电压

U=0时, $I\neq 0$, 因为电子有初速度

加反向电压, 如右图所示:

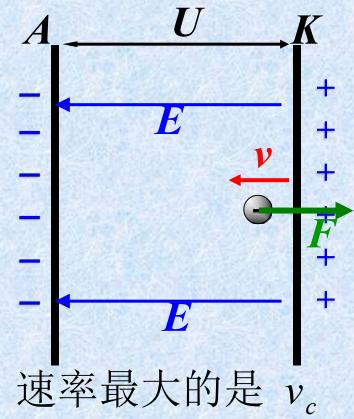
光电子所受电场力方向与光电子

速度方向相反,光电子作减速运

动。若

$$\frac{1}{2}m_e v_c^2 = eU_c$$

则I=0,式中Uc为遏止电压

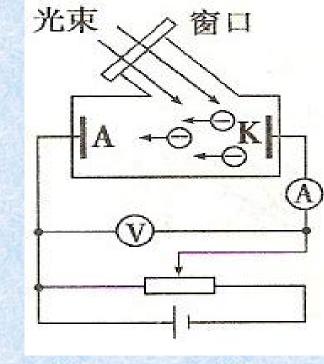


最大的初动能

每个光电子具有不同的初动能:可使用右图所示的装置测量:

测量原理:

 $eU = \frac{1}{2}mv_{\text{max}}^2$

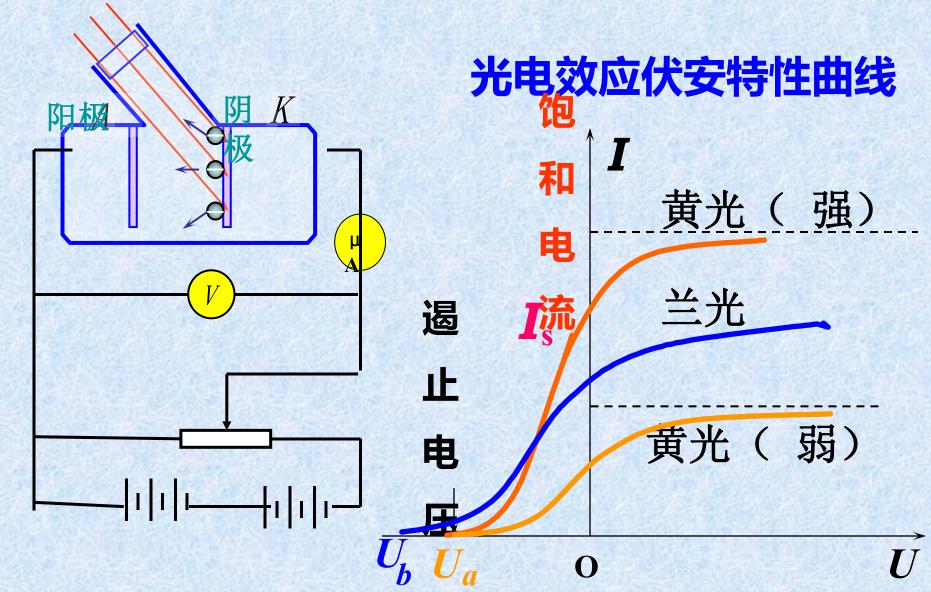


1、实验证明: 光电子的最大初动能 E_k 与入射光强度无关,只随入射光频率的增大而增大(注意: 遏止电压只是测量工具 ,光电子的最大初动能与之无关)

2、思考:光电流跟入射光的强度有什么关系?

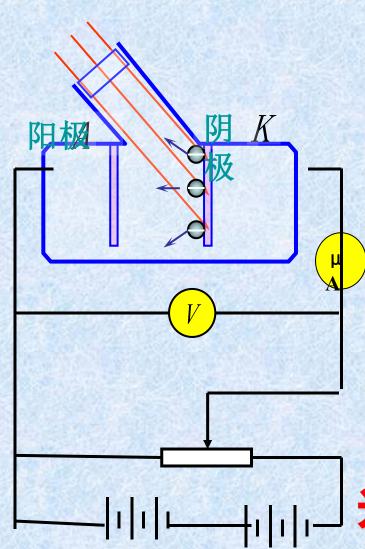
光电效应的实验规律

(2)存在遏止电压和截止频率



光电效应的实验规律

(3)具有瞬时性



实验结果:即使入射光的强度非常微弱,只要入射光频率大于被照金属的极限频率,电流表指针也几乎是随着入射光照射就立即偏转。

更精确的研究推知,光电子发射所经过的时间不超过10⁻⁹秒(这个现象一般称作"光电子的瞬时发射")。

光电效应在极短的时间内完成