

РАДИОАКТИВЛІК

**РАДИАКТИВТІ
СӘУЛЕЕНУДІҢ ТАБИҒАТЫ**

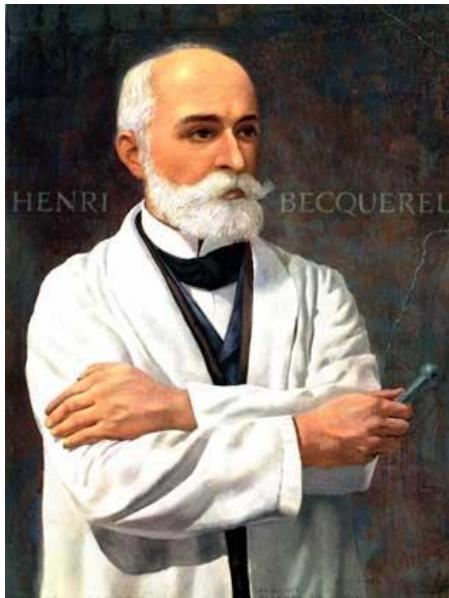
Кулметов А

Оку максаты:

- * 9.6.2.1. α, β және γ сәулеленудің табиғаты мен қасиеттерін түсіндіру

Левкипп **Демокрит** барлық заттар бөлінбейтін
өте кішкентай бөлшектерден тұрады

атомдар

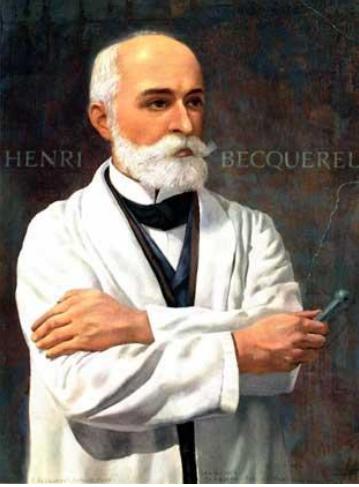


1896 жылы француз ғалымы
Анри Беккерель атом ядросының
қүрделі құрлысын дәлелдейтін
құбылыс – радиоактивтікі ашты.

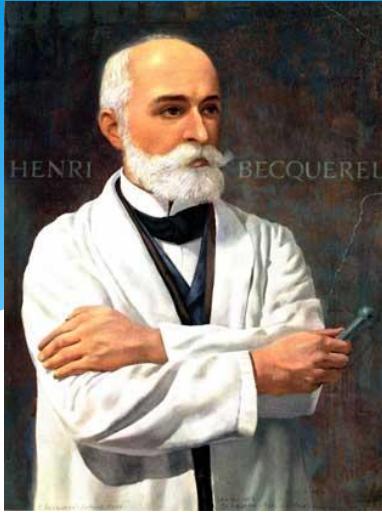


Беккерель уран тұзының өздігінен
көрінбейтін сәулелер шығаратынын байқады.

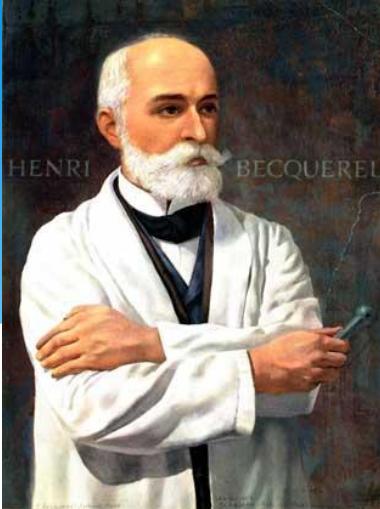
Беккерель ұзақ уақыт осы құбылысты
алдын ала күн жарығына сәулелендірілген
заттардың соңынан сәуле шығаруын
зерттеумен шүғылданған.



**Беккерель фотопластинаны
тығыз қара қағазға орап, үстіне
уран тұзының қыршықтарын
сейіп, ашық күн көзіне қойды.
Айқындағаннан кейін
пластинаның тұз жатқан
бөліктерінің қарайғанын көрген.**



1896 жылы 24 ақпанда ауа райы
бұлтты болғандықтан, кезекті
тәжірибелі өткізудің сәті түспеді
де, **Беккерель** үстіне уранның
тұзы себілген мыс крест жатқан
пластинаны үстелдің
суырмасына салып қойған.

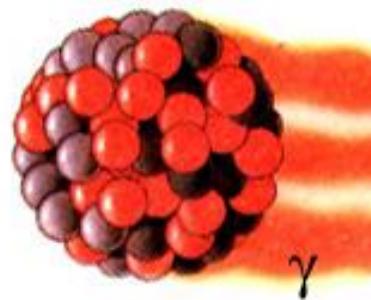


Екі күн өткен соң **пластинаны алып** айқындаған кезде, онда **крестің** айқын **көлеңкесі түрінде** дақ пайда болғанын **байқаған**. **Бұл – уран тұздарының** сыртқы факторлардың әсерінсіз-ақ **өздігінен** белгісіз сәуле **шығаратынын** көрсетеді.



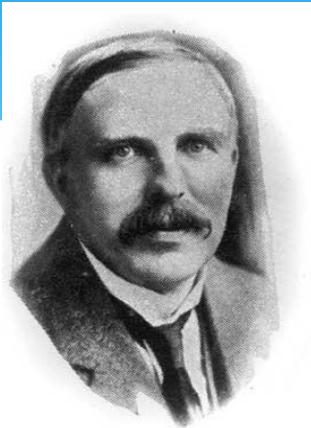
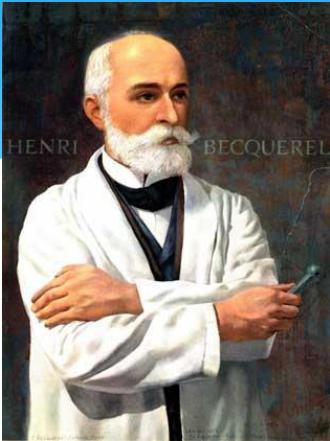
Беккерель көптеген зерттеулер жүргізді.
Кристаллдар мен пластинаның арасына
қағаз, шыны, аллюминий пластинасы, мыс,
әр түрлі қалындықтағы қорғасынды орналастырып,
күн көзіне қойды. Бірақ барлық зерттеулер
нәтижесінде күн сәулесінің әсерінсіз-ақ, **сәуле**
шығаратынын көрсетті.

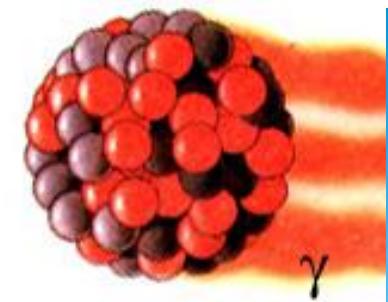




**Өздігінен сәуле шығару
құбылысы – радиоактивтік
деп аталады.**

**Радиоактивтікі
зерттеуде алғашқылар
болып А. Беккерель,
ерлі-зайыпты
Кюрилер, Эрнест
Резерфорд
белсенділік көрсетті.**





- 1898 жылды Францияда Мария Складовская-Кюри мен Пьер Кюри **торий (Th)** элементінің өздігінен сәуле шығаруын ашты.
- Осы жылды уран кенін өндіреудегі арқылы, радиоактивті **екі жаңа химиялық элементті** бөліп алады. Радиоактивтілігі ураннан миллион есе қарқынды элемент **радий (Ra)**, екінші элементті **М. Складовскаяның отанының құрметіне полоний (Po)** деп атаған.

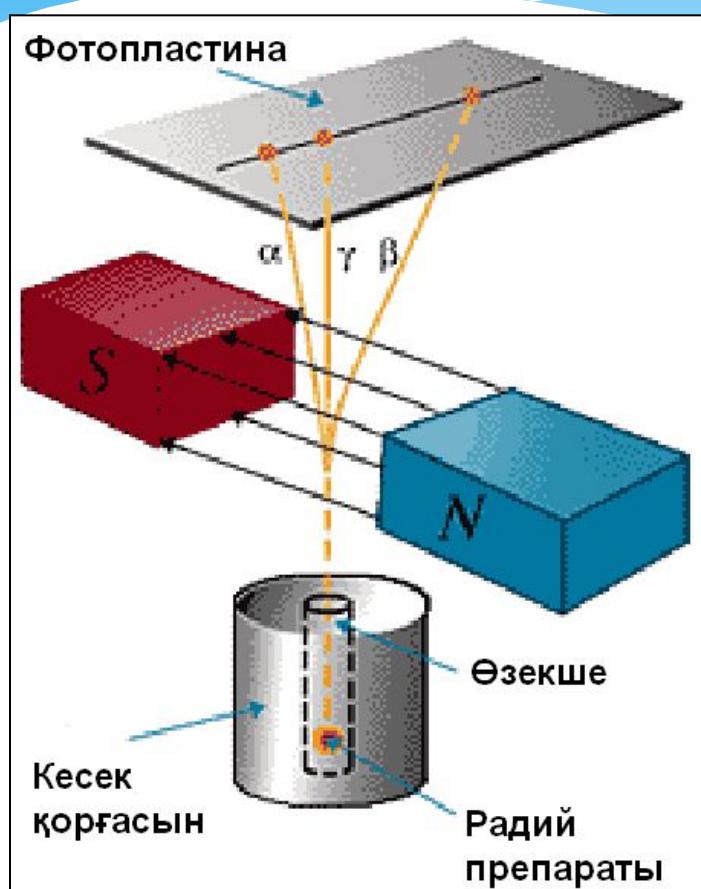
		Na 22,98977 натрий	Mg 24,305 магний	Al 26,98154 алюминий	Si 28,086 кремний	P 30,97376 фосфор	S 32,06 сера	Cl 35,453 хлор					Ar 39,948 аргон		
IV	4	19 K 39,0983 калий	20 Ca 40,08 кальций	21 Sc 44,9559 скандий	22 Ti 47,90 титан	23 V 5 Заголовок: описание элемента Адрес: http://www.chemport.ru/pertable/elinfo.php?el=15	24 Cr 52 хром	25 Mn 55 марганец	26 Fe 56,847 железо	27 Co 58,9332 cobальт	28 Ni 58,70 никель				
		29 Cu 63,546 медь	30 Zn 65,38 цинк	31 Ga 69,72 галлий	32 Ge 72,59 германий	33 As 74,9216 мышьяк	34 Se 78,96 селен	35 Br 79,904 бром					36 Kr 83,80 криpton		
		37 Rb 85,4678 рубидий	38 Sr 87,62 стронций	39 Y 88,9059 иттрий	40 Zr 91,22 цирконий	41 Nb 92,9064 ниобий	42 Mo 95,94 молибден	43 Tc 98,9062 технеций	44 Ru 101,07 рутений	45 Rh 102,9055 родий	46 Pd 106,4 палладий				
		47 Ag 107,868 серебро	48 Cd 112,41 кадмий	49 In 114,82 индий	50 Sn 118,69 олово	51 Sb 121,75 сурьма	52 Te 127,60 теллур	53 I 126,9045 iod					54 Xe 131,30 ксенон		
		55 Cs 132,9054 цезий	56 Ba 137,33 барий	57 La 138,9 лантан x	72 Hf 178,49 гафний	73 Ta 180,9479 тантал	74 W 183,85 вольфрам	75 Re 186,207 рений	76 Os 190,2 осмий	77 Ir 192,22 иридий	78 Pt 195,09 платина				
	6	79 Au 196,9665 золото	80 Hg 200,59 ртуть	81 Tl 204,37 таллий	82 Pb 207,2 свинец	83 Bi 208,9 висмут	84 Po 209 полоний	85 At 210 астат					86 Rn 222 радон		
		87 Fr 223 франций	88 Ra 226,0 радий	89 Ac 227 актиний x x	104 Rf 261 резерфордий	105 Db 262 дубний	106 Sg 266 сиборгий	107 Bh 269 борий	108 Hs 269 хассий	109 Mt 268 мейтнерий	110 Ds 271 дармштадтий				
		111 Rg 272 рентгений	112 285	113	114	115	116	117					118		
57 La 138,9 лантан	58 Ce 140,1 церий	59 Pr 140,9 празеодим	60 Nd 144,2 неодим	61 Pm 145 прометий	62 Sm 150,4 самарий	63 Eu 151,9 европий	64 Gd 157,3 гадолиний	65 Tb 158,9 тербий	66 Dy 162,5 диспрозий	67 Ho 164,9 гольмий	68 Er 167,3 эрбий	69 Tm 168,9 түлпий	70 Yb 173,0 иттербий	71 Lu 174,9 лютеций	
89 Ac 227 актиний	90 Th 232,0 торий	91 Pa 231,0 протактиний	92 U 238,0 уран	93 Np 237 нептуний	94 Pu 244 плутоний	95 Am 243 америций	96 Cm 247 курний	97 Bk 247 берклий	98 Cf 251 калифорний	99 Es 252 эйнштейний	100 Fm 257 ферний	101 Md 258 менделевий	102 No 259 нобелий	103 Lr 262 поуренсий	



**1899 жылы Резерфорд және оның
шәкірттері атом**

**Оң зарядты ядродан және
теріс зарядты электрондардан
тұратынын эксперимент
жүзінде толық дәлелдеді.**

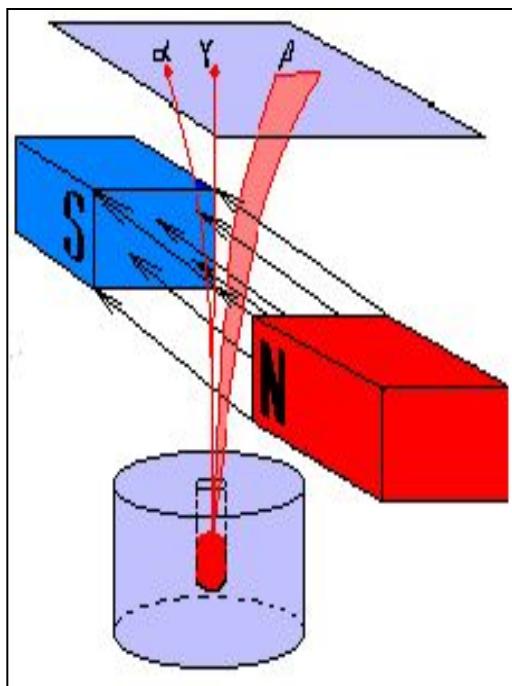
Радиоактивті сәуле шығарудың құрамы күрделі екенін делелдейтін эксперимент



- * Түбіне радий препараты салынған қалың қабырғалы кесек қорғасын ыдыс;
- * Өзекшеден шыққан сәулеге, оған перпендикуляр әсер еткен күшті магнит өрісі.

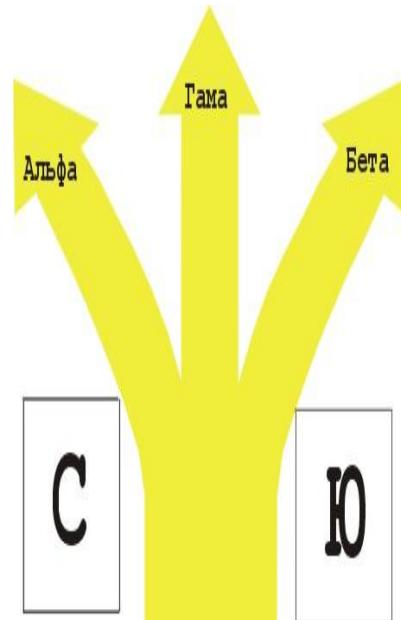


- * Радийден шығатын сәулелер ағыны магнит өрісінен өткеннен кейін үш шоққа бөлінген.
- * Бастапқы ағынның екі құраушысы қарама-қарсы жаққа ауытқыған, ал үшінші құраушы өзінің алғашқы бағытын өзгертпейтінін **Пьер Кюри** байқады.

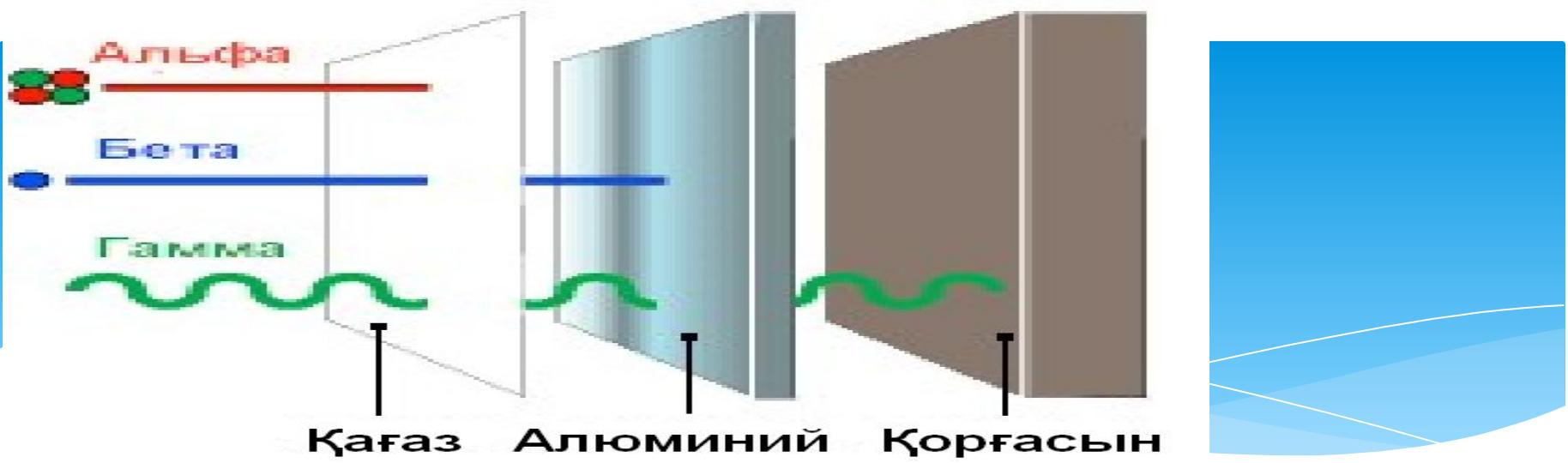


Радиоактивті сәуле шығарудың физикалық табиғаты

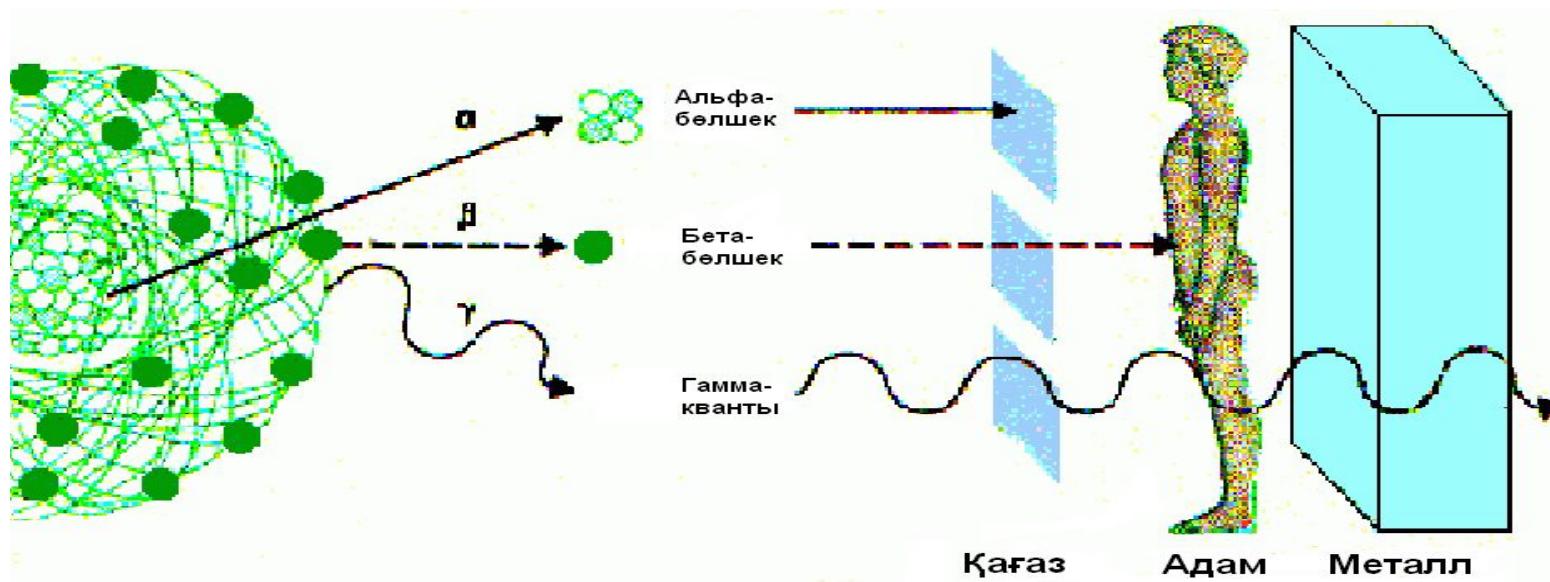
- * **Альфа және бета-сәулелерінің магнит өрісінде қарама-қарсы бағыттарға бұрылуы, олардың оң және теріс зарядты бөлшектер екендігін аңғартты.**
- * ***α-сәуле* дегеніміз - оң зарядталған бөлшектер ағыны; Кейінірек α-бөлшек гелий атомының ядросы екені белгілі болды.**
- * ***β-сәуле* дегеніміз – теріс зарядты электрондар болып шықты.**
- * ***γ-сәулесі* жиілігі өте жоғары электромагниттік сәулелену квантты.**



Сәулелерді грек альфавитімен белгілеуді Резерфорд ұсынды.



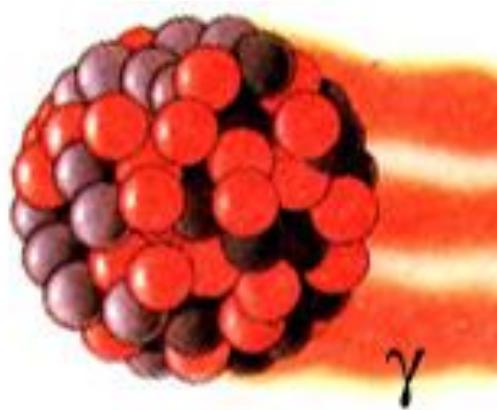
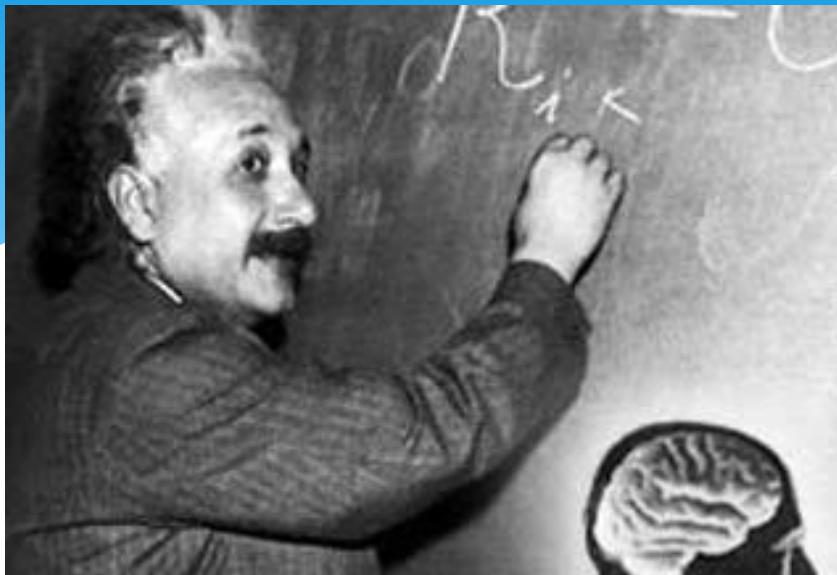
Радиоактивті сәулелердің әртүрлі материалдардан өту жағдайлары



Радиоактивтілік -

радиоактивті элементтер

**ядроларының альфа-, бета- және
гамма-сәулелерін шығару
құбылысын радиоактивтік, ал
сәулелердің өздерін радиоактивті
сәулелер деп атайды.**



* Альберт Эйнштейн
радиоактивтіліктің
ашилуын оттың
ашилуымен теңестірді.
Себебі бұл өркениет
тарихындағы ең
маңызды жаңалық
болды.