

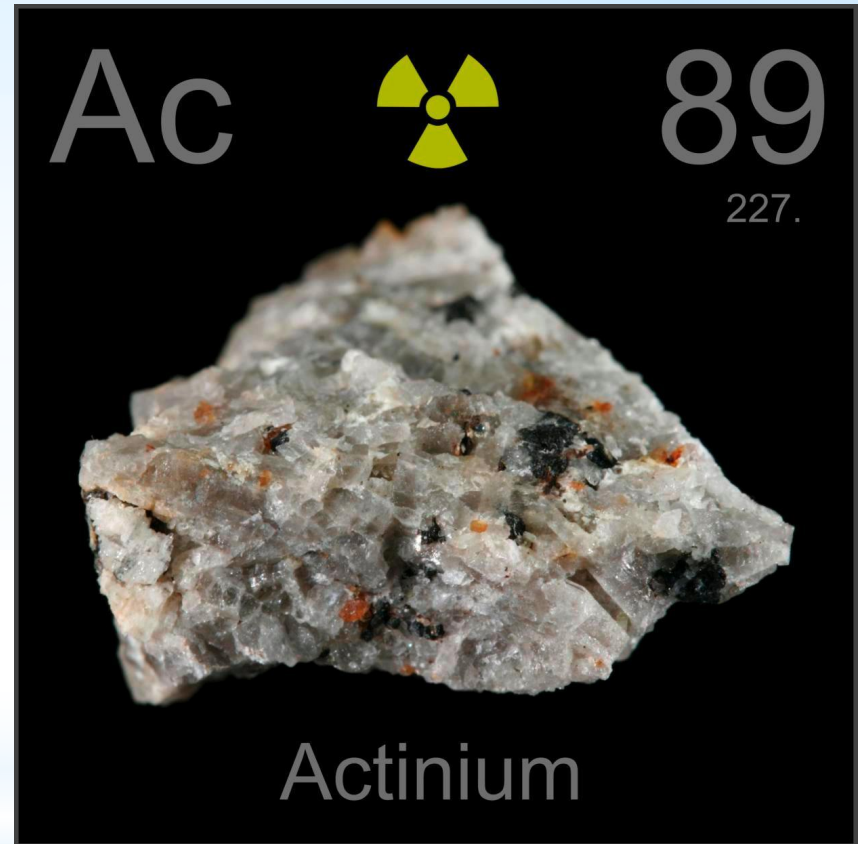
# АКТИНИЙ

89	<b>Ac</b>
2	АКТИНИЙ
9	227,027
18	$6d^1 7s^2$
32	
18	
8	
2	



## Нахождение в природе.

Актиний является одним из самых малораспространённых в природе радиоактивных элементов. Общее его содержание в земной коре не превышает 2600 т. Таким образом, чтобы добыть 1г актиния, необходимо переработать 16000 т урана.



# История открытия.

Актиний был открыт в 1899 году А. Дебьерном в отходах от переработки урановой смолки, из которой удалили полоний и радий. Новый элемент был назван актинием. Вскоре после открытия Дебьерна независимо от него немецкий радиофизик Ф.

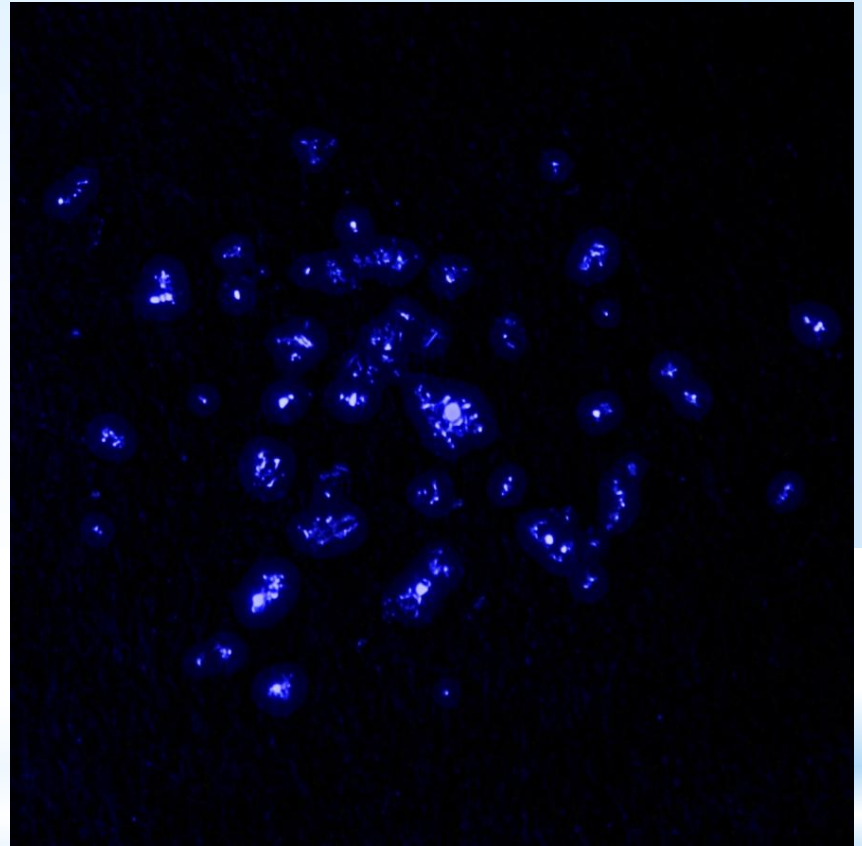
Гизель из такой же фракции урановой смолки, содержащей редкоземельные элементы, получил сильно радиоактивный элемент и предложил ему название «эманий».



# Происхождение названия.

Актиний в темноте светится  
характерным голубым  
цветом.

От др.-греч. ἄκτις — луч.



# Применение.

- Смесь изотопов  $^{228}\text{Ac}$ - $^{228}\text{Ra}$  используют в медицине как интенсивный источник  $\gamma$ -излучения.
- $^{225}\text{Ac}$  применяется для получения  $^{213}\text{Bi}$ , а также для использования в радио-иммунотерапии.
- $^{228}\text{Ac}$  применяют в качестве радиоактивного индикатора в химических исследованиях из-за его высокоэнергетического  $\beta$ -излучения.
- $^{227}\text{Ac}$  может использоваться в радиоизотопных источниках энергии.

