

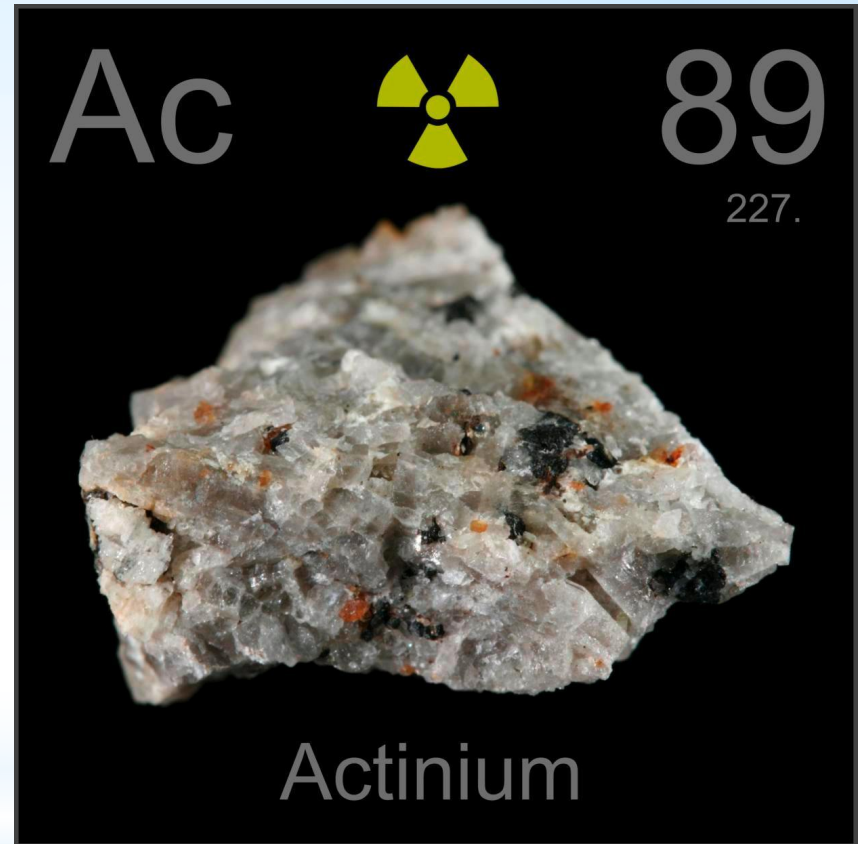
АКТИНИЙ

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



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.

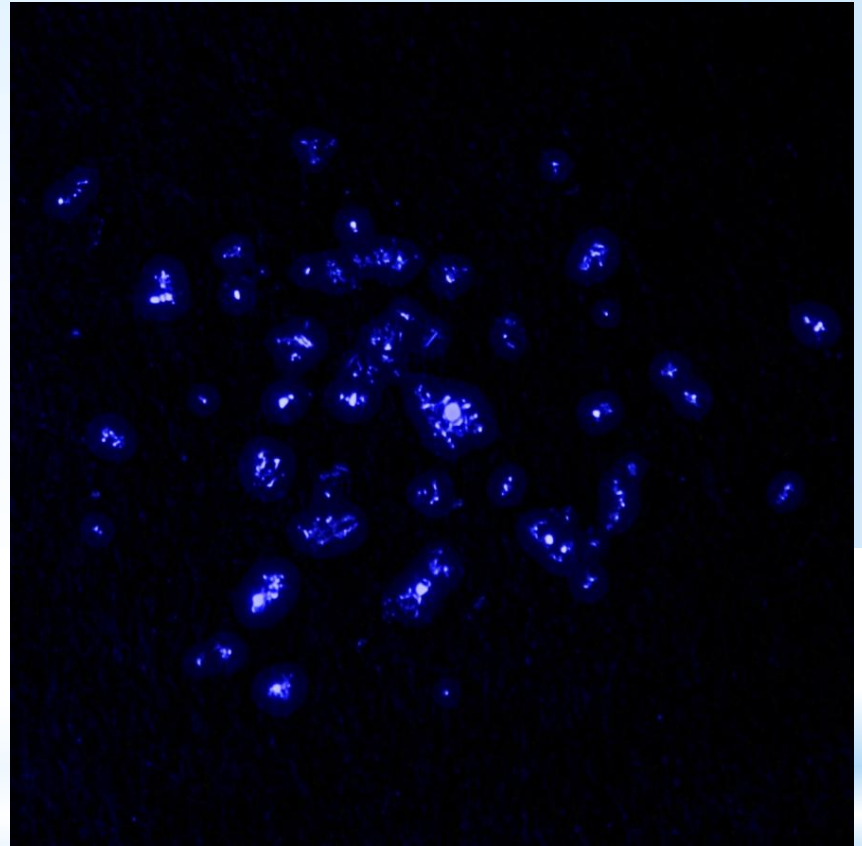
Гизель из такой же фракции урановой смолки, содержащей редкоземельные элементы, получил сильно радиоактивный элемент и предложил ему название «эманий».



Происхождение названия.

Актиний в темноте светится
характерным голубым
цветом.

От др.-греч. ἄκτις — луч.



Применение.

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

