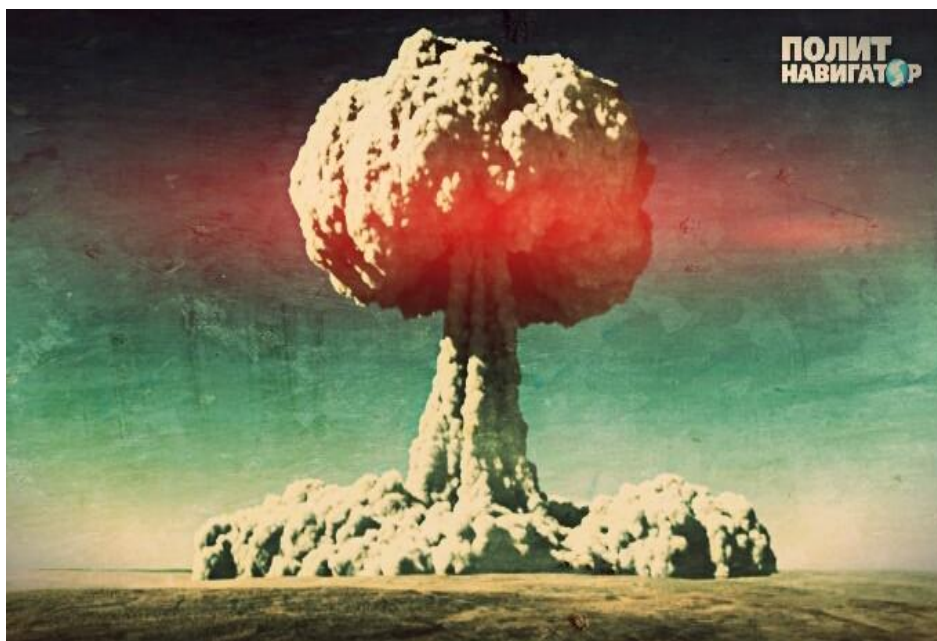


**Прав ли был Прометей, давший людям огонь?
Мир рванулся вперед, мир сорвался с пружин,
Из прекрасного лебедя вырос дракон,
Из запретной бутылки был выпущен джин.**



**Атом покорен, НО
цивилизация под угрозой.**

**6 и 9 августа 1945 г вооруженными силами США были сброшены
атомные бомбы на японские города Хиросима и Нагасаки.**

- Давайте вспомним, какие научные открытия привели человечество к этой страшной трагедии?

-Что такое радиоактивность?

-Какой радиоактивный элемент открыл **Анри Беккерель**?

- Как ему удалось обнаружить это явление?



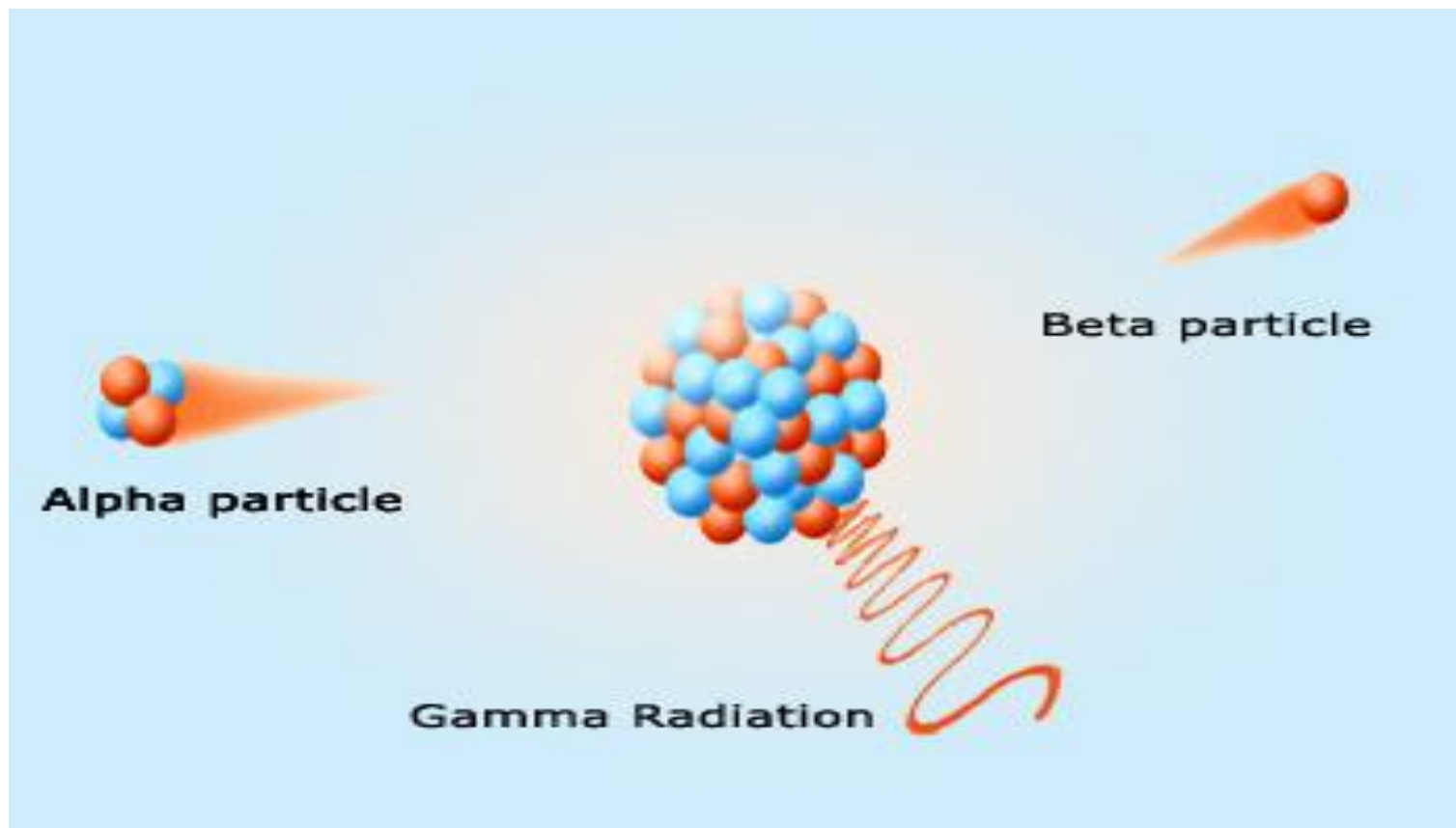
Родился 15 декабря 1852 г., [Париж](#), Франция

Французский физик, лауреат **Нобелевской премии по физике** и один из первооткрывателей радиоактивности.

**Из каких видов состоит радиоактивное излучение?
Какие лучи при этом испускаются?**

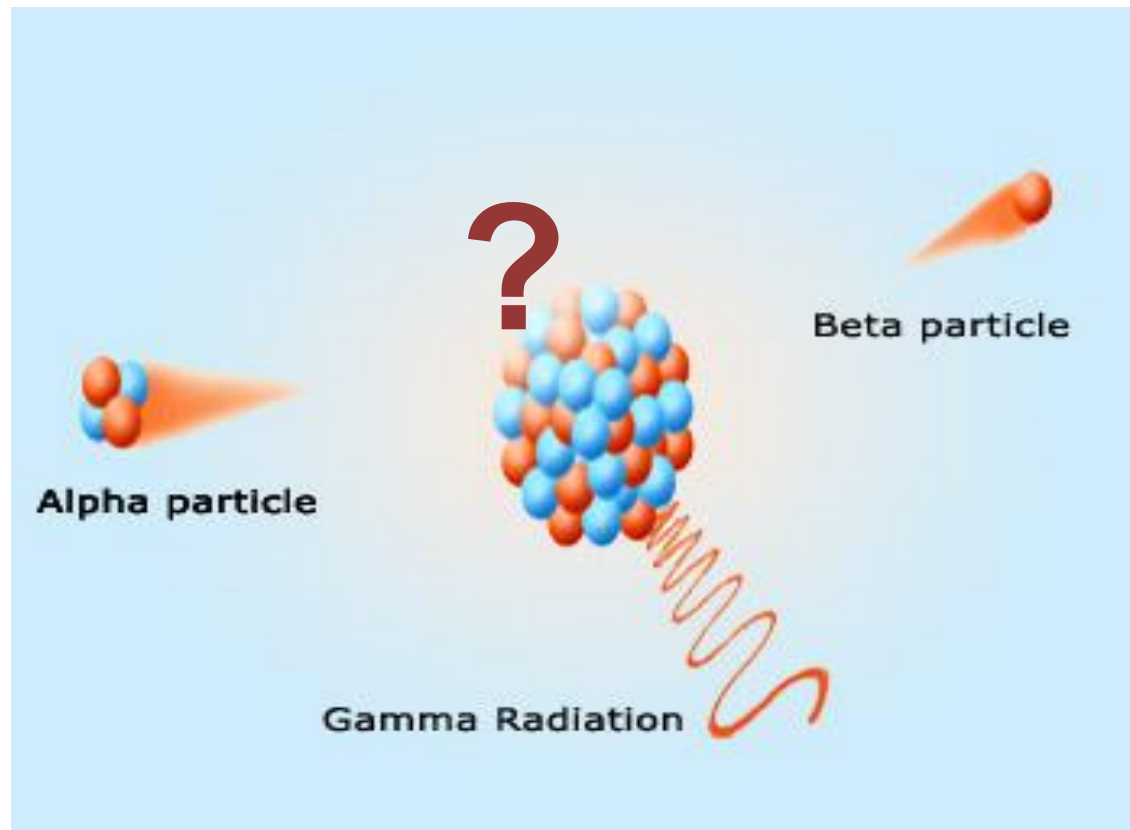


Что представляет собой α , β , γ - излучение?



**Радиоактивность
самопроизвольное
атомов**

**– это
излучение**



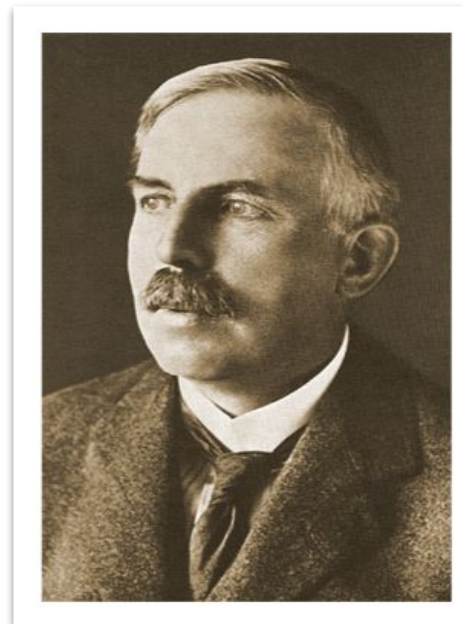
Тема урока:

Радиоактивные превращения атомных ядер

Открытие радиоактивных превращений атомных ядер

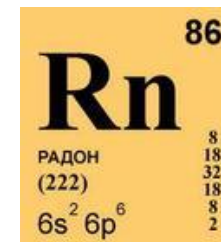
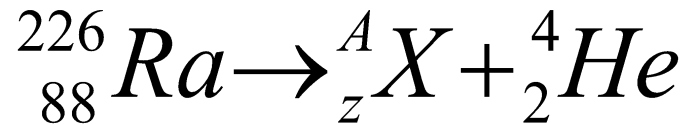
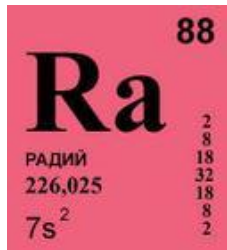


Фредерик Содди
1877 - 1956



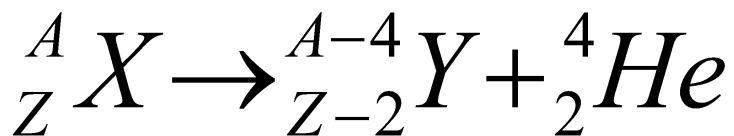
Эрнест Резерфорд
1871–1937

В 1903 г. обнаружили, что радий
испускает альфа частицу!!



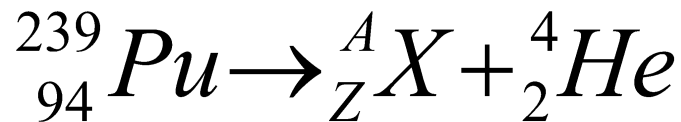
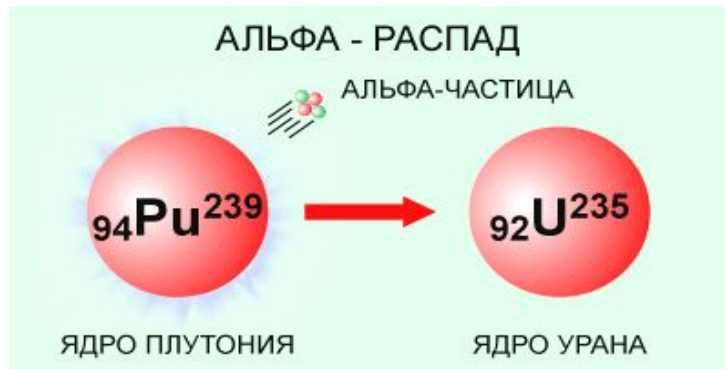
Правила смещения

А) Альфа – распад: зарядовое число (порядковый номер) элемента уменьшается на две единицы, а массовое число – на четыре единицы



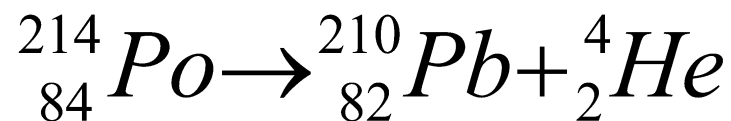
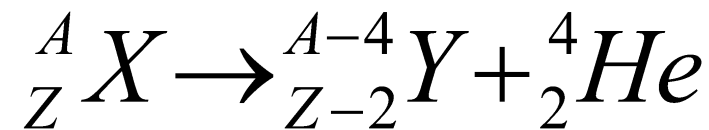
${}^A_Z X$ – исходный радиоактивный элемент

${}^{A-4}_{Z-2} Y$ – химический элемент, получившийся в результате α - распада

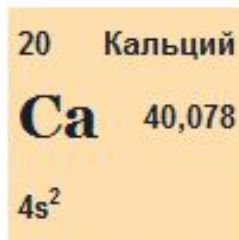
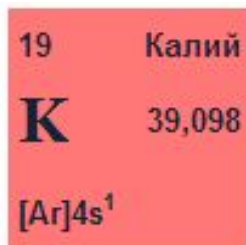
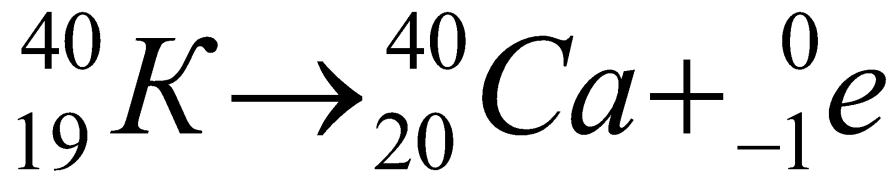
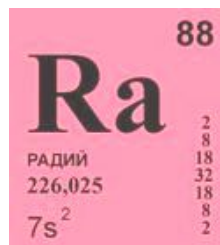
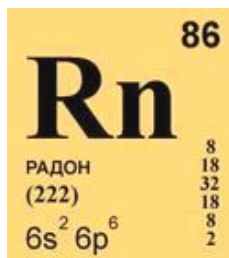
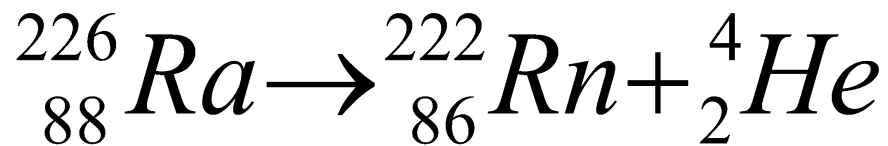


Правило смещения

Б) При альфа – распаде химического элемента образуется другой элемент, который расположен в таблице Д.И.Менделеева на две клетки ближе к ее началу, чем исходный.



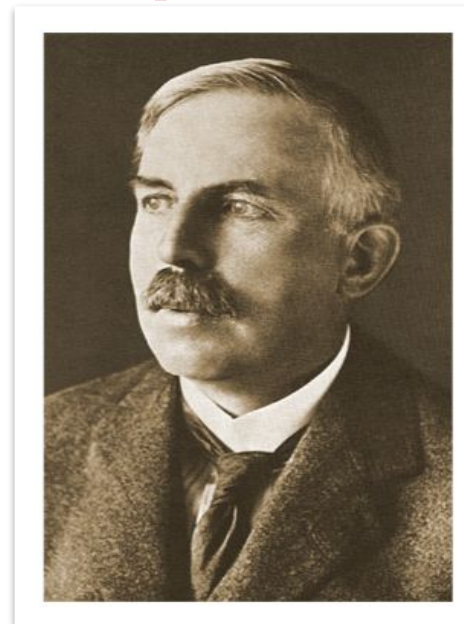
Законы сохранения массового числа и заряда при радиоактивных превращениях



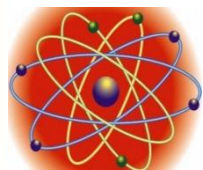
Открытие радиоактивных превращений атомных ядер



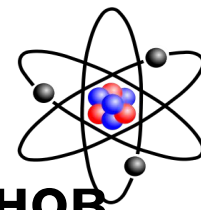
Фредерик Содди
1877 - 1956



Эрнест Резерфорд
1871–1937

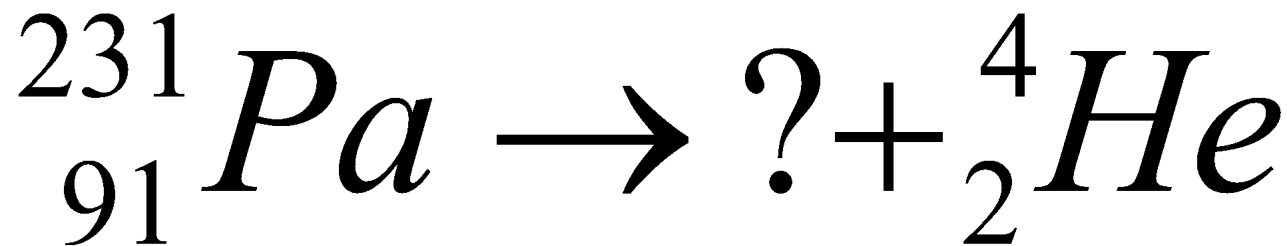


5. Вывод: ядра атомов имеют сложный состав, т. е. состоят из протонов и нейтронов



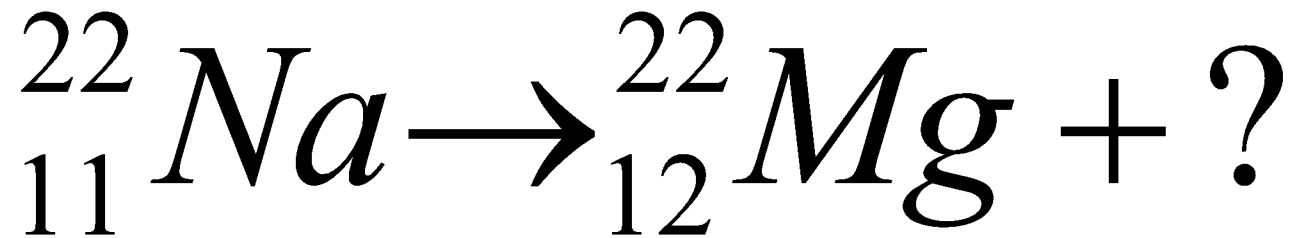
Упражнения

1) Пользуясь законами сохранения массового числа и заряда, определить массовое число и зарядовое число химического элемента, образующегося после радиоактивного распада.



Упражнения

2. В результате какого радиоактивного распада натрий-22 превращается в магний – 22?



Упражнения

3. Кобальт-60 используется в медицине для лечения и терапии злокачественных образований и воспалительных процессов. Кобальт-60 бета-радиоактивен. Напишите реакцию.



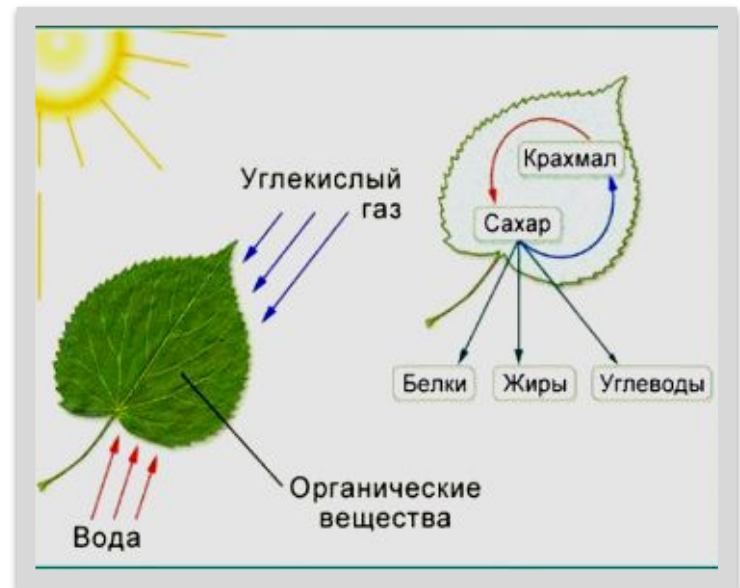
В ходе операции пациент получает ионизирующее излучение из 192 источников кобальта-60...

Кобальт-60



Упражнения

4. Углерод -14 используется для исследования процессов обмена веществ, а также при изучении фотосинтеза растений. Углерод-14 бета-радиоактивен. Запишите реакцию.

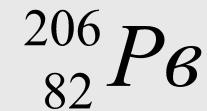
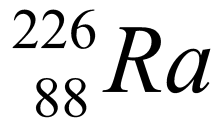


Упражнения

5. Какие заряд Z и массовое число A будет иметь ядро элемента, получившегося из ядра изотопа полония - 215 после одного α - распада и одного β - распада?

Упражнения

6. Сколько альфа- и бета-распадов происходит в результате превращения радия-226 в свинец-206?



Серебристо-
белый металл



Серебристо-серый
металл



Упражнения

7. В какой элемент превращается уран-238 после двух β -распадов и одного α -распада?



Слитки
природного
урана

8. Выберите верное утверждение(-я), если оно имеется среди предложенных.

β -излучение при явлении радиоактивного распада является потоком электронов, вылетающих из

А) электронных оболочек атома

Б) атомного ядра

1) только А

3) и А, и Б

2) только Б

4) ни А, ни Б

СР – 59. Изотопы. Альфа- и бета-распад. Правило смещения 9 класс

Вариант 1

1. Радиоактивный изотоп нептуния ${}_{93}^{237}\text{Np}$ испытал один α - распад. Определите массовое число нового изотопа.
2. Ядро изотопа золота ${}_{79}^{204}\text{Au}$ претерпевает β -распад. Какой заряд ядра будет у получившегося изотопа?
3. Ядро урана ${}_{92}^{238}\text{U}$ испытало один α - и два β -распада. Определите заряд Z и массовое число A нового элемента.

Вариант 2

1. Ядро изотопа полония ${}_{84}^{208}\text{Po}$ испускает альфа-частицу. Сколько протонов остается в ядре образовавшейся частицы?
2. Ядро стронция ${}_{38}^{90}\text{Sr}$ претерпело бета-распад. Определите число нейтронов в ядре образовавшейся частицы.
3. Ядро изотопа нептуния ${}_{93}^{237}\text{Np}$, испытав серию α - и β -распадов, превратилось в ядро висмута ${}_{83}^{213}\text{Bi}$. Определите число α -распадов.