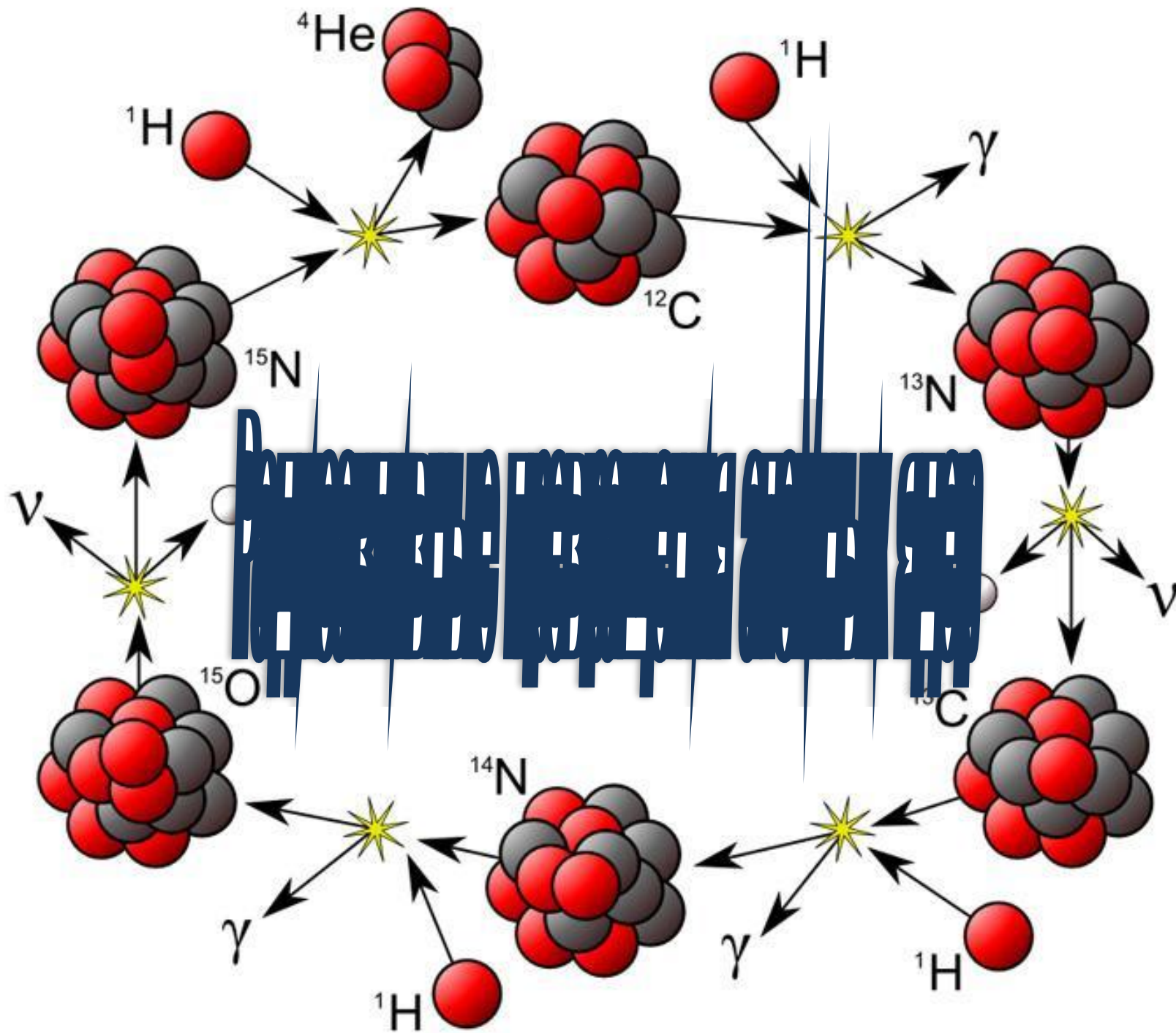
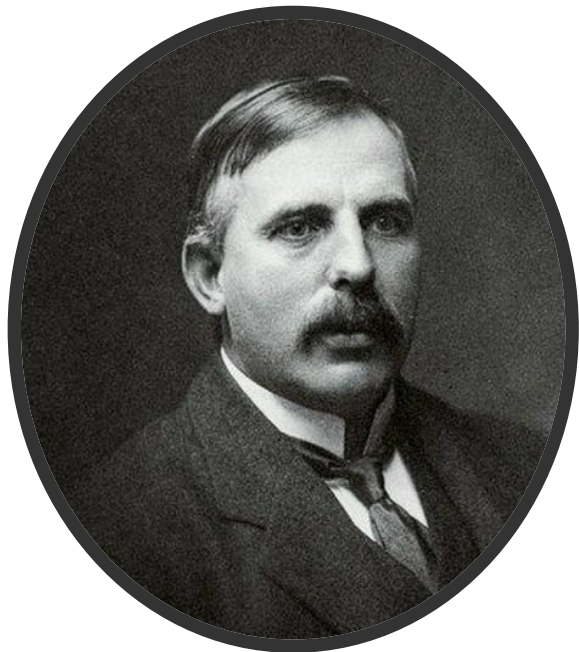




Открытие радиоактивных превращений атомных ядер



Эрнест Резерфорд
1871–1937

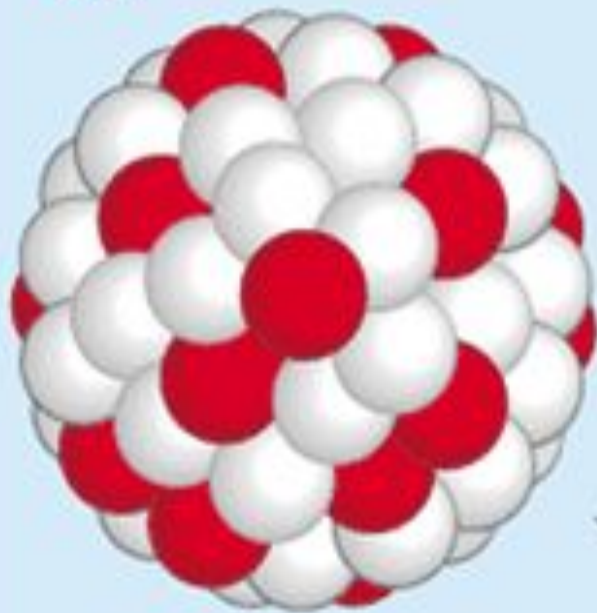


Фредерик Содди
1877 - 1956

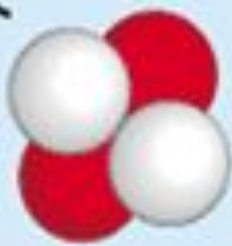
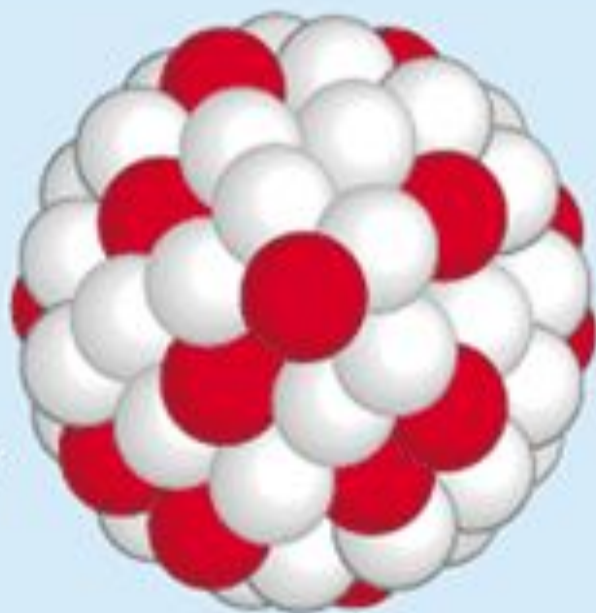
В 1903 г. обнаружили, что радий самопроизвольно превращается в радон с излучением α -частиц



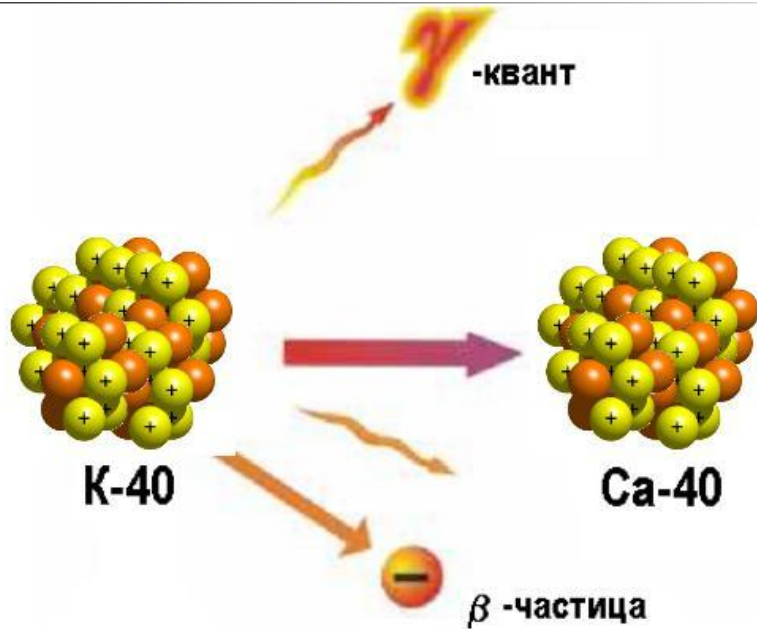
${}^{226}_{88}\text{Ra}$



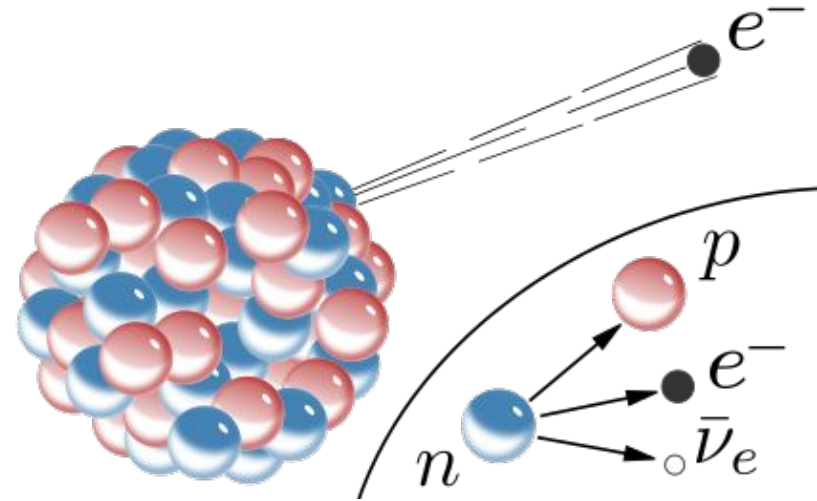
${}^{222}_{86}\text{Rn}$



${}^4_2\text{He}$



$$n^0 \rightarrow p^+ + e^- + \bar{\nu}_e$$



Опыты показали, при самопроизвольном превращении ядер могут излучаться β-частицы

ВЫВОД:

- **ИЗМЕНЯЮТСЯ ядра атомов!**

Вывод: ядра атомов имеют сложный состав, т. е. состоят из каких-то частиц!?

Обозначение ядер химических элементов

X – химический символ элемента

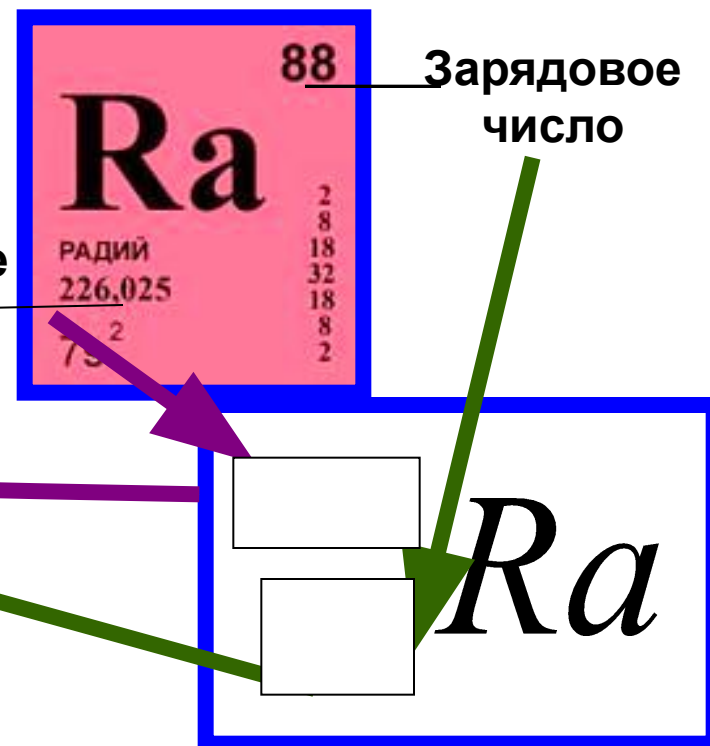
- Массовое число

Массовое
число

- Зарядовое число

- Номер химического элемента

- Заряд ядра в элементарных электрических зарядах



ЗАРЯДОВОЕ ЧИСЛО Z - физическая
величина
равно

числу **протонов** в атомном ядре
числу **электронов** в нейтральном атоме.

Совпадает

с атомным **номером химического
элемента**.

Электрический заряд ядра $q_{\text{я}} = Ze$

где Z — зарядовое число

e — элементарный электрический
заряд.



- Массовое число A = атомной массе с точностью до целых чисел
- совпадает с только для углерода-12
- атомная единица массы (а. е. м.) определяется сейчас как $1/12$ массы атома ^{12}C .
- Во всех остальных случаях **атомная масса, в отличие от массового числа, не является целым числом**
- Например, массовое число изотопа хлора ^{35}Cl равно 35, а его атомная масса составляет 34,96885 а.е.м.

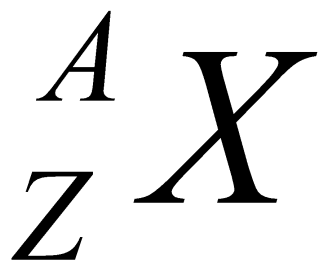
ИЗОТОП Ы



- Группы элементов, неразличимые химически, но разные по массе. были названы "изотопами" ("занимающими одно место в табл. Менделеева").
- Ядра атомов изотопов одного и того же химического элемента различаются числом нейтронов.

Обозначение ядер химических элементов и частиц

Ядра химических элементов:



α - частица

Частицы:



${}_Z X^A$ – материнское ядро

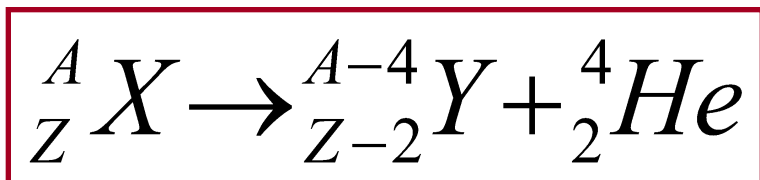
Y – символ дочернего ядра

${}_2\text{He}^4$ – ядро гелия

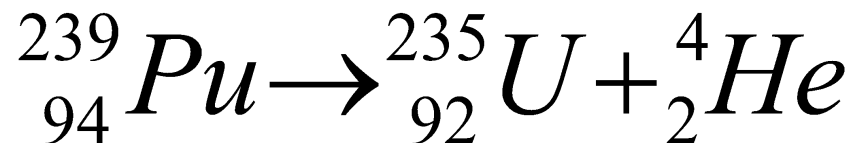


Правила смещения

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

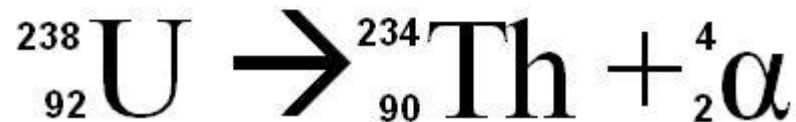
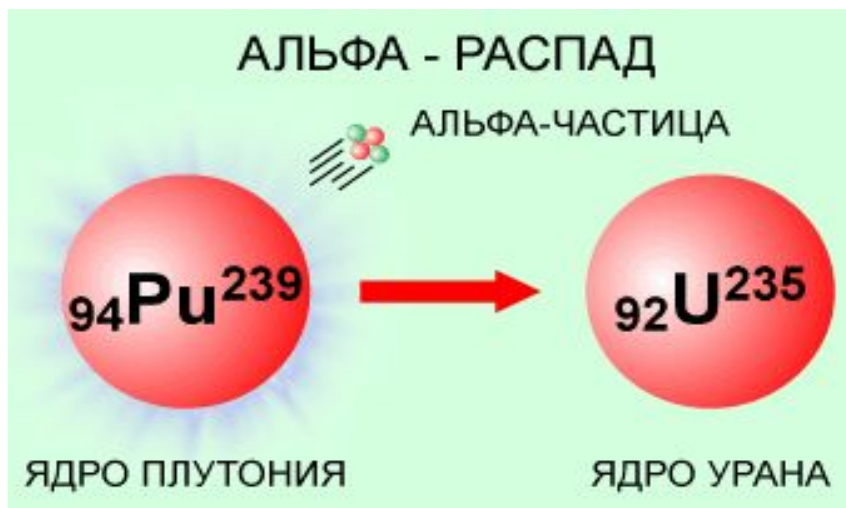


${}^A_Z X$ – исходный
радиоактивный элемент

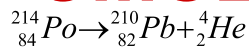


${}^{A-4}_{Z-2} Y$ – химический элемент,
получившийся в результате
α – распада

часто сопровождается
гамма-излучением.

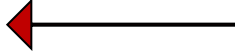


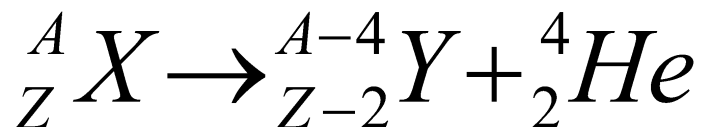
Правило смещения



При альфа – распаде химического элемента

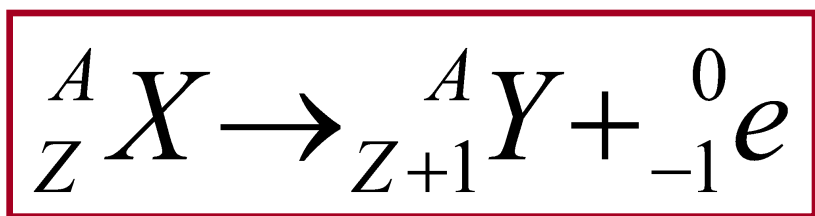
▲ образуется другой элемент, который расположен на две клетки ближе к ее началу, чем исходный (в таблице Д.И.Менделеева) .

 Начало таблицы	$A-4$ $Z-2$ Y		A Z X	 Конец таблицы
---	--------------------	--	----------------	---



Правила смещения

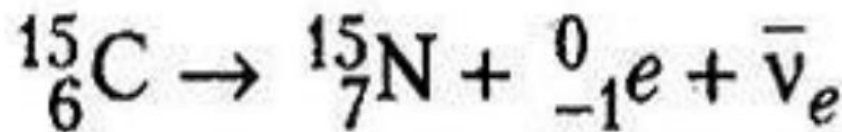
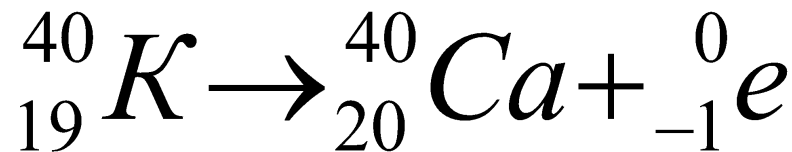
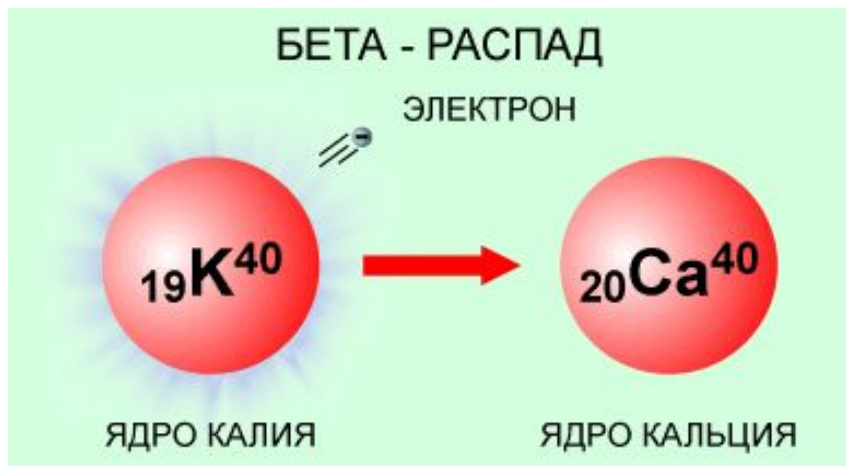
Бета– распад: зарядовое число (порядковый номер) элемента увеличивается на одну единицу, а массовое число не меняется



${}^A_Z X$ – исходный

радиоактивный элемент

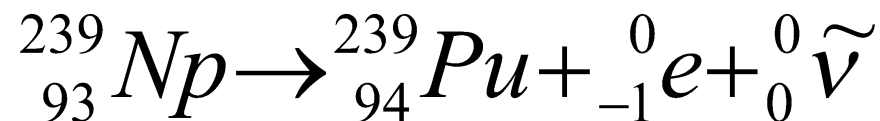
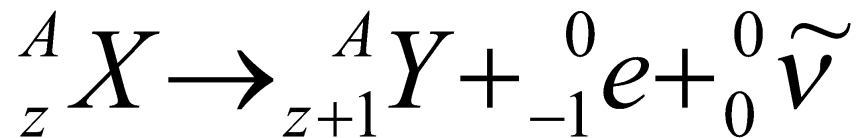
${}^A_{Z+1} Y$ – химический элемент, получившийся в результате β - распада



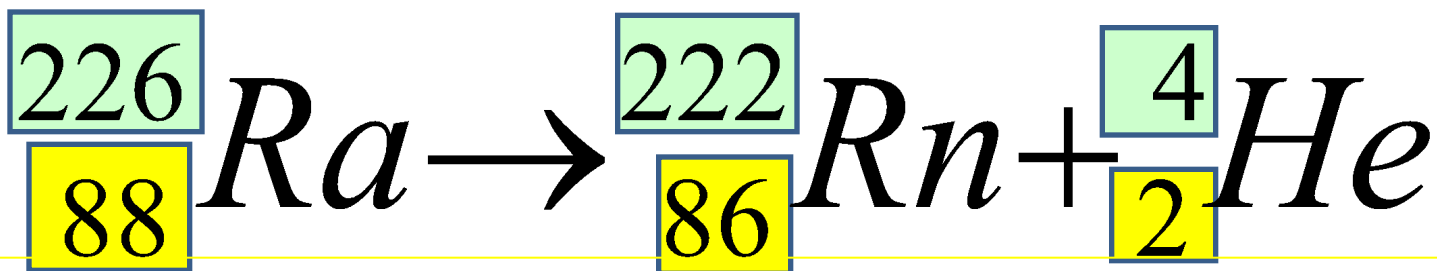
Правило смещения

При бета – распаде одного химического элемента образуется другой элемент, который расположен в следующей клетке за исходным (т.е. на одну клетку ближе к концу таблицы).

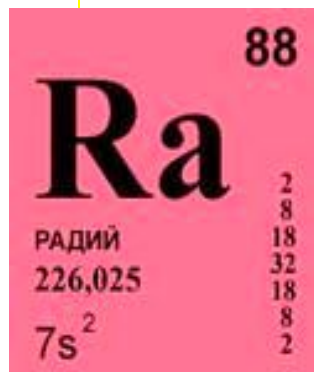
 Начало таблицы	${}^A_Z X$	${}^A_{Z+1} Y$	 Конец таблицы
--	------------	----------------	---



Закон сохранения массового и зарядового числа

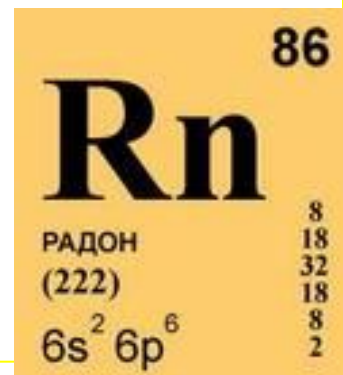


Сумма зарядов (массовых чисел) продуктов распада равна заряду (массовому числу) исходного ядра.

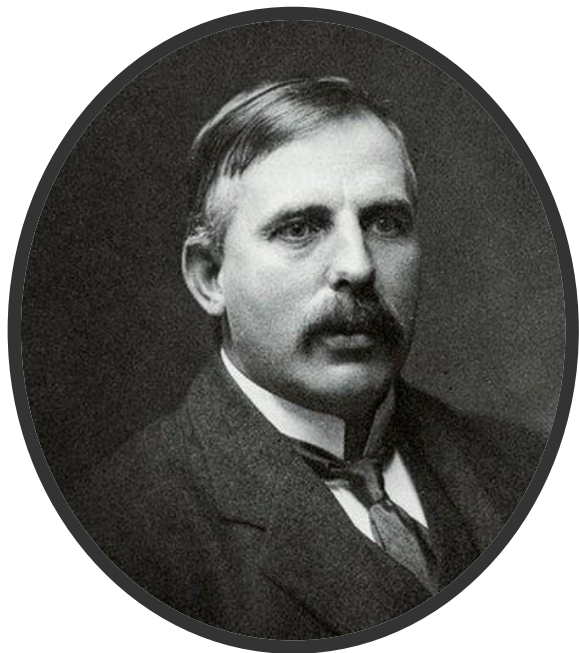


$$88 = 86 + 2$$

$$226 = 222 + 4$$



Открытие радиоактивных превращений атомных ядер



Эрнест Резерфорд
1871–1937

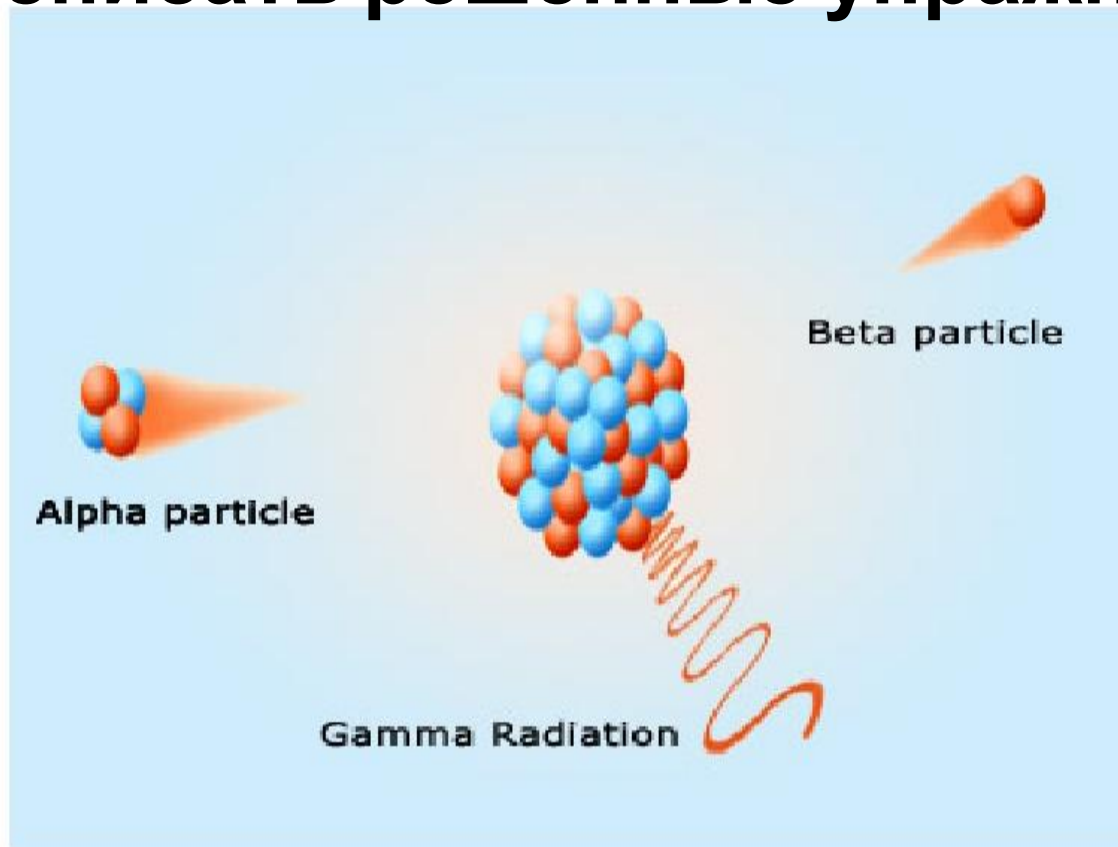


Фредерик Содди
1877 - 1956

Вывод:

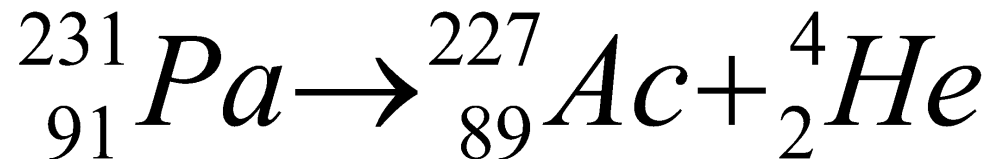
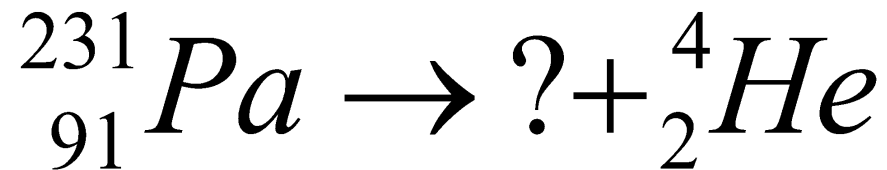
**ядра атомов имеют сложный состав, т. е.
состоят из каких-то частиц!?**

- Д.3. 1. Выписать в тетрадь
элементарные частицы и их обозначение.
2. Записать правила смещения для альфа-
и бета- распадов.
3 Переписать решенные упражнения.**



Упражнения

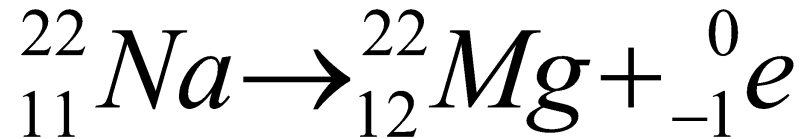
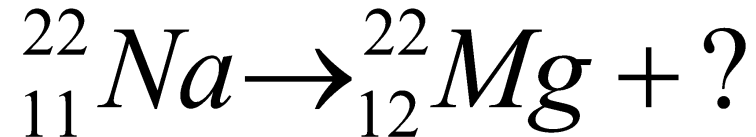
1) Пользуясь законами сохранения массового числа и заряда, определить массовое число и зарядовое число химического элемента, образующегося после радиоактивного распада.



Ответ : $A = 227, Z = 89$, актиний - 227

Упражнения

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



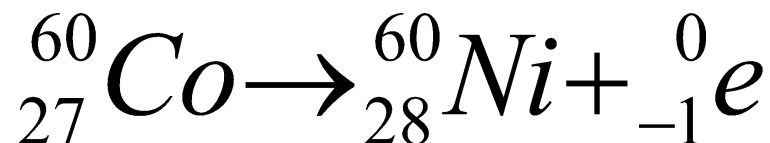
Ответ : бета – распад

Упражнения

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

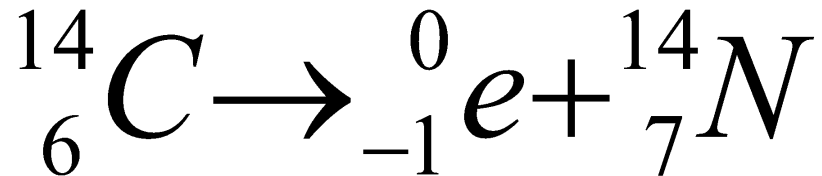
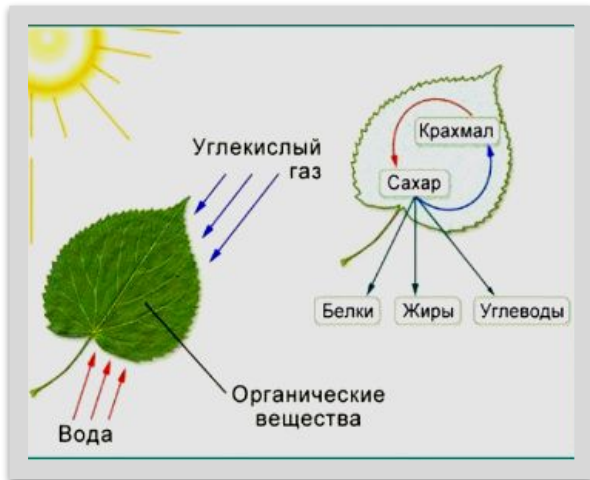


В ходе операции пациент получает ионизирующее излучение из 192 источников кобальта-60...



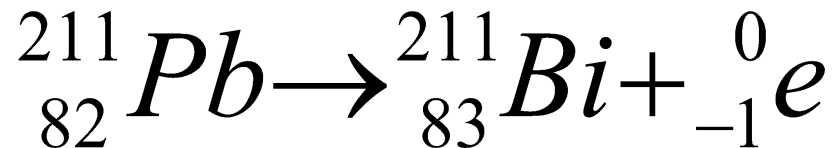
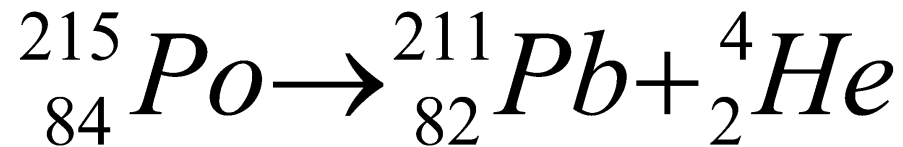
Упражнения

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?



Ответ : $Z = 83$, $A = 211$, висмут - 211

Источники информации:

- 1) <http://www.evrika.ru/news/267>
- 2) http://dic.academic.ru/pictures/enc_colier/7955_001.jpg
- 3) <http://markx.narod.ru/pic/>
- 4) <http://medportal.ru/mednovosti/main/2011/11/15/imaging/?picnum=12>
- 5) <http://www.periodictable.ru/027Co/Co.html>
<http://ppt4web.ru/fizika/radioaktivnye-prevrashhenija-atomnykh-jader1.html>
- 6) Перышкин А.В., Гутник Е.М. , Физика. 9 класс. Учебник для общеобразовательных школ / - М.: Дрофа, 2009. – 198 с.
- 7) Рымкевич А.П. Физика. Задачник. 10-11 кл.: Пособие для общеобразовательных учеб. Заведений. - М.: Дрофа, 2008.
- 8) Лукашик В.И., Иванова Е.В. Сборник задач по физике для 7 – 9 классов общеобразовательных учреждений. – М.: Просвещение, 2009.
- 9) Зорин, Н.И. ГИА 2010. Физика. Тренировочные задания: 9 класс / Н.И. Зорин. – М.: Эксмо, 2010. – 112 с. – (Государственная (итоговая) аттестация (в новой форме)).