

Изотопы.

Открытие нейтрона.

Курс лекций

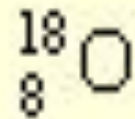
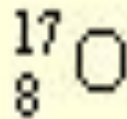
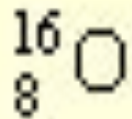
Учитель физики МАОУ СОШ №10: Жандарова Г.В.

Изотопы.

Изотопы (от изо... и греч. *trópos* — место), разновидности одного химического элемента, у которых ядра атомов содержат одинаковое число протонов и поэтому занимают одно и то же место в периодической системе Менделеева.

Изотопы - вещества тождественные по химическим свойствам, но имеющие разные радиоактивные свойства и разную относительную атомную массу.

Изоотопы кислорода



Р
и
с
у
н
о
к
5
·
4
·
1
·
Р
а
з
л
и
ч
н
ы
е
и
з
о
т
о
п
ы
к
и
с
л
о
р
о
д
а
·

История открытия изотопов.

- В 1906—07 выяснилось, что продукт радиоактивного распада урана – ионий и продукт радиоактивного распада тория — радиоторий, имеют те же химические свойства, что и торий, но отличаются от него атомной массой и характеристиками радиоактивного распада
- Содди в 1911 г. предположил возможность существования элементов с одинаковыми хим. свойствами, но различающихся своей радиоактивностью (изотопы)
- Томсон в 1912 г. измерил массы ионов неона методом отклонения их в электрических и магнитных полях. Неон – смесь двух видов атомов. Относительная атомная масса смеси равна 20,2

ИЗОТОПЫ

Различия:

- масса
- радиоактивные свойства

Сходство:

- заряды атомных ядер
- число электронов в оболочках атомов
- число протонов

Ядра

радиоактивные

стабильные

Изотопы существуют у всех химических элементов. Изотопы есть как и у самого тяжелого элемента – урана (относительные атомные массы 238, 235 и др.), так и у самого легкого – водорода (относительные атомные массы 1, 2, 3).

Обозначение ИЗОТОПОВ.

(модели – ядерные весы)

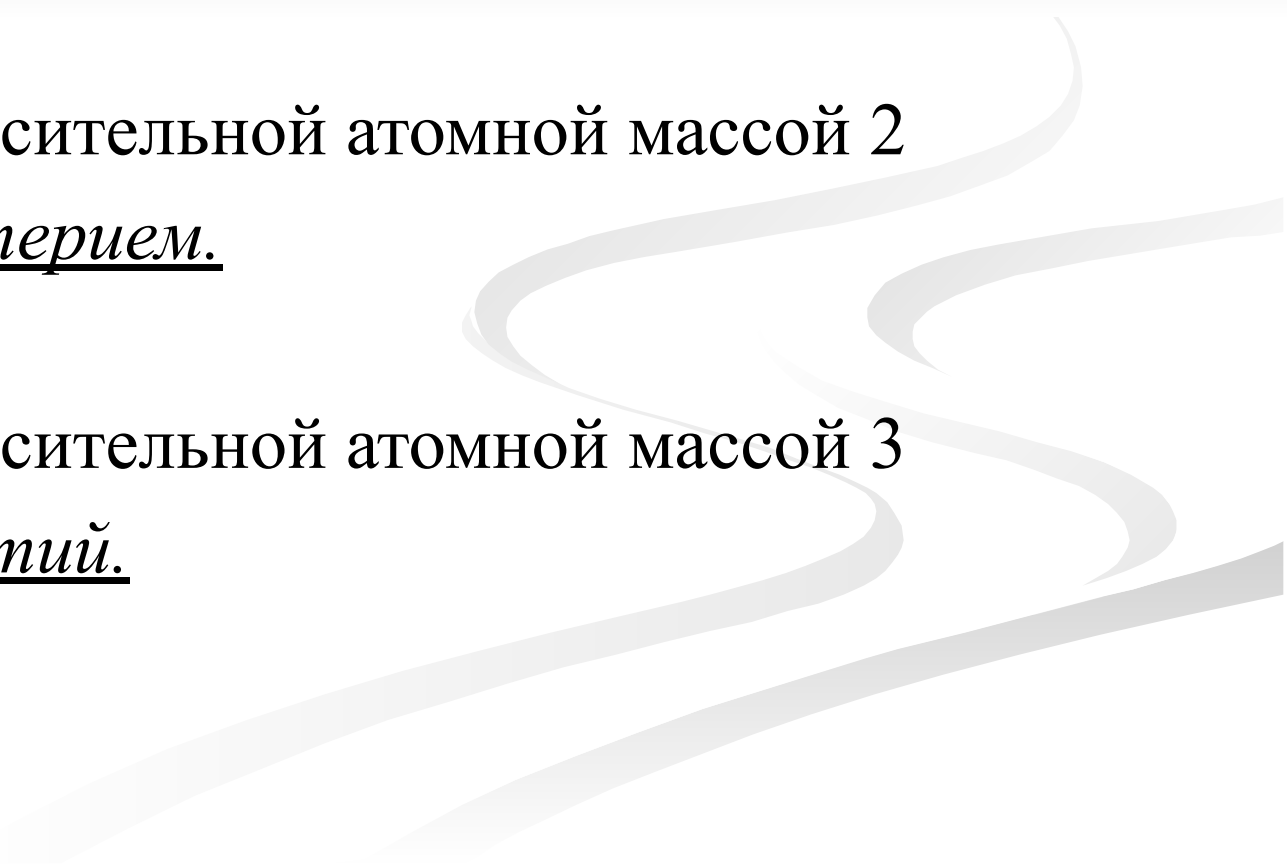
Массовое число изотопов приводится сверху слева от химического элемента. Например, изотоп гелия обозначается ${}^3\text{He}$, ${}^4\text{He}$, ${}^8\text{He}$. Более развернутые обозначения:



где нижний индекс указывает число протонов Z , верхний левый индекс – число нейтронов N , а верхний правый – массовое число. При обозначении изотопов без применения символа элемента массовое число A даётся после наименования элемента: **гелий – 3, гелий – 4.**

Изотопы водорода.

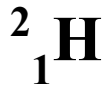


- они отличаются друг от друга по массе в 2 или 3 раза.
 - Изотоп с относительной атомной массой 2 называется дейтерием.
 - Изотоп с относительной атомной массой 3 называется тритий.
- 

Дейтерий

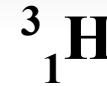
Этот изотоп стабилен (т.е. нерадиоактивен) и входит в качестве небольшой примеси (1:4500) в обычный водород.

При соединении дейтерия с кислородом образуется тяжелая вода. Её физические свойства отличаются от свойств обычной воды. Её t кипения равна $101,2^{\circ}\text{C}$ и замерзает при t $3,8^{\circ}\text{C}$.



Тритий

Этот изотоп β – радиоактивен с периодом распада около 12 лет.



СТРОЕНИЕ АТОМА. ИЗОТОПЫ



Массовое число A — 16

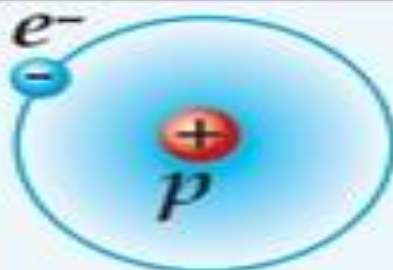
Порядковый номер (число протонов) Z — 8

$^{16}_8\text{O}$

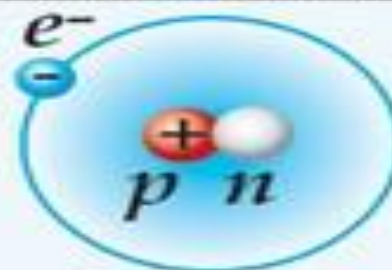
$$A = Z + N$$

N — число нейтронов

ИЗОТОПЫ ВОДОРОДА



^1_1H
Протий



^2_1H (D)
Дейтерий



^3_1H (T)
Тритий

Применение изотопов.

- 1) Метод меченых атомов (биология, физиология, медицина, промышленность, археология)
- 2) Источники γ – лучей («кобальтовая пушка» с изотопом ${}_{27}^{60}\text{C}$)
- 3) Ускорение мутаций для искусственного отбора (в сельском хозяйстве)

Существование изотопов доказывает...

что заряд атомного ядра определяет не все

свойства атома, а лишь его химические

свойства и те физические свойства, которые

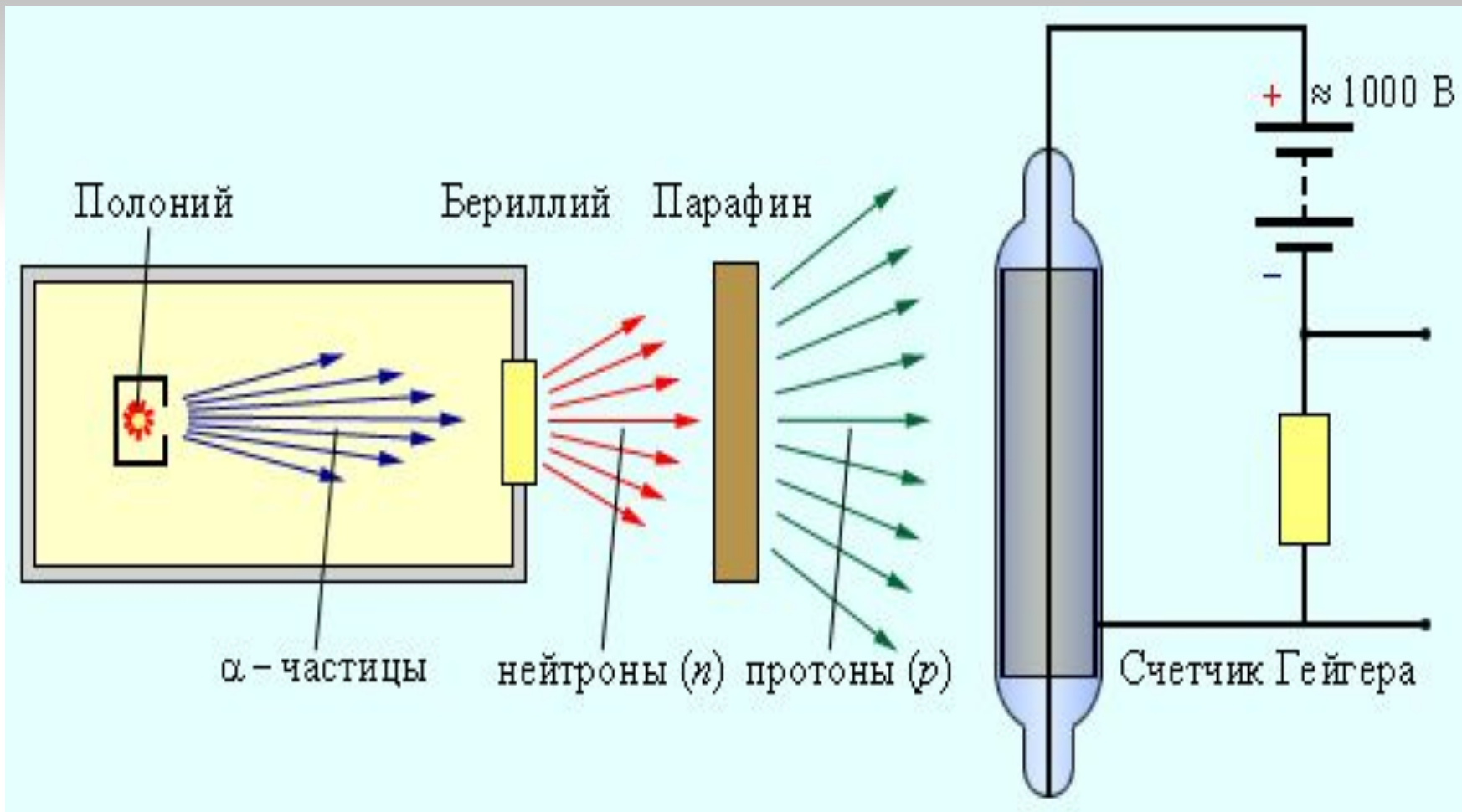
зависят от периферии электронной оболочки.

Открытие нейтрона.

В 1932 г. ученый Чедвик экспериментально исследовал излучение, возникающее при облучении α – частицами, и обнаружил, что это излучение представляет собой *поток нейтральных частиц* с массой примерно равной массе протона.

Так был открыт *нейтрон* – нейтральная элементарная частица с массой, превышающей массу протона на 2,5 электронных масс.

Упрощенная схема установки для обнаружения нейтронов.



1) При бомбардировке бериллия α -частицами протоны не появлялись. Обнаружили излучение, способное преодолеть преграду – свинцовую пластину (10-12 см).

2) Ирен Жолио-Кюри и Фредерик Жолио-Кюри обнаружили, что если на пути излучения поставить парафиновую пластину, то ионизирующая способность этого излучения резко возрастает.

3) Излучение выбивает из парафиновой пластины протоны, которые обнаружили с помощью *камеры Вильсона*.

4) Чедвик предположил, что энергия γ – квантов равна 90 МэВ.

5) Из бериллия вылетали тяжелые частицы, обладающие большой проникающей способностью, но не ионизировали газ, т.е. были электрически нейтральными \rightarrow нейтрон.

Свойства нейтрона:

- 1) Нестабильная частица
- 2) Масса нейтрона равна $1,67493 \cdot 10^{-27}$ кг
= 939,56 МэВ
- 3) Заряд равен нулю

Обозначение:

