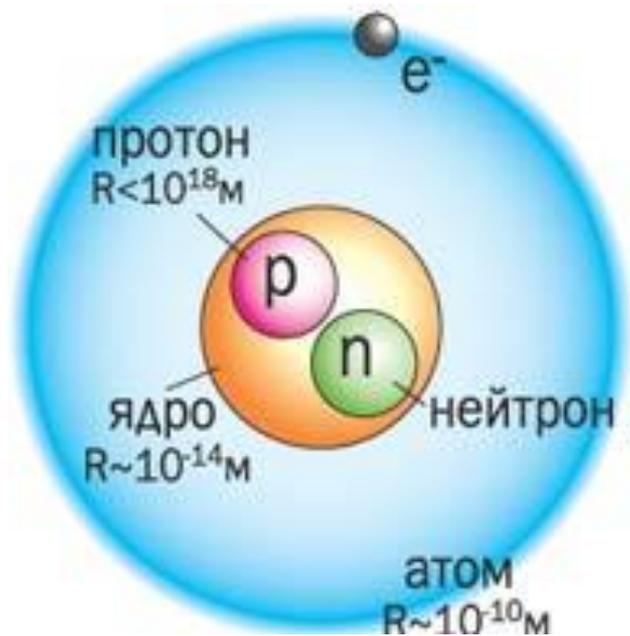


Терминология

- АТОМ - мельчайшая , химически неделимая, частица
- ОРБИТАЛИ - место расположения электрона в атоме
- Запись а.е.м. – означает атомную единицу массы
- В ядре сосредоточена большая часть массы атома

Строение атома



частица	место нахождения	масса	заряд
Протон p^+	ядро	1 а.е.м	+1
Нейтрон n^0	ядро	1а.е.м.	0
Электрон e^-	орбиталь	0	-1

Периодическая система элементов и строение атома

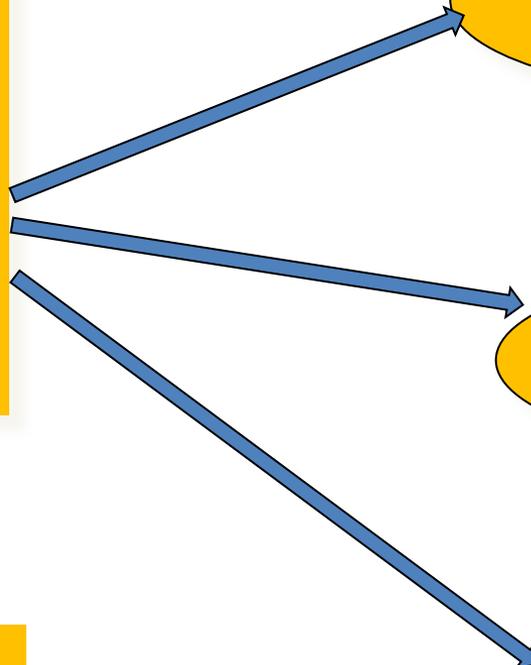
**Порядковый
номер
элемента**

**Число
протонов**

**Число
электронов**

Число нейтронов
 $N = A_r - Z$

**Заряд ядра
(Z)**



Изотопы

ИЗОТОПЫ – это атомы одного химического элемента, имеющие одинаковое число протонов и электронов, но разное число нейтронов и разные массовые числа.

