

1

2

3

4

5

6

7

8

9

10

11

12

кадай өзгереді?

кадай өзгереді?

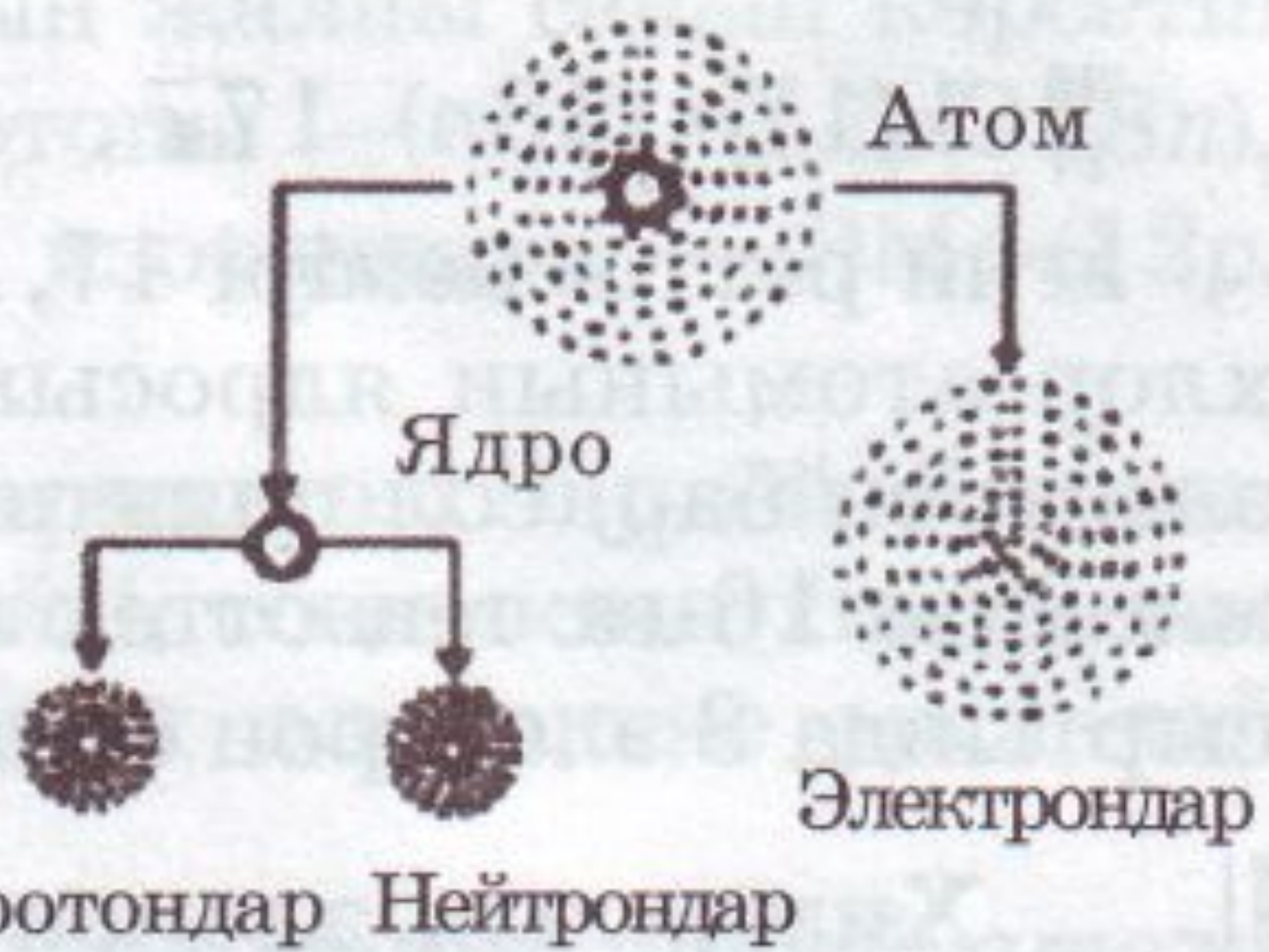
Эпиграф

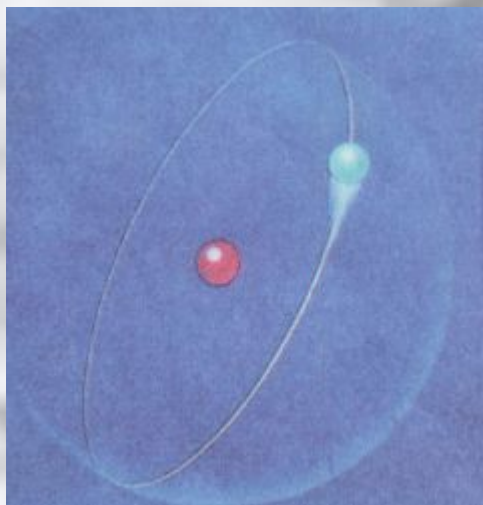
“Еңбекті шынайы құлай сүймейінше, ешбір талант та, ешбір кемеңгер де шықпайды”

Д.И. Менделеев

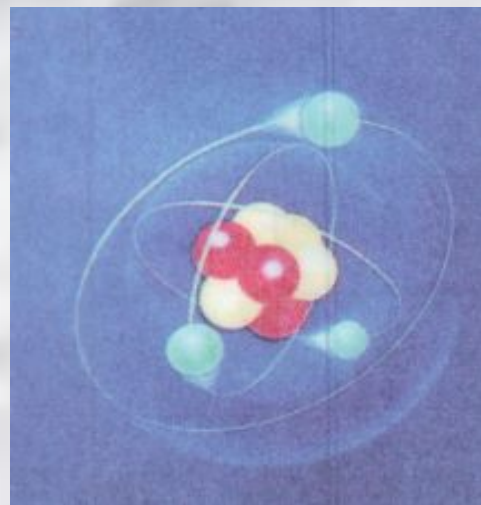
Тақырыбы:

Атом құрылысы. Атом ядросының құрамы. Изотоптар.

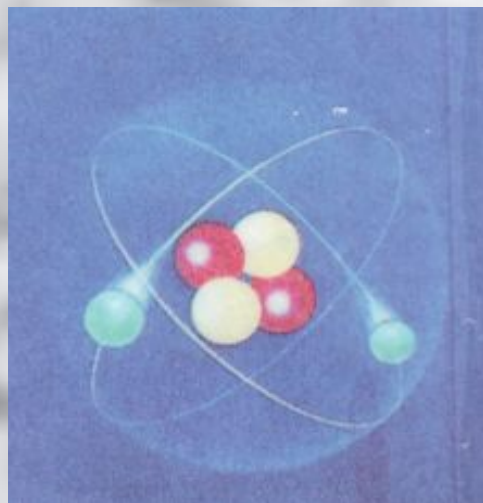




Сутек атомында 1 протон



Литий атомында 3 протон



Гелий атомында 2 протон

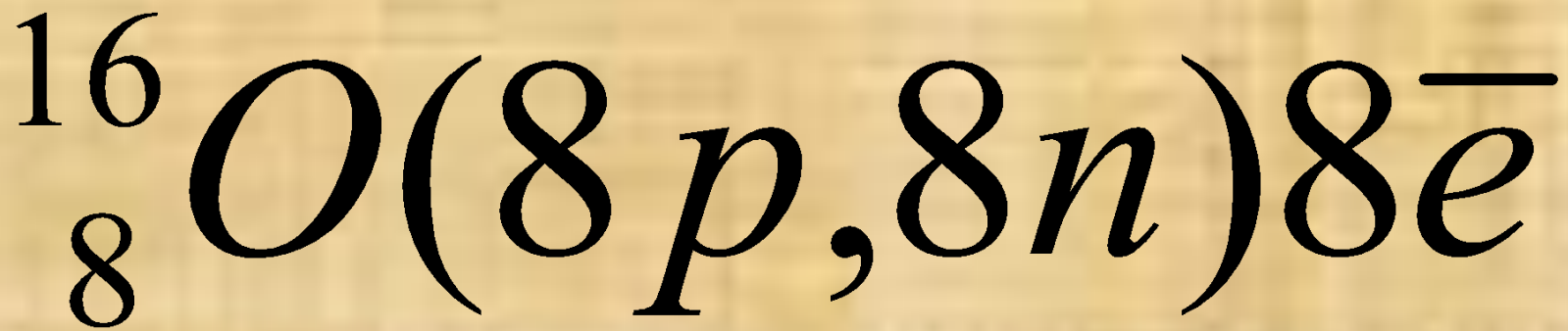
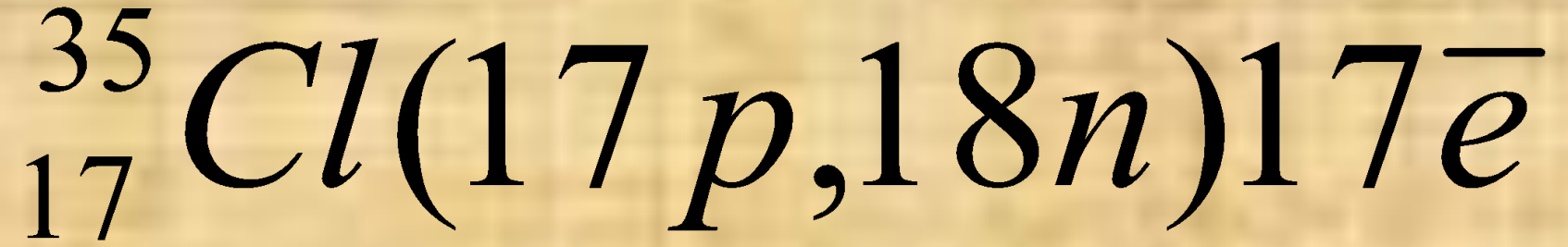
$$Ar = Z + N$$

Ar – элементтің салыстырмалы атомдық массасы.

Z – оның реттік нөмірі.

N – нейтрондар саны.

$$N = Ar - Z$$



*Ядроларында протон саны бірдей бірақ массалары әртүрлі, белгілі бір элементті құрайтын атомдар – **изотоптар** деп атайды.*

(Изотоп грекше «Бір орынға орналасушы» деген мағананы білдіреді).

*Мысалы табиғатта кездесетін
хлордың 75,53% - $i^{35}\text{Cl}$ изотопта
және 24,47% - $i^{37}\text{Cl}$ изотоптан
тұрады. Олай болса хлордың
орташа атомдық массасы:*

Сабақты қорытып бекіту

№1 есеп.

Мынадай элемент атомдарының
ядро зарядын анықтаңдар:

№3 есеп.

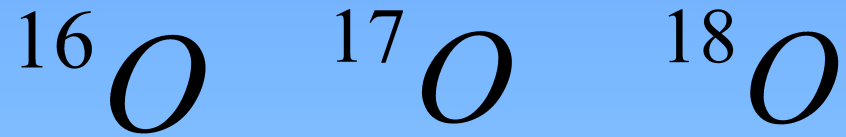
Табиғатта ^{12}C (98,892%) және ^{13}C (1,108%)

изотоптар қоспасы түрінде кездесетін
көміртек

атомының орташа салыстырмалы атомдық
массасын есептеп шығар.

№4 есеп.

Оттек атомы изотоптарының құрамы анықта:



Үйге тапсырма

§53, §54, §55 – оқу. 145-150 беттер.

146 беттегі № 2,3 есеп.

148 беттегі № 3,4 есеп.