

Összefoglalás

1. Atomtörténet – ki mit mondott?

Démokritosz

Az atommag körül úgy mozognak az elektronok, mint a bolygók a Nap körül.

Dalton

Az atom semleges, az atomok pozitív töltésű alapállományban, a negatív töltésű elektronok úgy helyezkednek el, mint a pudिंगban szétszórt mazsolaszemek.

Thomson

Az atomok **apró, oszthatatlan, különféle alakú** részecskék.

Rutherford

A pozitív töltésű atommag körül adott sugarú héjon mozognak az elektronok.

Bohr

Matematikai összefüggésekkel írja le az elektronok mozgását az atomban. Az elektronok atomi pályái különböző alakú és méretű térrészek az atommag körül, amelyek egy „felhőszerű” elektronburkot alkotnak.

Heisenberg és Schrödinger

Az atomok **apró, oszthatatlan, tömör, gömb** alakú részecskék.

2. Fogalmak (Gyűjtsd ki az óravázlatokból!)

Rendszám

Azonos protonszámú, de eltérő neutronszámú (eltérő tömegszámú) atomok.

Tömegszám

Megmutatja, **hány elektronhéja van** az atomnak, azaz melyik a vegyértékhéja.

Izotóp

Megmutatja, **hány elektronja van a külső héján**, azaz hány **vegyértékelektronja** van.

Vegyértékelektronok

A legkülső héjon lévő elektronok, avagy külső elektronok, kémiai reakciók során csak ezek helyzete változik.

Főcsoport

= az atom **protonszáma**. Ez határozza meg, hogy milyen atomról van szó, vagyis a **kémiai minőséget**.

Periódus

= az atomban lévő **protonok és neutronok számának összege**.

3. Az elemi részecskék (táblázat)

Név	jel	relatív töltés	relatív tömeg
proton			
neutron			
elektron			

4. A főcsoportok nevei

I.A

V.A

II.A

VI.A

III.A

VII.A

IV.A

VIII.A

