

KÉMIA

Az atomok szerkezetének felfedezése

Démokritosz: Szerinte az anyagok apró, oszthatatlan részecskékből állnak.

Arisztotelész: Azt a nézetet vallotta, hogy az anyagok a négy őselemből (föld, víz, tüz, levegő) állnak.

Dalton: Az atomok tömör, oszthatatlan gömbök, amelyek egymástól méretükben és tömegükben térnek el.

Becquerel: Észrevette, hogy bizonyos anyagok atomjai mindenféle külső hatás nélkül láthatatlan sugárzást bocsátanak ki, miközben más atomokká alakulnak át.

Rutherford: Kísérleteiből arra következtetett, hogy az atom középpontjában egy kicsi nagyságú és nagy térfogattal rendelkező pozitív töltésű atommag található. E körül mozognak a negatív töltésű elektronok.

Bohr: Elmélete szerint az elektronok csak meghatározott sugarú körpályákon mozoghatnak az atommag körül

<https://www.youtube.com/watch?v=UAG7blxOHDQ> – kérem megnézni a videót