

Kémia 7. osztály Összefoglalás – Az atomok felépítése



Az ismételés a tudás anyja.

Az ismétléses módszer segít abban, hogy az ember lényge teljesen elfogadja a tanultakat, ehhez viszont újra és újra fel kell eleveníteni a megszerzett tudást minden nap.

A felejtési görbe szerint egy új ismeret 80 %-a elvész, ha nem ismétli át az ember az információkat legjobb esetben két, de maximum 24 órán belül. Ezzel szemben, ha az ismétlés megtörténik, csak 20 %-ról kell lemondani.

Fontosabb fogalmak

Elemi részecske: az atomot felépítő protonok, neutronok és elektronok.

Rendszám: az atommagban található protonok száma, ami megadja az atom kémiai minőségét.

Tömegszám: az atommagban található protonok és neutronok számának összege.

Izotópok: olyan atomok, amelyek protonszáma azonos, neutronszáma azonban különböző.

Relatív atomtömeg: viszonyszám, amely megadja, hogy az adott atom tömege hányszor nagyobb a C-12 tömegének 1/12 részénél.

Vegyértékelektronok: az atom külső héján található elektronok.

Periódus: a periódusos rendszer vízszintes sora.

Csoport: a periódusos rendszer függőleges oszlopa.

Nemesgázszerkezet: az atom külső héján nyolc (hélium esetén két) elektronból álló, kis reakciókészséget eredményező elektronszerkezet.

Mól: az anyagmennyiség mértékegysége; egy mól annak az anyagnak az anyagmennyisége, amely $6 \cdot 10^{23}$ részecskét tartalmaz.



Feladat: Meg tudod csinálni, csak akarni kell, bízik benned.

1. Sorold fel az elemi részecskéket!

2. Igaz vagy hamis az állítás? Írd mellé! I vagy H

- A) A rendszám a neutronok száma.
- B) Az atom külső héján található elektronok a vegyértékelektronok.
- C) A periódusos rendszer függőleges oszlopa a csoport.
- D) A rendszám a protonok száma.
- E) A tömegszám az atommagban található protonok és neutronok számának összessége.

Ugye, nem is volt nehéz a feladat?

Hasznos link. Az atom felépítése. A csoportban megnézheted a videót. Érdekes kísérleteket láthatsz benne.
<https://www.youtube.com/watch?v=TmiNBcm2k-0>

Vigyázz magadra!