



## Elemek periódusos rendszere Periodická sústava prvkov



TK: 28.-29. oldal



**Füzetbe:**

**Mengyelejev:** orosz kémikus, 63 elemet rendszerezett táblázatba a tulajdonság alapján. A még nem ismert elemek helyét is megjósolta.

**Brauner:** cseh, 20. században módosította a táblázatot

Jelenleg 118 elem szerepel a táblázatban

**Periódusos törvény:** **Az elemek tulajdonsága a növekvő rendszám függvényében periodikusan változik.**

Periódusos táblázatban található:

- 7 vízszintes sor, **periódus** – 1-7- megadja, hány héjon található elektronok. Megegyezik a külső héj számával. Ahány héja van az elemnek, abban a periódusban található.
  1. periódusba 2 elem van
  2. periódusba 8 elem van
  3. periódusba 8 elem van
  4. periódusba 18 elem van.....
- 18 függőleges oszlop, **csoport** - ezt felosztjuk fő alcsoportra IA, IIA ..... VIIIA mellék alcsoportra IB, IIB ..... VIIIB

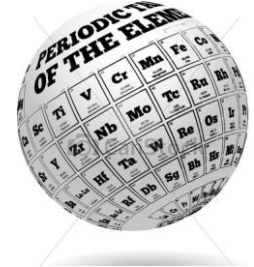
Azok az elemek, amelyek külső héján azonos számú elektron van, azonos csoportba tartoznak. Ezeknek az elemeknek hasonló a tulajdonságuk. Ahány elektron van az elem külső héján, abba a csoportba tartozik.

I.A csoport elemei – **alkálifémek**

II.A csoport elemei – **alkáli földfémek**

VII.A csoport elemei – **halogének**

VIII.A csoport elemei – **nemesgázok**



*A Zoom órán feleltetés is lesz*



*A füzetbe leírt tananyagot kérem szépen lefényképezni és elküldeni messengeren szerda estig.*

*Köszönöm*