

1. Olvasd el az alábbi kijelentéseket! Ha úgy gondolod, hogy a kijelentés igaz, írd a kijelentés mellé az I betűt, abban az esetben ha hamis az H betűt.

- A nemesgázok az első főcsoportban helyezkednek el
- Az atom elektromos szempontból semleges.
- A periódusok a periódusos rendszer vízszintes sorai.
- Egy kémiai elem atomjában a héjak száma egyenlő a periódus számával, amelyben az elem található.
- A magnézium az alkáliföldfémek csoportjához tartozik

2. Jegyezd le a helyes válasznak megfelelő betűt a feladat minden egyes kérdése esetén(egy helyes válasz).

A protonokra és az elektronokra is igaz hogy:

a)nincs töltésük; b)számuk egyenlő a rendszámmal c) mindkettő az atommagban helyezkednek el.

Az atommag:

- a) tömege megközelítőleg egyenlő az atom tömegével;
b) negatív elektromos töltése van;
c) protonokat és elektronokat tartalmaz.

Az elektronburok:

- a) pozitív elektromos töltésű;
b) elhanyagolható tömegű részecskéket tartalmaz;
c) minden elemnél azonos.

Az alábbi kijelentések közül az egyik helyes:

- a) az M héjon 4 elektront tartalmazó elem a 13. csoportban helyezkedik el;
b) az L héjon 5 elektront tartalmazó elem az 5. periódusban helyezkedik el;
c) az M héjon 7 elektront tartalmazó elem a 17. csoportban helyezkedik el.

3.Egy kémia elem atomjának utolsó héján 5 elektron található és az elektronokkal benépesített héjak száma három. Ennek az atomnak:

- a) rendszáma $Z = 5$; b) 15 elektronja van; c) 5 protonja van

4.Töltsd ki a füzetben az elem helyét (csoport és periódus) a táblázatnak megfelelően! Használd a periódusos rendszert.

Elem vegyjele	Név	Csoport	Periódus
P			
	nátrium		
		2 (IIA)	3
		14 (IVA)	2
K			