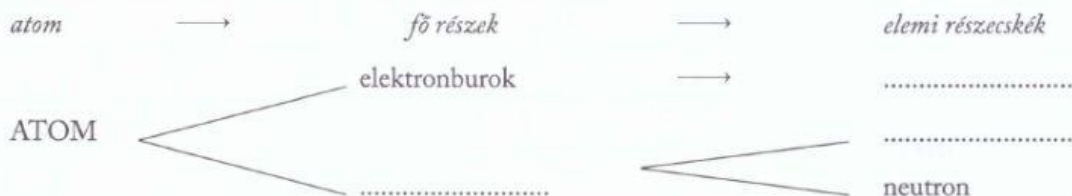


B) VÁLTOZAT

Név: Osztály:

1. Miből épül fel az atom?

Írd az ábra megfelelő helyére a hiányzó szavakat!



3

2. Jellemezd a **protont**!

A proton töltése:, tömege:

Az atomban melyik elemi részecskével egyezik meg a száma?

3

3. Mi a **neve** az alábbi vegyjelekkel jelölt atomoknak?

a) C c) Al

b) P d) Ca

4

4. Mi a **vegyjele** az alábbi elemeknek?

a) hidrogén b) klór c) magnézium d) neon

4

5. Egy elem rendszáma: 7. Atomjaiban

a) hány proton található? b) hány elektron van?

Melyik elemről van szó? Név: Vegyjel:

4

6. A periódusos rendszer adataiból állapítsd meg az **oxigénatom**

- protonszámát!
- elektronszámát!
- külső elektronjainak számát!
- elektronhéjainak számát!
- 1 móljának tömegét!

Számítsd ki $12 \cdot 10^{23}$ db oxigénatom tömegét! (2)

7	
---	--

7. Írj két példát olyan atomra, amelynek **két elektronhéja** van! (2)

Hány ilyen atom található a periódusos rendszerben?

Írj két példát olyan atomra, amelynek **hat külső elektronja** van! (2)

Miben különböznek ezek az atomok egymástól?

6	
---	--

8. Írd fel a **kénatom** és a **klóratom** elektronszerkezetét! (2-2)

.....

Miben hasonlít és miben tér el a két atom elektronszerkezete? (2-2)

Hasonlóság:

Különbség:

8	
---	--

9. Miből épülnek fel a kémiai elemek?

.....

2	
---	--

10. Számítsd ki!

a) 54 g alumínium anyagmennyisége hány mól? (3)

b) 6 g nitrogén hány db atomot tartalmaz? (3)

c) 3 mol kalciumatom tömege hány gramm? (3)

9	
---	--

Összes pontszám:	50 pont	Elért pontszám:		Osztályzat:	
------------------	---------	-----------------	--	-------------	--