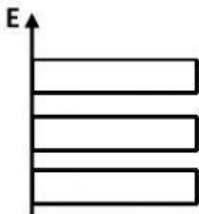
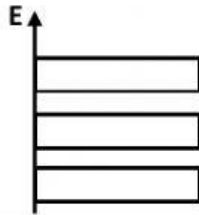
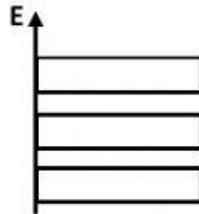
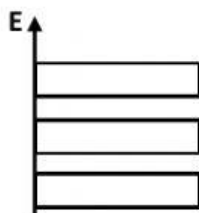
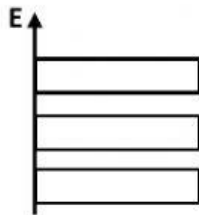


1. Töltsd ki a táblázatot!

Elemi részecskék			
neve	jele	relatív tömege	relatív töltése
proton			
neutron			
elektron			

2.

Név	Vegyjel	Rendszám	p ⁺ szám	Tömegszám	n ⁰ szám	e ⁻ szám	elektronszerkezet	Vegyértékelektronok
Alumínium								
Klór								
	Na							
		2						
			4					

3. 4. Döntsd el, hogy az elemi részecskék (proton, elektron, neutron) közül melyekre/melyekre igaz az állítás! A részecske jelét (p^+ , e^- , n^0) írd az állítás elé!

- | | |
|---|--|
| ... Pozitív töltésű. | ... Relatív töltése -1 . |
| ... Az atommag alkotója. | ... Egy elem minden izotópatomja ugyanannyit tartalmaz belőle. |
| ... Nincsen töltése. | ... Száma az atomban megegyezik a rendszámmal. |
| ... Száma meghatározza az atom kémiai minőségét. | ... A trícium kettőt tartalmaz ebből. |
| ... Az atommag körül felhőszerű burkot hoz létre. | ... Neve a töltésére utal. |

4.

Jelölése	Anyagmennyisége (mol)	Részecskeszáma (db)	Tömege (g)
3 O			
2 Mg			
	3 mol neonatom		
		$6 \cdot 10^{23}$ db lítiumatom	

5.

5. Pörgesd fel az agyad! Ha három perc alatt megoldod a feladatot, akkor gyorsan gondolkodsz! A periódusos rendszer segítségével döntsd el, hogy melyik elem atomjaira igazak az alábbi állítások! Az elem vegyjelel válaszolj! Egy állításhoz csak egy vegyjele tartozhat.

	Meghatározás	Az elem vegyjele
1.	Harmadik elektronhéján egy elektron mozog	
2.	Halogénelem, öt elektronhéja van	
3.	Az oxigéncsoport legnagyobb rendszámú eleme, rendszáma kétjegyű szám	
4.	54 elektronja van	
5.	Egy protonja van	
6.	Alkálifém, atomjában az elektronhéjak száma hárommal nagyobb a vegyértékelektronok számánál	
7.	Rendszáma a kálium rendszámának kétszerese	
8.	3 elektronhéja és 7 vegyértékelektronja van	
9.	A negyedik főcsoport eleme, 4 elektronhéja van	
10.	A halogénekhez képest hárommal kevesebb vegyértékelektronja van és vegyjele egybetűs	
11.	A harmadik elektronhéján öt elektron mozog	
12.	2 elektronhéja van, a stabil nemesgáz-elektronszerkezet eléréséhez egy elektronnal van szüksége	
13.	Földfém, vegyértékelektronjai számának kilencszerese megegyezik a relatív atomtömegével	
14.	Az első periódus eleme, vegyjele kétbetűs	