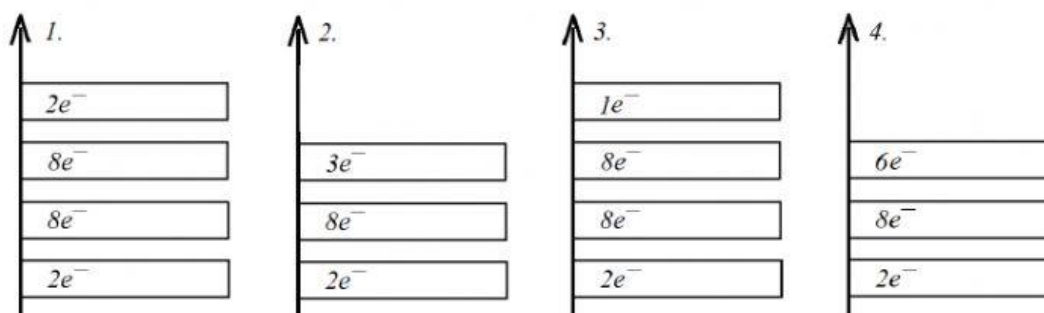


Elektronszerkezet, periódusos rendszer (gyakorlás)

1. Az ábrákon különböző atomok elektronhéjainak energiaszintjeit látod. Figyelmesen tanulmányozd az ábrákat, töltsd ki a táblázatot!



Az atom						
	elektron - száma	proton - száma	rendszáma	elektron - héjak száma	külső elektronok száma	neve
1.						
2.						
3.						
4.						

2. Az atomok elektronszerkezetéből következtess a periódusos rendszerbeli helyükre! Add meg az atomok vegyjelet és nevét is! Töltsd ki a táblázatot a minta szerint!

Az atom				
elektronszerkezet	helye a periódusos rendszerben		vegyjele	neve
	főcsoport	periódus		
2, 8, 2	II.	3.	Mg	magnézium
2, 8, 8, 1				
2, 3				
2, 8, 8				
2, 6				
2, 8, 5				

3. Vizsgáld meg a következő atomokat, majd válaszolj a megfelelő veggyjellel!

hidrogén

kén

nátrium

elektronszerkezet: 2, 8, 1

6 külső elektronja van

atommagjában egy p^+ van

harmadik héján 1 e^- van