

ISMÉTLŐ FELADATLAPOK A 7-ES KÉMIA TANANYAGBÓL

I rész

1. Mi a vegyjele a következő atomoknak:

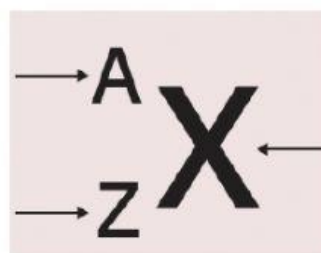
Magnézium		Kén		Nitrogén		Flour		Jód	
Aluminium		Szén		Arany		Foszfor		Klór	
Kálium		Mangán		Hidrogén		Vas		Cink	
Kalcium		Oxigén		Réz		Nátrium		Ezüst	

2. Mit tudhatsz meg egy adott atomról ha ezt látod, húzd a meghatározásokat a helyükre:

rendszer

atomtömeg

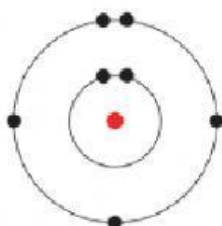
vegyjel



3. Jelöld igazgal vagy hamissal (I vagy H) a következő atomokról állításokat:

	Az atom atommagból és elektronburokból áll.
	Az atommag elektronokból és protonokból tevődik össze.
	Az atommag protonjai és neutronjai adják az atomtömeget.
	Az elektronok száma mindig egyenlő a neutronok számával.
	A protonok és elektronok száma az atomban megegyezik.
	Az atom töltése pozitív.
	A részecskék közül a legkisebb tömege a neutronoknak van.
	Azt a részecskét amelynek a neutronok száma különbözik a protonok számától izotópnak nevezzük.
	A proton töltése pozitív.
	Az elektronok száma megegyezik a rendszámmal.
	A neutronok töltése negatív.

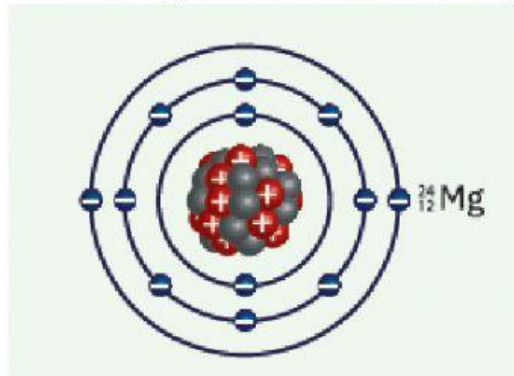
4. Figyeld meg alaposan az alábbi atomszerkezetet:



Határozd meg a következőket és írd be a sorvégi négyzetbe:

Az atom rendszáma	
A második elektronhéjjon ennyi elektron van	
A megadott atom a periódusos rendszer ebbe a periódusában van	
A megadott atom a periódusos rendszer ebbe a csoportjában van	
Ennek az atomnak ennyi protonja van	

5. Figyeld meg az alábbi atomot és írd be a megfelelő fogalmakat a megadott helyekre. Segítségül felsorolok pár fogalmat de, vigyázat nem kell minden fogalmat felhasználni!!!!!!!: lead, felvesz, vegyértékelektronoknak, 2, 8, negatív, pozitív, több, kevesebb



Az utolsó héjjon található elektronok adják az elem vegyértékét, ezért ezeket nevezzük. Ezek száma..... A magnézium atom akkor lesz stabil szerkezetű ha két elektront. Kialakul ezáltal egy.....ion. Ennek az ionnakelektronja van mint protonja.

6. Tudva hogy a vegyértéket amit római számmal jelölünk a leadott vagy felvett elektronok száma adja, valamint a csoport száma is. Határozd meg!

Elem	Vegyérték
Na.....	
Ca.....	
O.....	
F.....	
Cl.....	
Li.....	
B.....	
H.....	
Br.....	
K.....	