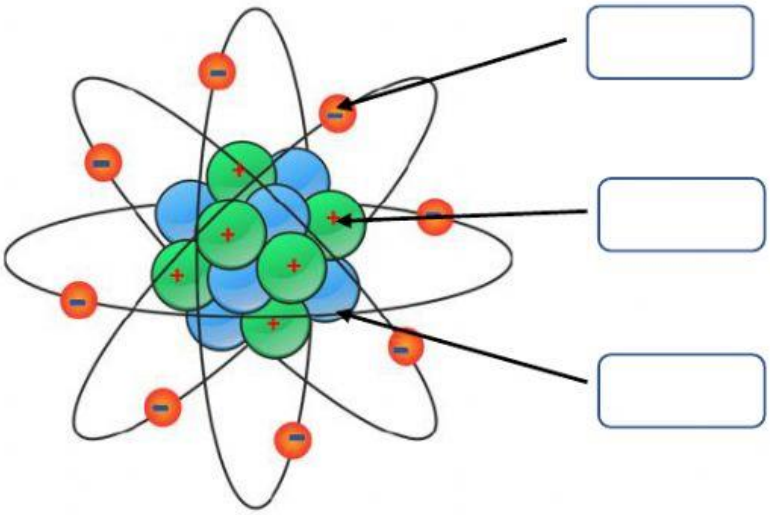
Kémia : Elemi részecskék

1. Húzd a megfelelő helyre az elnevezéseket!

Elektron

Neutron

Proton



2. Töltsd ki a táblázatot!

Atom	proton-szám	neutronok száma	Részletes elektronszerkezete
Li			
S			
Al			
Mg			

3. Válaszd ki a megfelelő állítást!

a) A p^+ tömege

b) Az e^- tömege

c) A n^0 tömege

d) Az atommag töltése:

e) Az atommag tömege:

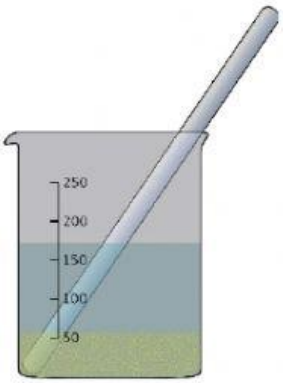
4. Melyik állítás igaz? Jelöld kattintással!

   1. 64 g kénatom kevesebb atomot tartalmaz, mint 56 g vasatom. ☐
   2. 16 g oxigénatom kevesebb atomot tartalmaz, mint 3 mol szénatom. ☐
   3. 3,2 g kénatom kevesebb atomot tartalmaz, mint 0,1 mol vasatom. ☐
   4. 3 mol hidrogénatom kevesebb atomot tartalmaz, mint 1 mol vasatom. ☐

5. Kösd össze a megfelelőket!

$6 \cdot 10^{23}$ kénatom	3 mol
fél mol szénatom	28 g
2 mol vasatom	1 mol
$18\ 10^{23}$ db nitrogénatom.	112 g

6. Oldatokat készítünk a következőképpen:



   1. Összekeverünk 75 g vizet és 25 g cukrot.
      Tehát: az oldat: ☐ %-os lett.
   2. 19 g vízben elkeverünk 1 g sót
      Tehát: az oldat: ☐ %-os lett.
   3. felhasználásával.20 %-os oldatot készítünk 15g cukor
      Tehát: ☐ g vizet kell bemérnünk.
   4. 50 g 15%-os cukoroldatot készítünk.
      Tehát: ☐ g cukrot kell bemérnünk.

7. Mire gondoltam? Húzd a megfelelő helyre!

Anyag	Meghatározás	anyagcsoport
	Nehézfém, szobahőmérsékleten és légköri nyomáson folyékony.	
Réz és ón		
	Színtelen, szagtalan, fulladásos halált okoz.	

Higany	Bronz	vegyület	keverék
	Elem	Szén-dioxid	