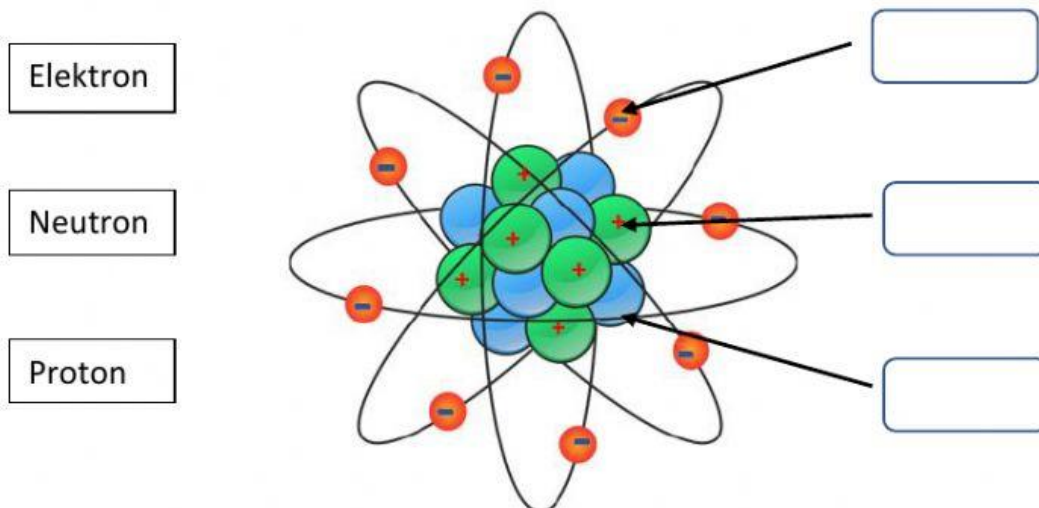


Kémia : Elemi részecskék

1. Húzd a megfelelő helyre az elnevezéseket!



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!

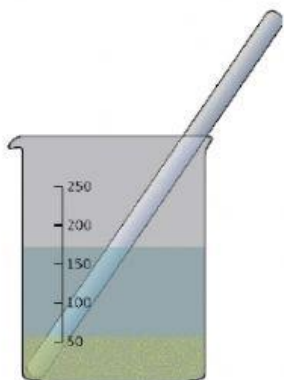
- 64 g kénatom kevesebb atomot tartalmaz, mint 56 g vasatom. ☐
- 16 g oxigénatom kevesebb atomot tartalmaz, mint 3 mol szénatom. ☐
- 3,2 g kénatom kevesebb atomot tartalmaz, mint 0,1 mol vasatom. ☐
- 3 mol hidrogénatom kevesebb atomot tartalmaz, mint 1 mol vasatom. ☐

5. Kösd össze a megfelelőket!

6 · 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:



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

