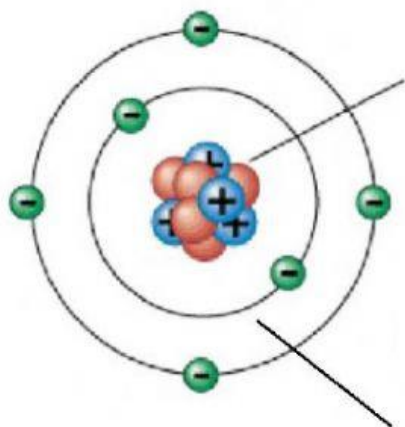


Az atom felépítése

1. Nevezd meg az atom részeit!

2. Mely elemi részecskét jelölik az előző ábrán?



3. Töltsd ki a táblázatot!

Az elemi részecske				
neve	jele	töltése	tömege	helye az atomban
proton				
			elhanyagolható	

Az az atommagot alkotó protonokat és neutronokat gyűjtőnéven nevezzük.

4. Pótold a táblázat hiányzó adatait!

név	jel	protonszám	neutronszám	elektronszám	rendszám	tömegszám
	He					4
nátrium						23
			12		12	

5. Egészítsd ki a hiányos szöveget!

Az atom kémiai minőségét az atomban levő száma határozza meg.

A protonok számát a adja meg.

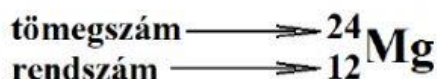
A és számának összege az atom tömegszámával egyenlő.

Az atom felépítése

6. Az elektromos kölcsönhatás vonzásban vagy taszításban nyilvánul meg. Az azonos elektromos töltésű testek között, az ellentétes töltésűek között érvényesül. Ha egy testet azonos nagyságú, de ellentétes elektromos töltésű alkotórészek építenek fel, akkor az kifelé töltést nem mutat, elektromosan semleges.

Az atomban a protonok és száma megegyezik, ezért az atom kifelé töltésű.

7. A vegyjel bal oldalán alsó indexben a rendszámot, felső indexben a tömegszámot tüntetjük fel.



C

Al

Na

H

Ca