



2018<sub>0</sub>

neon & inert gaseous elements

## 20.18 – pislákolt neonfény

A neont Ramsay 120 éve, 1898-ban különítette el cseppfolyósított levegőből. Az elem neve a görög neos, 'új' szóból származik. Bár a világegyetemben az ötödik leggyakoribb elem, a Földön viszonylag ritka, kizárolag levegőből állítják elő. Atomszáma 10, jele Ne – atomsúlya pedig az éppen aktuális 20.18.



A XIX. század vége felé olyan spektrumvonalakat fedeztek fel a kutatók a nap és vulkánkitörések fényében, amelyek addig nem azonosított elemek jelenlétére utaltak. A legtöbb új elemet végül a levegőben találták meg, amikor az oxigén, a széndioxid és a vízgőz után a nitrogént is sikerült eltávolítani belőle. Ekkor derült ki az is, hogy egy teljes oszlop hiányzott Mengyelejev táblázatából. Felfedezéséért („discovery of the inert gaseous elements”) William Ramsay másokkal 1904-ben Nobel-díjat kapott.

A nemesgázok tanulmányozása elősegítette az atomok szerkezetének a megismerését, az atommag körüli elektronhéjak létének, illetve a külső héjak nyolc elektronnal történő stabilizálódásnak a megértését, továbbá mindennek az összefüggését a vegyértékkel és a vegyülezsre való hajlandósággal. A nemes- (v. inert) gázok külső elektronhéja telített, ezért nem lépnek kapcsolatba más elemekkel, nem vegyülnek; továbbá színtelenek, szagtalanok, nehezen észrevehetőek.

A nemesgázokat az izzókban is előszeretettel alkalmazzák az izzószál élettartamának növelése érdekében, de mintegy száz éve elkezdődött a neon kisülési csövek reklámcélú alkalmazása. A különböző gázok külső impulzusra saját fényspektrumukban válaszolnak, így a neongázzal töltött csövek minden esetben vörös fényt adnak. Az ettől eltérő színek más nemezgázoknak köszönhetőek, de a reklámcsöveken rajta maradt a 'neoncső' megnevezés.

Fényes ünnepeket kívánok,



Kedves Tanár

1 <b>H</b> Hydrogen 1.008	2 <b>He</b> Helium 4.003
3 <b>Li</b> Lithium 6.94	4 <b>Be</b> Beryllium 9.012
11 <b>Na</b> Sodium 22.990	12 <b>Mg</b> Magnesium 24.305
19 <b>K</b> Potassium 39.098	20 <b>Ca</b> Calcium 40.078
37 <b>Rb</b> Rubidium 85.468	38 <b>Sr</b> Strontium 87.62
55 <b>Cs</b> Cesium 132.905	56 <b>Ba</b> Barium 137.327
87 <b>Fr</b> Francium [223]	88 <b>Ra</b> Radium [226]
* 57 - 70	
57 <b>La</b> Lanthanum 138.905	58 <b>Ce</b> Cerium 140.116
59 <b>Pr</b> Praseodymium 140.908	60 <b>Nd</b> Neodymium 144.242
61 <b>Pm</b> Promethium [145]	62 <b>Sm</b> Samarium 150.36
63 <b>Eu</b> Europium 151.964	64 <b>Gd</b> Gadolinium 157.25
65 <b>Tb</b> Terbium 158.925	66 <b>Dy</b> Dysprosium 162.500
67 <b>Ho</b> Holmium 164.930	68 <b>Er</b> Erbium 167.259
69 <b>Tm</b> Thulium 168.934	70 <b>Yb</b> Ytterbium 173.045
** Actinide series	
89 <b>Ac</b> Actinium [227]	90 <b>Th</b> Thorium 232.038
91 <b>Pa</b> Protactinium 231.036	92 <b>U</b> Uranium 238.029
93 <b>Np</b> Neptunium [237]	94 <b>Pu</b> Plutonium [244]
95 <b>Am</b> Americium [243]	96 <b>Cm</b> Curium [247]
97 <b>Bk</b> Berkelium [247]	98 <b>Cf</b> Californium [251]
99 <b>Es</b> Einsteinium [252]	100 <b>Fm</b> Fermium [257]
101 <b>Md</b> Mendelevium [258]	102 <b>No</b> Nobelium [259]

Atomic Number  
Symbol  
Name  
Average Atomic Mass

metals  
nonmetals  
metalloids