

# Kémiai kötés

**A periódusos rendszer elemei közül csak a nemesgázok találhatóak a természetben szabad atom formájában..**

AZ ELEMEK PERIÓDUSOS RENDSZERE

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1 H																	He
2 Li Be												B C N O F					Ne
3 Na Mg												Al Si P S Cl					Ar
4 K Ca Sc Ti V Cr Mn Fe Co Ni Cu Zn Ga Ge As Se Br Kr																	
5 Rb Sr Y Zr Nb Mo Tc Ru Rh Pd Ag Cd In Sn Sb Te I Xe																	
6 Cs Ba La Hf Ta W Re Os Ir Pt Au Hg Tl Pb Bi Po At Rn																	
7 Fr Ra Ac Th Pa U Np Pu Am Cm Bk Cf Es Fm Md No Lr																	

LANTANIDÁK: La, Ce, Pr, Nd, Pm, Sm, Eu, Gd, Tb, Dy, Ho, Er, Tm, Yb, Lu

AKTINIDÁK: Ac, Th, Pa, U, Np, Pu, Am, Cm, Bk, Cf, Es, Fm, Md, No, Lr

# Miért?

**A nemesgázok atomjai stabilak mivel telített a legfelső energiaszintjük (oktett illetve dublett)**

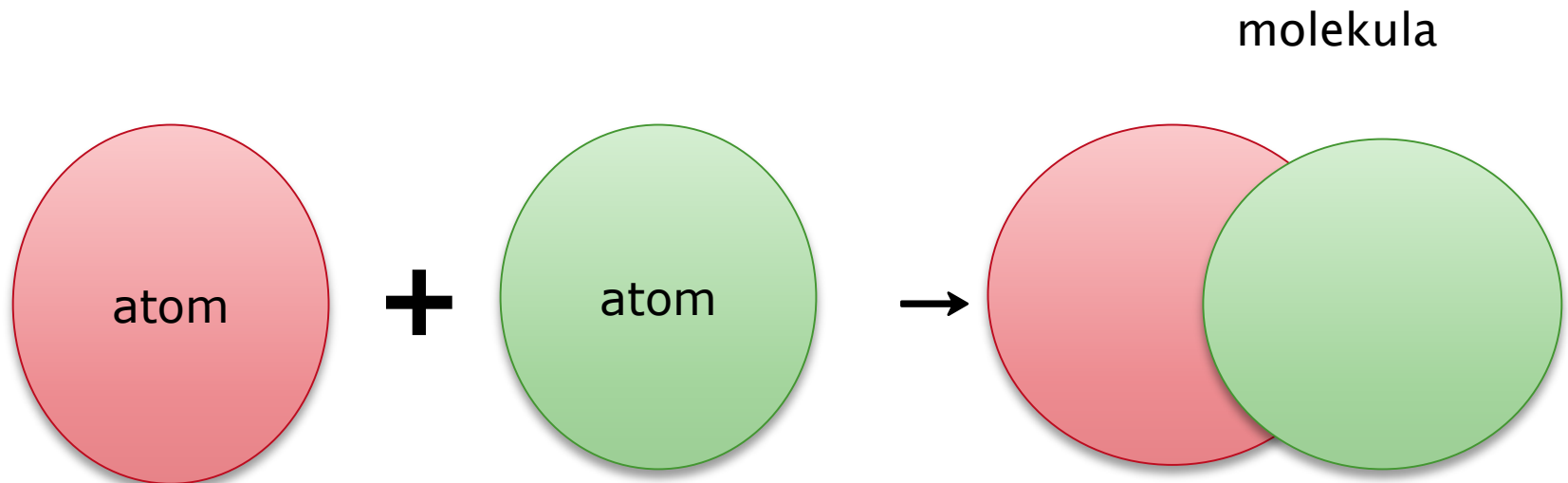
Pl. Hélium, neon

**A többi elem atomja is  
igyekszik stabillá  
válni.**

**Hogyan éri ezt el?**

**A több atomja is  
igyekszik stabillá válni.  
Ezt úgy éri elhogy  
kapcsolódik más elemek  
atomjaival.**

# Hogyan nevezzük az atomok kapcsolódásával kialakul új részecskét?



**Azt a részecskét mely  
kettő vagy több atom  
kapcsolódásával  
keletkezik  
MOLEKULÁNAK  
nevezzük.**

Attól függően milyen atomok kapcsolódnak a kémiai kötés lehet:

**Kovalens** – egyforma vagy különböző nemfémek kapcsolódásával a.

**Ionos** – fémek és nemfémek kapcsolódásával.



**Приказивање  
валентних  
електрона са •  
(електронска  
формула)**