

# IONKÖTÉS



Készítette: V.Baráth Csilla

# Ismétlés

A. anion

B. kation

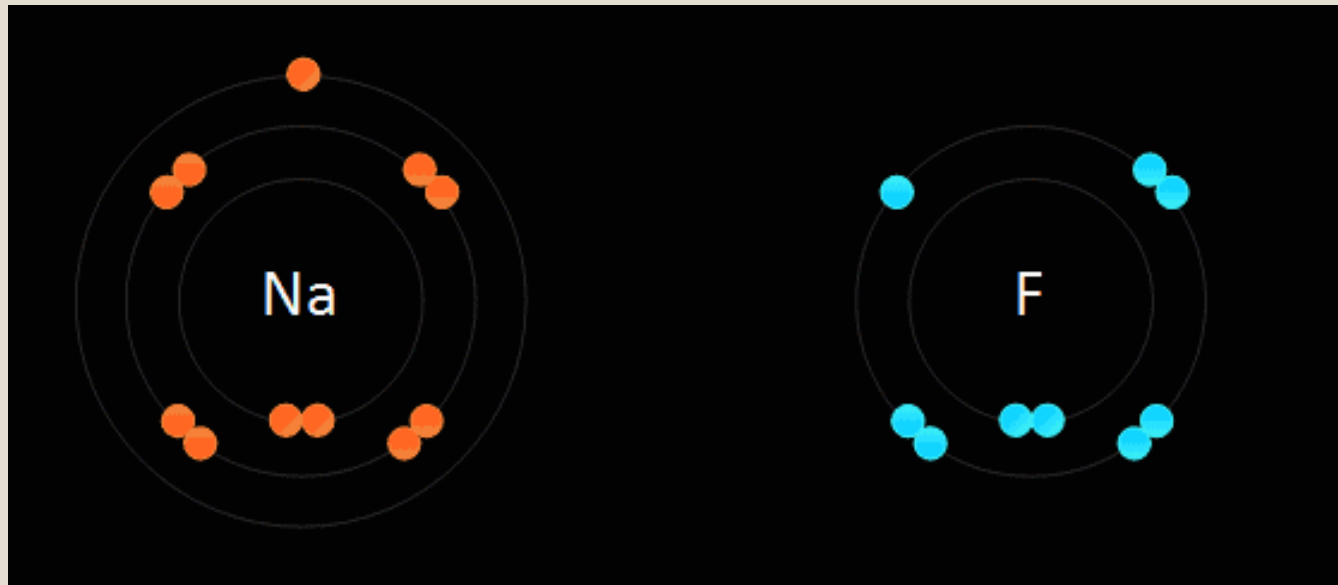
C. mindkettő

D. Egyik sem

1. töltéssel rendelkező kémiai részecske
2. Pozitív töltésű ion
3. Negatív töltésű ion
4. Atomból elektron felvétellel jön létre
5. Atomból elektron leadással jön létre
6. Jellemzően a fématomok ionképződésekor alakul ki
7. Jellemzően a nemfémek atomjainak ionképződésekor alakul ki
8. Kialakulásának hajtóereje a stabilis nemesgáz szerkezet elérése
9. az ionrácsban megtalálható kémiai részecske
10. taszítja az ellentétes töltésű ion

# Ionkötés

**Ionkötés:**  
ellentétes töltésű  
ionok közötti  
elektromos vonzás

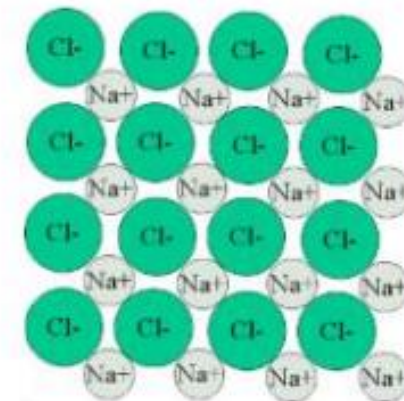
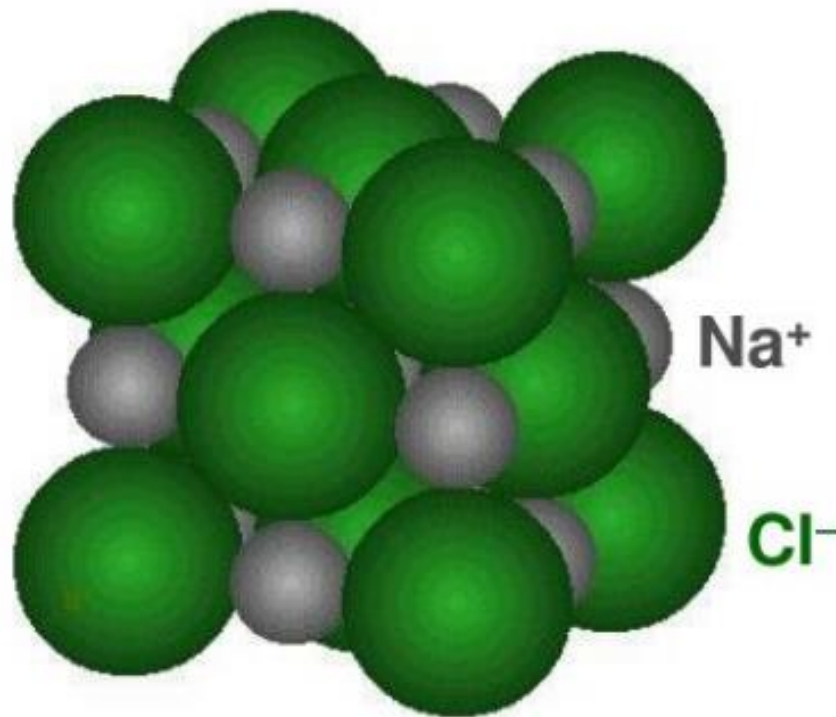


# Ionvegyületek képlete

- Töltések összege 0
- Csak arányt fejez ki
- **IONVEGYÜLET:** Meghatározott számarányú, ellentétes töltésű ionok építik fel

## NaCl: Ionos kötés

Egy kis és egy nagy EN-ú elem által alkotott vegyület



Elektrosztatikus kölcsönhatás

Rossz hő- és elektromos vezetők

	$\text{Ca}^{2+}$	$\text{Na}^+$	$\text{Fe}^{2+}$
$\text{Cl}^-$			
$\text{O}^{2-}$			

	$\text{Mg}^{2+}$	$\text{Al}^{3+}$	$\text{Ag}^+$
$\text{S}^{2-}$			
$\text{Br}^-$			

### Ion vegyület

- 1.képlete
- 2.neve
- 3.tömege
4. ionok aránya

	Cl <sup>-</sup>	O <sup>2-</sup>	I <sup>-</sup>	S <sup>2-</sup>
Na <sup>+</sup>				
K <sup>+</sup>				
Mg <sup>2+</sup>				
Ca <sup>2+</sup>				
Al <sup>3+</sup>				

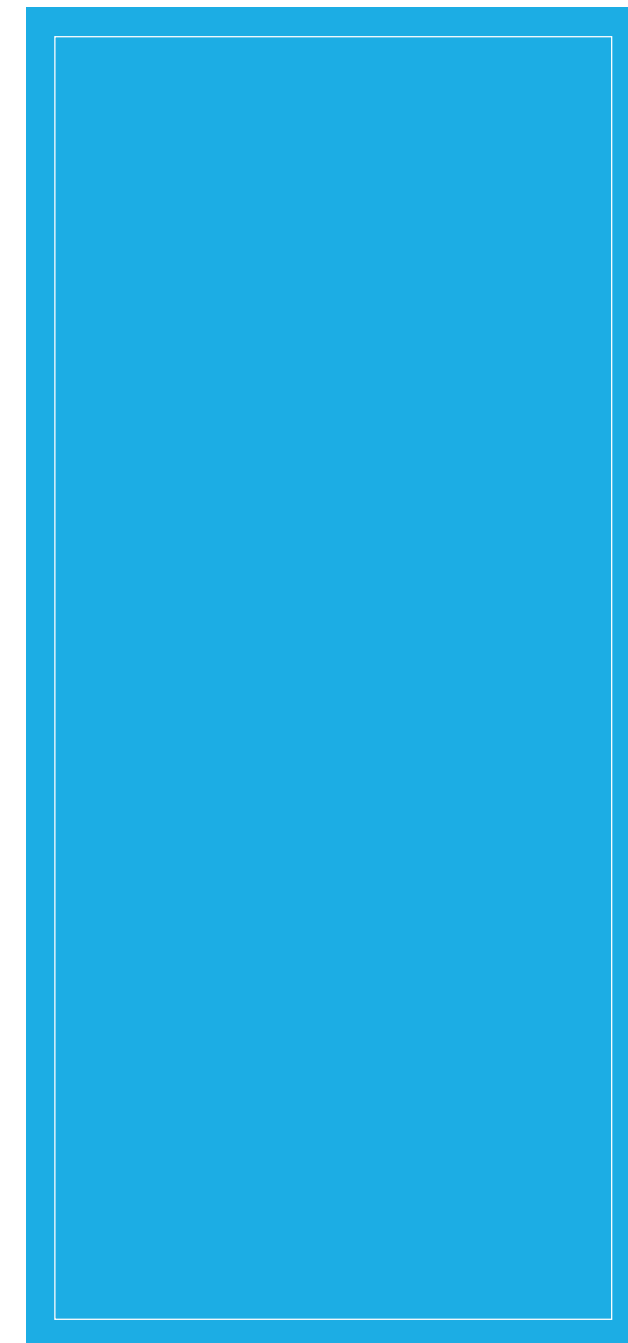
Ion  
vegyület  
1.képlete  
2.neve  
3.tömege  
4. ionok  
aránya

- **Felhasznált irodalom:**

- Kémia munkafüzet Oktatáskutató és fejlesztő Intézet Budapest, 2015
- Kémia munkafüzet Nemzedékek Tudása Tankönyvkiadó Budapest, 2008
- Kémia munkafüzet Mozaik Kiadó Szeged, 2017

- **Megértést segítő video:**

- <https://www.youtube.com/watch?v=nN7HoYkTdKk>



# Képek forrása:

<http://tudasbazis.sulinet.hu/hu/termeszet tudomanyok/kemia/szervetlen-kemia/nemfemes-elemek/kovalens-kotes-es-ionkotes>

<https://www.docsity.com/en/news/education-2/types-chemical-bonding-presented-gifs/>

<https://www.slideserve.com/bambi/3-a-k-miai-k-t-s>