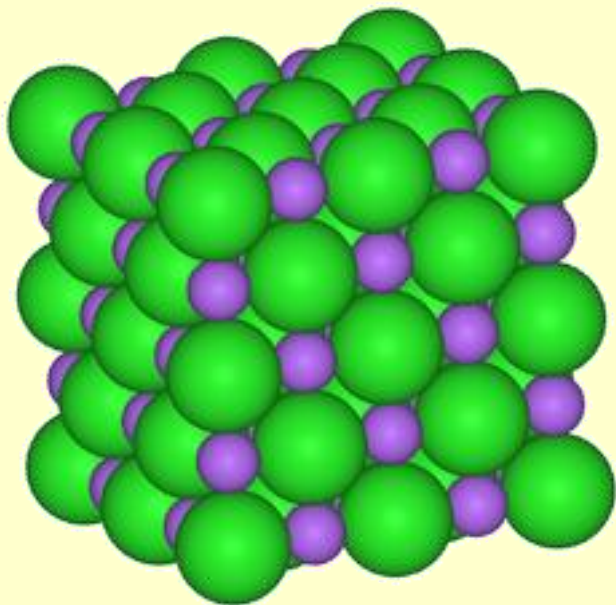
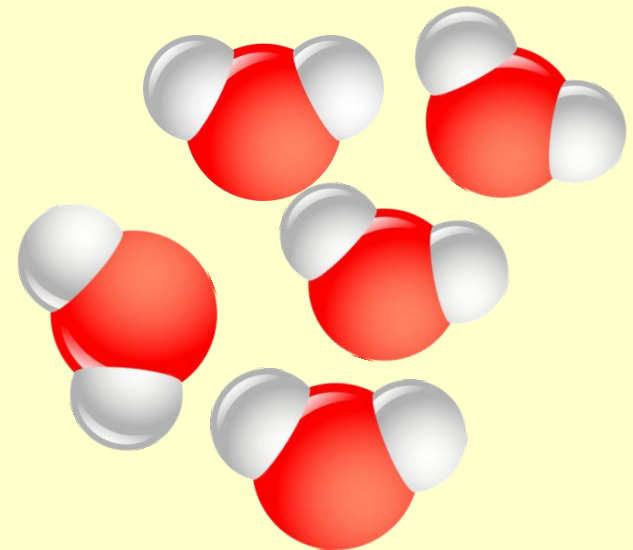


VEGYÉRTÉK. VEGYÜLETEK

IONVEGYÜLETEK



MOLEKULÁK



Vegyérték = az atomok vegyülőképessége

Miért vegyülnek az atomok?

- A stabil szerkezet kialakításáért

Mi a stabil szerkezet?

- 8 elektron a külső elektronhéjon

Hogyan alakul ki a stabil szerkezet?

- Elektron(ok) leadásával
- Elektron(ok) felvételével
- Elektronok közössé tételével

Mi keletkezik az atomok vegyülésével?

- Vegyület (összetett anyag)

Vegyületek osztályozása

Ionvegyület

Összetételében
**fémek és
nemfémek ionjai**
szerepelnek

Elektron(ok)
átadásával
keletkezik

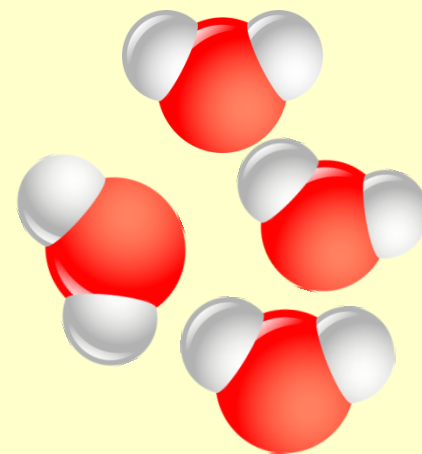
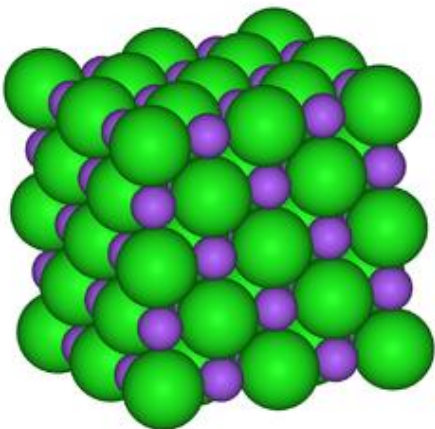
Pozitív és negatív
ionok végtelen
sora

Kovalens vegyület (molekula)

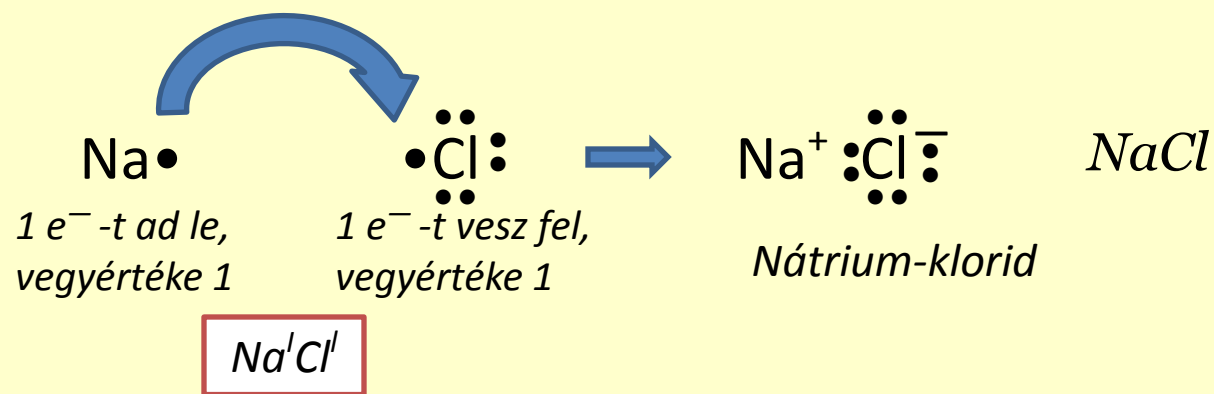
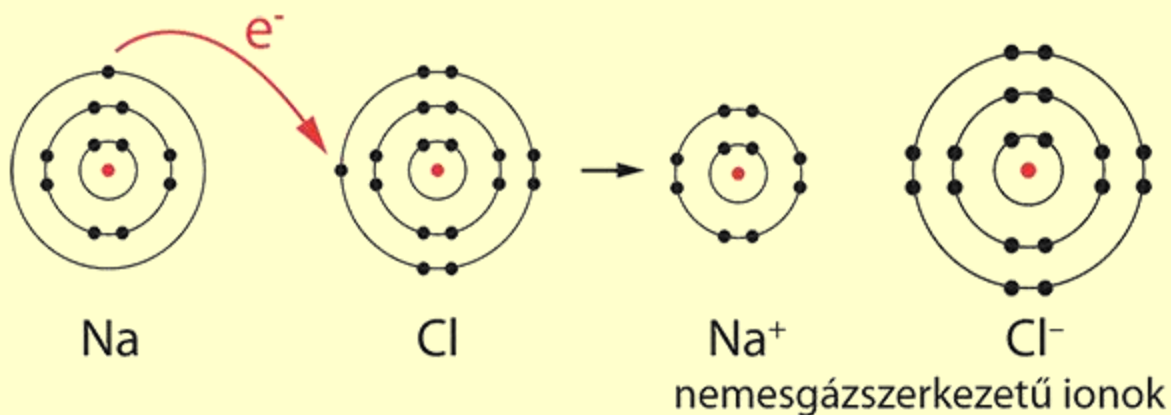
Összetételében
**csak nemfémek
atomjai**
szerepelnek

Elektronok
közössé tételével
keletkezik

Önálló
molekulák
halmaza



Ionképlet írása



Figyelem!
Vegyületen belül a leadott e⁻-k száma megegyezik a felvett e⁻-k számával!!

Vegyérték meghatározása a periódusos rendszerből

I., II., III. főcsoport

IV., V., VI., VII. főcsoport

Megegyezik a főcsoport számával

8 – főcsoport száma

Megegyezhet a főcsoport. számával is

A vegyi képlet felírásának lépéseiről a tankönyv 62-63 oldalán olvashatsz.

Írd fel a következő vegyületek képletét:

- *Kalcium-klorid*
- *Nátrium-fluorid*
- *Kálium-oxid*
- *Alumínium-klorid*
- *Alumínium-oxid*

