

# HALOGÉNEK VII. FŐCSOPORT

## 1. A VII. főcsoport

Elem neve	Vegyjel	Külső e-	Molekulák jele	Halmaz- állapot	Szín
fluor				gáz	h. sárga
klór					
bróm				folyadék	
jód					

## 2. Részecske, halmaz tulajdonság

- Vegyérték héjukon 7 e- található
- Egy e- felvételével negatív (anion) ionná alakul
- Egyszeres kovalens kötés kialakítására képes
- Kétatomos molekulákat (elemmolekulák) alkot
- Szilárd halmazállapotban molekularácsos anyagok

## 3. Fizikai tulajdonságaik

- Halmazállapotuk: gáz → szilárd
- Színük: fentről lefelé mélyül
- Tömegük: fentről lefelé nő
- Szúrós szagúak, vízben kicsit oldódnak

## 4. Kémiai tulajdonságaik

- Nagyon reakcióképesek
- $\text{Cl} + \text{e}^- \rightarrow \text{Cl}^-$



## 5. Előfordulásuk

- Csak vegyületeikben fordulnak elő
- A leggyakoribb vegyületük a NaCl

## 6. Előállításuk

- Sóikból állítják elő (elektrolízis)

## 7. Felhasználásuk

- kiselőadás