

# A kémiai kötés

## Kémiai kötések

**ELSŐDLEGES**

**MÁSODLAGOS**

**KOVALENS**

**IONOS**

**FÉMES**

**HIDROGÉN-  
KÖTÉS**

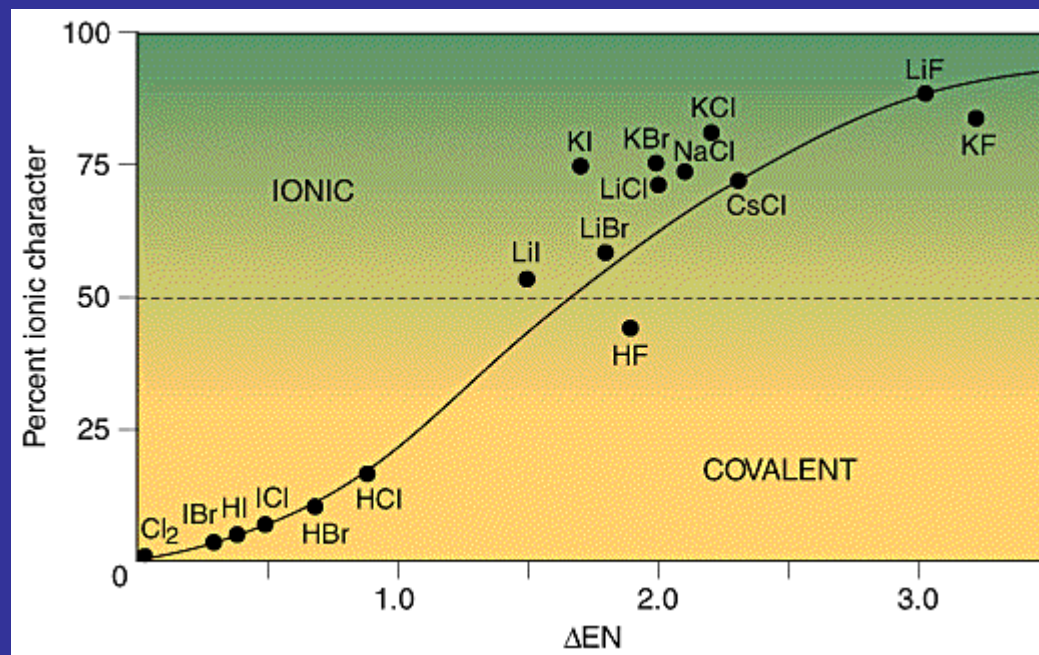
**DIPÓL-  
DIPÓL,  
ION-  
DIPÓL, ...**

**VAN DER WAALS  
v. DISZPERZIÓS**

# Kovalens kötés

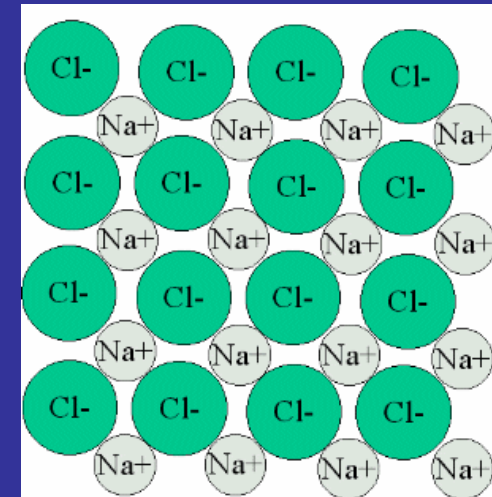
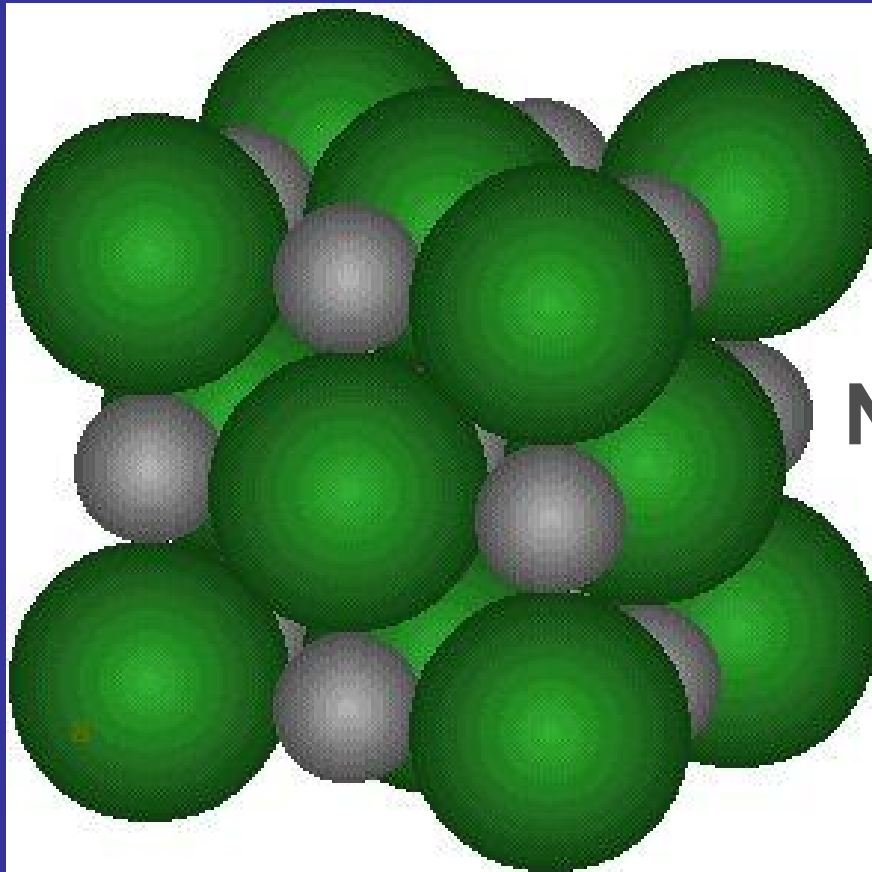
## Kötés polaritás

	$\Delta EN$	Polaritás
$H_2$	0	apoláris
HI	~0,5	gyengén poláris
HBr	~0,7	poláris
HCl	~0,9	erősen poláris
HF	~1,9	igen erősen poláris
NaCl	~2,1	ionos



# NaCl: Ionos kötés

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

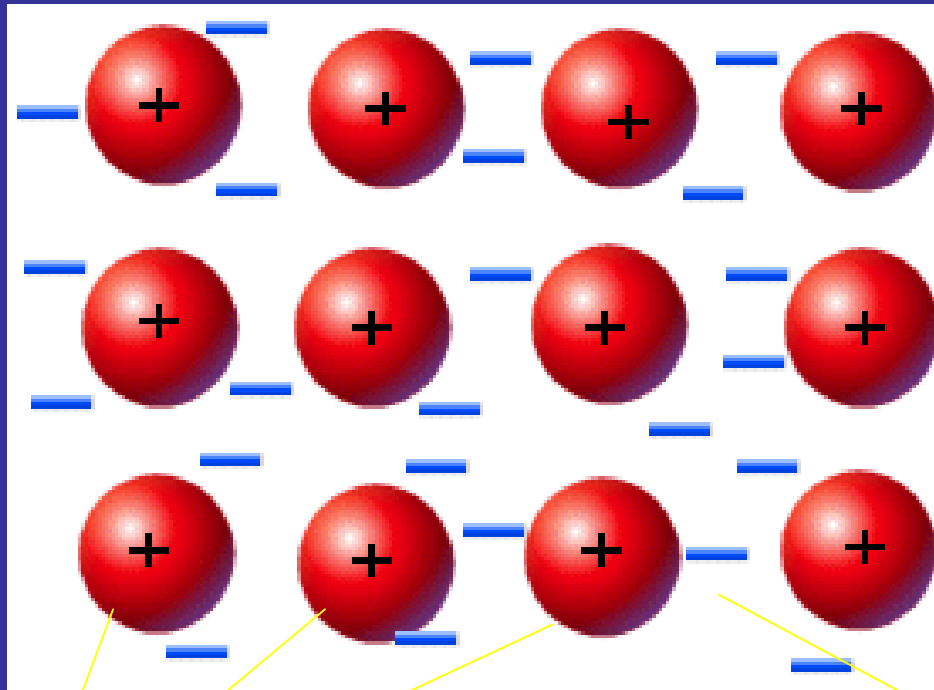


Elektrosztatikus  
kölsönhatás

Rossz hő- és  
elektromos  
vezetők

# Fe: Fémes kötés

Kis elektronegativitású elemek



Fémionok  
(atomtörzsek)

Kiterjedt, delokalizált  
elektronfelhő

Jó hő- és  
elektromos  
vezetők

# Elsődleges kémiai kötések

