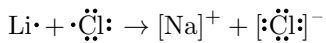


**Metallbindning:** Positiva joner ordnade i täta mönster med moln av delokaliserade elektroner.

**Kovalenta bindningar:** Bindningar mellan icke-metaller.

**Jonbindning:** Mellan metal och icke-metall.



**Intramolekylära:** Centeratomen behöver inte bli mättad.

> 1,8	Jonbindning
0,9 – 1,8	Polärkovalentbindning
< 0,9	Opolärkovalentbindning

**Intermolekylära:** Beror på typen av intramolekylär bindning och den geometriska formen. Avgör smältpunkt/kokpunkt.  
Vätebindning > dipol-dipol > Van der Waal.

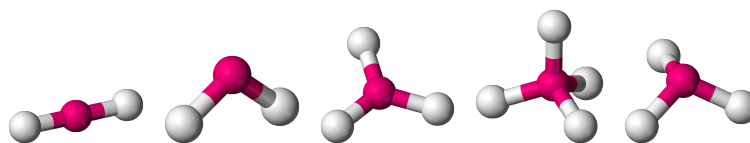
**Dipol-dipol:**

**Vätebindning:** Kväve, syre, fluor.

**Jon-dipol:**

**Van der Waal:**

**Molekylärgeometri:** Symmetriska = opolära. Osymmetriska = polära. Ha koll på fria elektronpar.



Linjär/rak, böjd, plantriagonal, tetraeder, pyramid