

Substàncies moleculars covalents

Per tal d'explicar els estats condensat de les substàncies moleculars covalents (i les atòmiques) cal suposar l'existència de forces intermoleculars

Si les molècules son apolars (o es tracta d'una substància monoatòmica) la força intermolecular es deu a l'atracció entre dipols induïts

[simulació](#)

[simulació en la WEB](#)

La força intermolecular deguda a dipols induïts és major quan major siga la molècula (o l'àtom)

A.25 *Justifica la variació en les temperatures de fusió de les següents substàncies:*

Substancia	F ₂	Cl ₂	Br ₂	I ₂
Tfusió (°C)	-223	-102	-7,3	114

La temperatura de fusió augmenta al augmentar la intensitat de les forces intermoleculars. Com es tracta de molècules apolars, la força intermolecular és deguda a dipols induïts, de manera que és major quan major siga la molècula (o l'àtom)