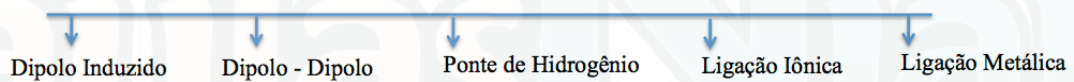


Enem - Força Intermolecular

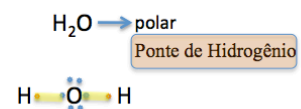
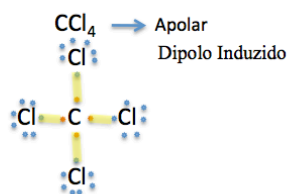
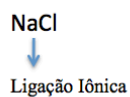
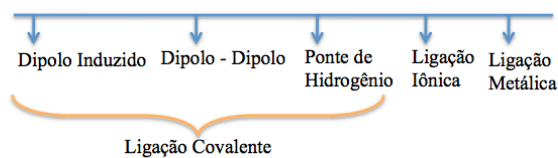
Tipo de Molécula	Ligação Intermolecular	Força
POLAR (H ligado a F, O ou N)	Ponte de Hidrogênio ou Ligação de Hidrogênio	Forte
POLAR	Dipolo - Dipolo ou Dipolo Permanente	Moderada
APOLAR	Força de Van der Waals ou Dipolo Induzido	Fraca

Ordem crescente da temperatura de ebulição:



Exercício Resolvido

Ordem crescente da temperatura de ebulição:



Ordem crescente da temperatura de ebulição: CCl₄ < H₂O < NaCl