

## 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

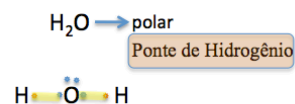
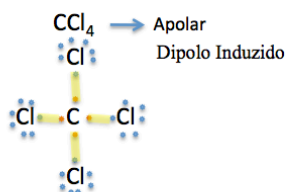
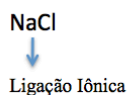
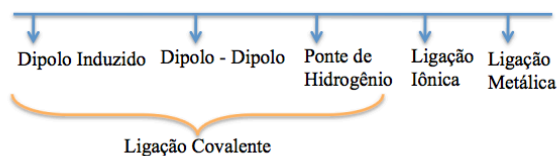
Ordem crescente da temperatura de ebulição:



**Observação:** Calcular a massa quando as substâncias possuírem a mesma Ligação Intermolecular. Quanto maior a massa, maior será a força da molécula.

### Exercício Resolvido

Ordem crescente da temperatura de ebulição:



Ordem crescente da temperatura de ebulição: CCl<sub>4</sub> < H<sub>2</sub>O < NaCl