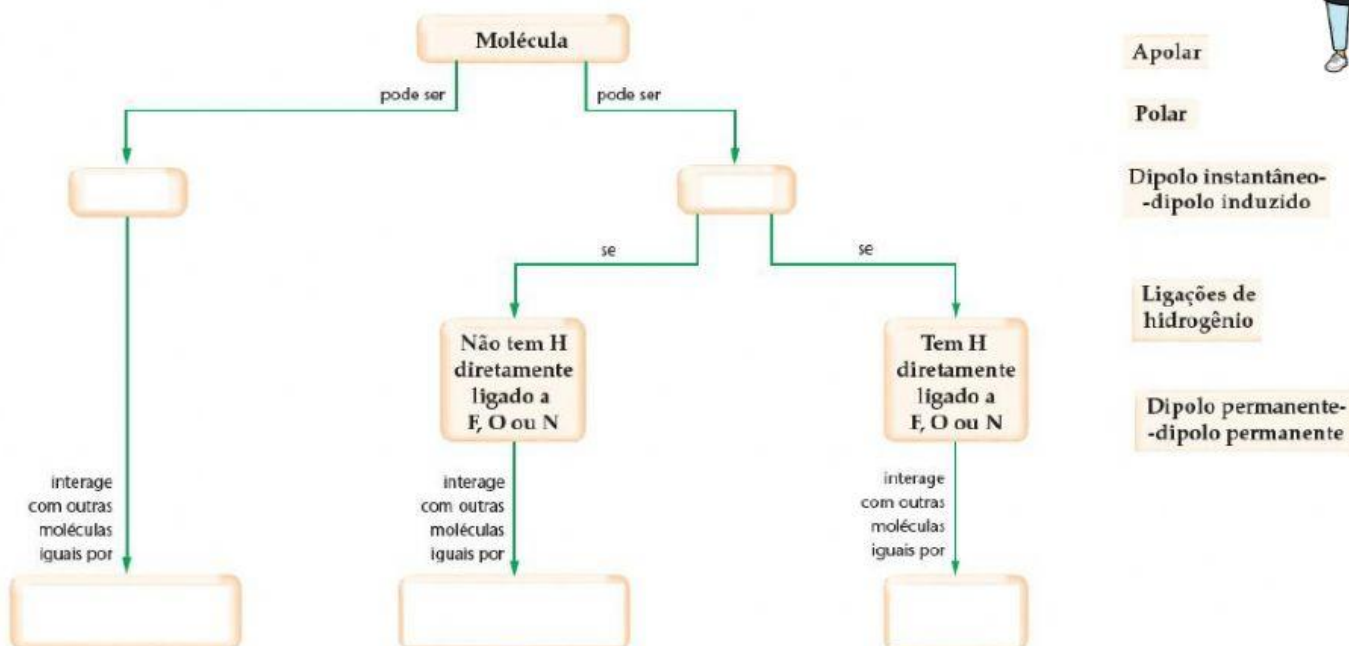
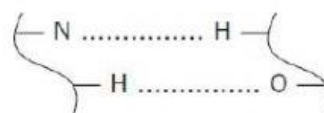


Escola/Colégio:	
Disciplina: QUÍMICA	Ano/Série:
Estudante:	



- (Unifor-CE) No hidrogênio líquido, as moléculas estão unidas por:
 - ligações covalentes.
 - pontes de hidrogênio.
 - forças de Van der Waals.
 - ligações iônicas.
 - ligações metálicas.
- O ácido desoxirribonucléico (DNA) é um componente essencial de todas as células. Ele é constituído por duas "filas" formadas, cada uma, de muitas unidades denominadas nucleotídeos. Na figura observa-se o esquema de um trecho das duas "filas" unidas uma à outra por

um tipo de ligação química importante em bioquímica.



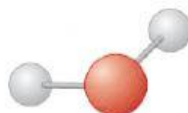
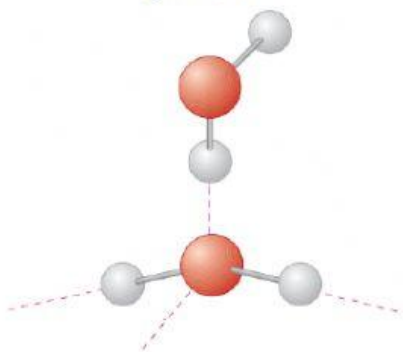
Esta ligação, representada na figura por linhas pontilhadas, é denominada:

- covalência simples.
- covalência dativa.
- ponte de hidrogênio.
- ligação iônica.
- forças de Van der Waals.



3) Arraste e solte as moléculas de água nos lugares corretos:

Água líquida



Gelo

