

Escola/Colégio:	
Disciplina: QUÍMICA	Ano/Série:
Estudante:	nº:

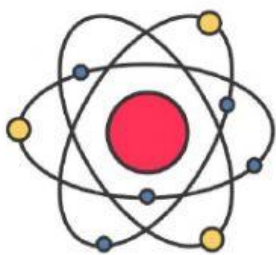
N3 - Modelos e suas representações na Química

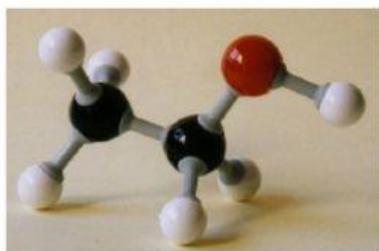
1) Marque os dois tipos de modelos que estudamos nessa aula.

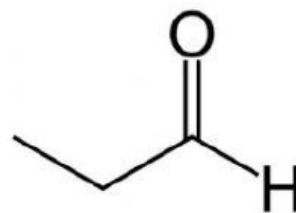
- ☐ Modelos de sondagem;
- ☐ Modelos de fenomenologia;
- ☐ Modelos computacionais;
- ☐ Modelos didáticos;
- ☐ Modelos teóricos;
- ☐ Modelos científicos;
- ☐ Modelos matemáticos e outros tantos.



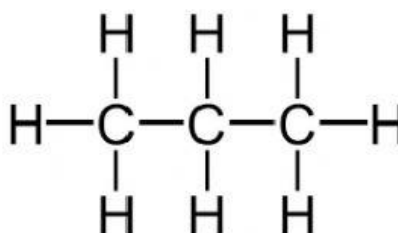
2) Associe os nomes corretos aos modelos propostos.

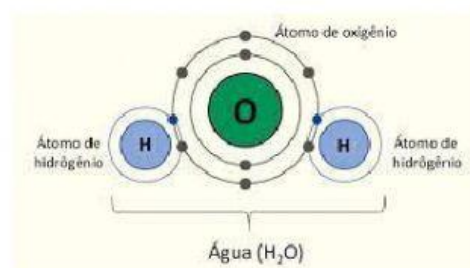












Estrutural

Vareta/esfera

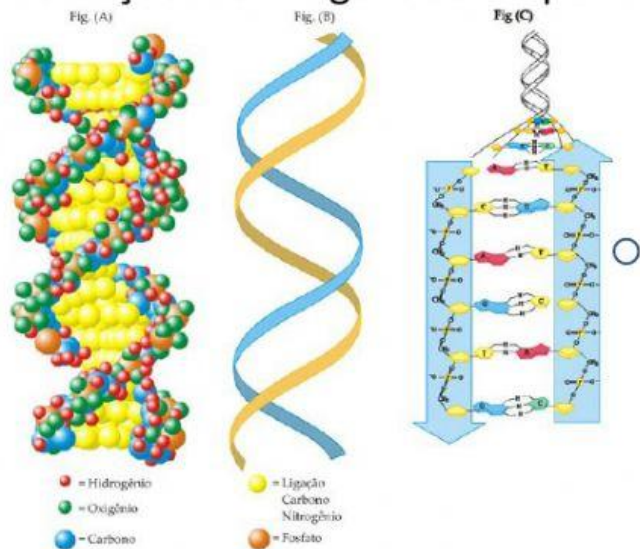
Ligação química

átomo

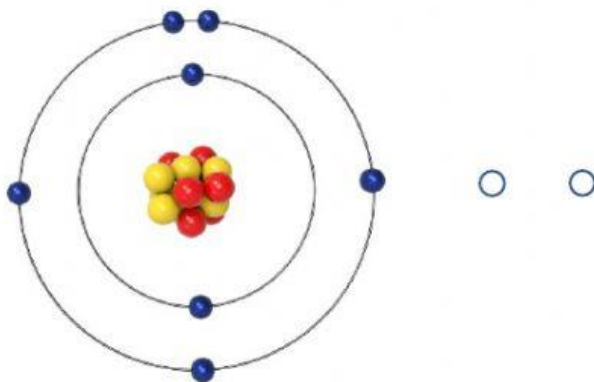
Bastão/linha

célula

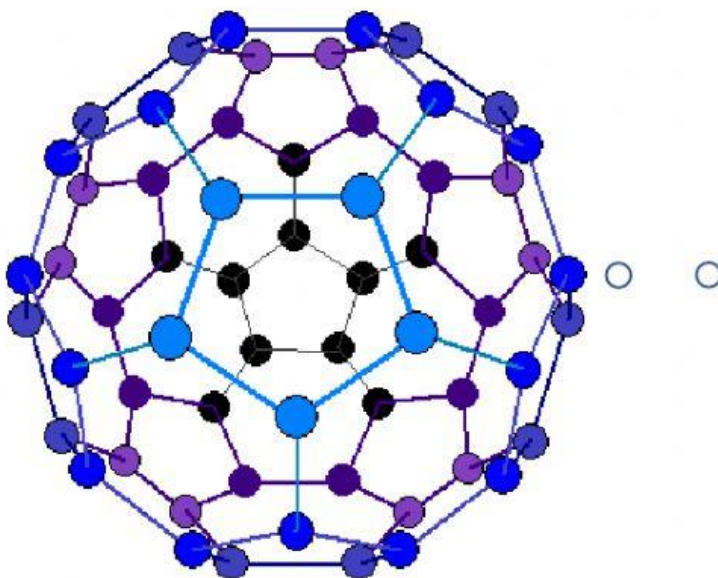
3) Dados os três Modelos Científicos mostrados em aula, ligue as definições as imagens correspondentes



O modelo proposto por **Robert Curl Jr., Richard E. Smalley e Sir Harold W. Kroto**, os buckminstersfullerenos ou futeboleno apresentam formato de uma bola de futebol com 60 ou 70 átomos de carbono ligados entre si



No modelo elaborado por James Watson e Francis Crick, em 1953, as duas fitas da dupla hélice são mantidas por ligações de hidrogênio.



O modelo proposto por Niels Bohr em 1911, apresenta os elétrons distribuídos em torno do núcleo em camadas.