

Escola/Colégio:	
Disciplina: <b>QUÍMICA</b>	Ano/Série:
Estudante:	nº:

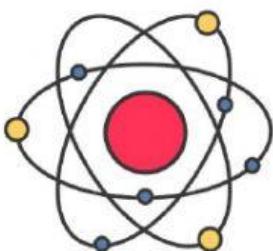
## N3 - Modelos e suas representações na Química

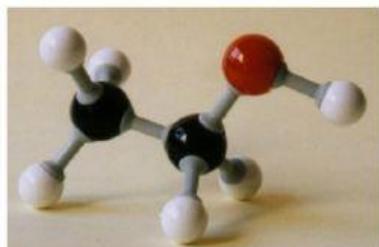
1) Marque os dois tipos de modelos que estudamos nessa aula.

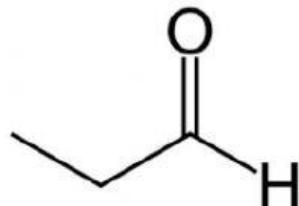
- Modelos de sondagem;
- Modelos de fenomenologia;
- Modelos computacionais;
- Modelos didáticos;
- Modelos teóricos;
- Modelos científicos;
- Modelos matemáticos e outros tantos.



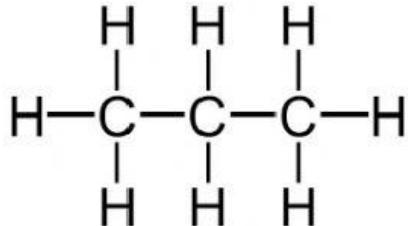
2) Associe os nomes corretos aos modelos propostos.

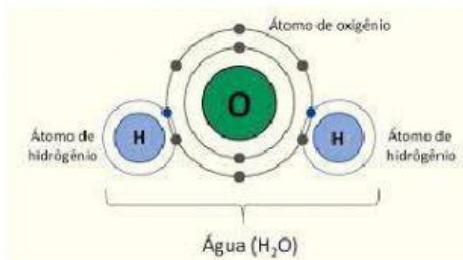













Ligaçāo química

Átomo

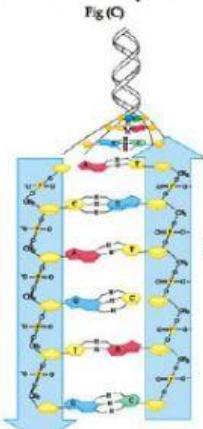
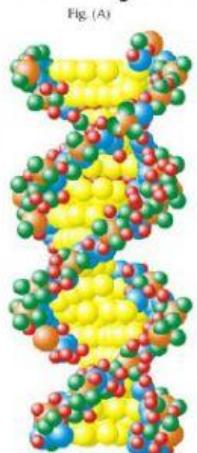
Estrutural

Vareta/esfera

Bastão/linha

célula

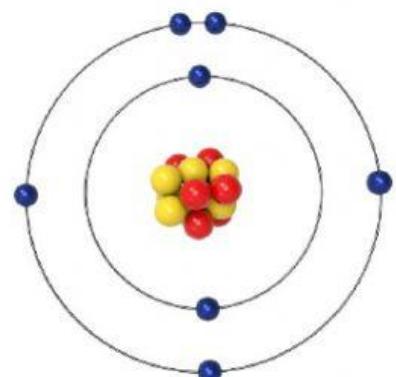
3) Dados os três Modelos Científicos mostrados em aula, ligue as definições às imagens correspondentes



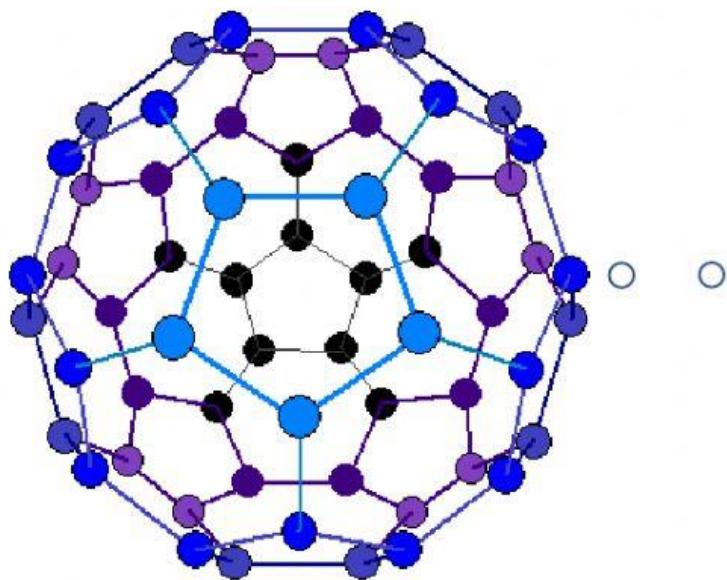
● = Hidrogênio  
● = Oxigênio  
● = Carbono

● = Ligação  
Carbono-Nitrogênio  
● = Fosfato

O modelo proposto por **Robert Curl Jr., Richard E. Smalley e Sir Harold W. Kroto**, os buckminstersfulerenos 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.