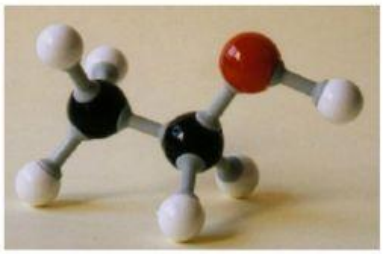
Escola/Colégio:	
Disciplina: **QUÍMICA**	Ano/Série:
Estudante:	nº:

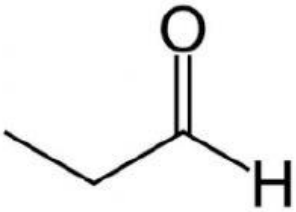
N3 - Modelos e suas representações na Química

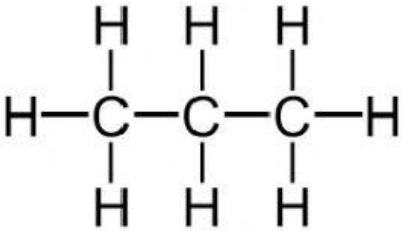
1) Marque os dois tipos de modelos que estudamos nessa aula.

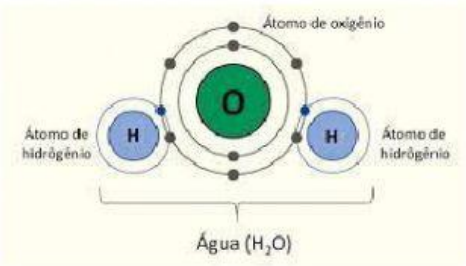
- Modelos de sondagem;
- Modelos de fenomenologia;
- Modelos computacionais;
- Modelos didáticos;
- Modelos teóricos;
- Modelos científicos;
- Modelos matemáticos e outros tantos.

2) Associe os nomes corretos aos modelos propostos.







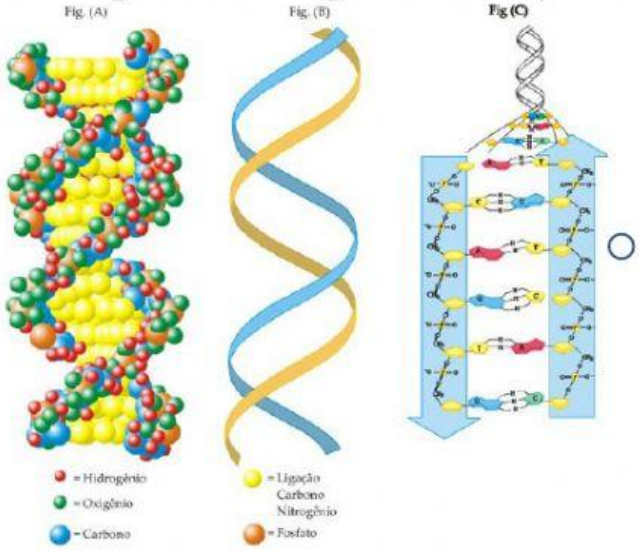


Estrutural | **Vareta/esfera**

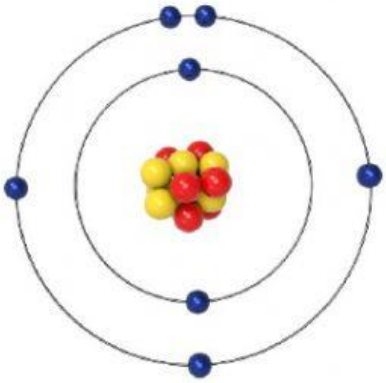
Ligação química | **átomo** | **Bastão/linha** | **célula**

LIVEWORKSHEETS

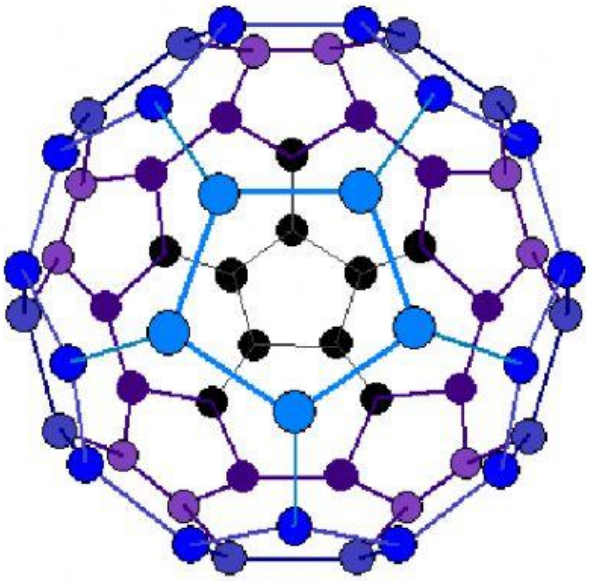
3) Dados os três Modelos Científicos mostrados em aula, ligue as definições as imagens correspondentes



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

LIVEWORKSHEETS