

Coluna I	Coluna II
A. Modelo atómico de Dalton	1. Modelo atual.
B. Modelo atómico de Thomson	2. Modelo no qual os átomos são uma esfera maciça positiva, onde se encontram encrustados os eletrões, com carga negativa, suficientes para que o átomo seja neutro. É conhecido como o modelo do bolo de passas.
C. Modelo atómico de Rutherford	3. Modelo em que o átomo é maioritariamente espaço vazio, com uma zona central, o núcleo positivo, onde está concentrada a massa do átomo. Os eletrões giram à volta do núcleo com órbitas circulares.
D. Modelo atómico de Bohr	4. Modelo no qual os átomos são pequenas esferas redondas indivisíveis, que pertencem a elementos químicos diferentes, com massa e tamanhos diferentes.
E. Modelo atómico da nuvem eletrónica	5. Modelo atómico no qual o átomo é maioritariamente espaço vazio, com uma zona central, o núcleo positivo, onde está concentrada a massa do átomo. Os eletrões movem-se à volta do núcleo em órbitas bem definidas, com valores de energia bem determinados.