

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