Coluna I	Coluna II
A. Modelo atómico de Dalton **B.** Modelo atómico de Thomson **C.** Modelo atómico de Rutherford **D.** Modelo atómico de Bohr **E.** Modelo atómico da nuvem eletrónica	**1.** Modelo atual. **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. **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. **4.** Modelo no qual os átomos são pequenas esferas redondas indivisíveis, que pertencem a elementos químicos diferentes, com massa e tamanhos diferentes. **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.

LIVEWORKSHEETS