

Coluna I	Coluna II
<p><b>A.</b> Modelo atômico de Dalton</p> <p><b>B.</b> Modelo atômico de Thomson</p> <p><b>C.</b> Modelo atômico de Rutherford</p> <p><b>D.</b> Modelo atômico de Bohr</p> <p><b>E.</b> Modelo atômico da nuvem eletrônica</p>	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Modelo atual.</li> <li>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.</li> <li>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.</li> <li>4. Modelo no qual os átomos são pequenas esferas redondas indivisíveis, que pertencem a elementos químicos diferentes, com massa e tamanhos diferentes.</li> <li>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.</li> </ol>