



**PUDIM DE PASSAS**  
 Na sua teoria do pudim de passas, J. J. Thomson sugeria que qualquer átomo consistia num determinado número de electrões e numa quantidade de carga positiva que equilibrava as cargas negativas. Ele pensava, então, que a carga positiva formava uma «massa» na qual os electrões estavam incrustados, como as passas num pudim.

**Os modelos do átomo**

*Os átomos são pequenas esferas indivisíveis com massa e propriedades diferentes para cada elemento.*

**Dalton (1808)**

*O átomo consiste num pequeno núcleo com carga positiva, formado pelos prótons e os neutrões. A volta do núcleo, orbitam os electrões com carga negativa.*

**Rutherford (1911)**

*O átomo como uma esfera compacta na qual as cargas positivas e negativas se compensam, ficando o átomo electricamente neutro.*

**Thomson (1898)**

*As partículas do núcleo mantêm-se unidas por uma força de atracção muito intensa. A volta do núcleo situam-se os electrões, distribuídos em níveis progressivamente mais distantes (níveis energéticos).*

**Modelo actual**

### O átomo

Este esquema descreve a evolução ao longo da história das diferentes teorias que explicam como estão distribuídas no espaço as três partículas que formam o átomo: prótons, neutrões e electrões.