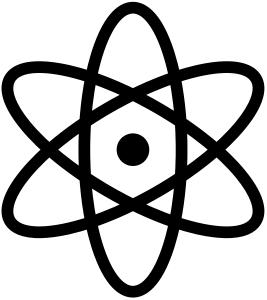
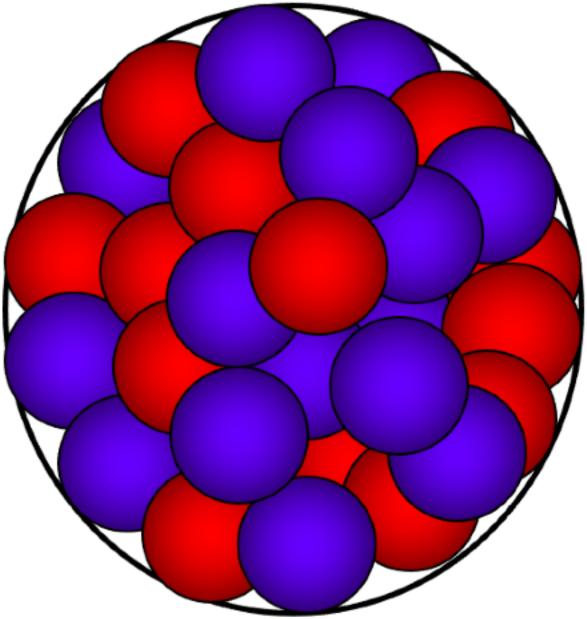
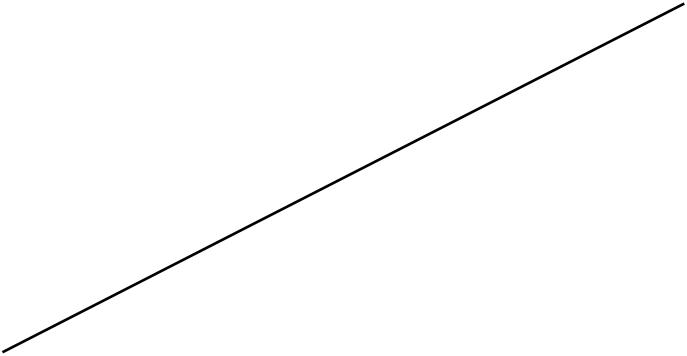
A estrutura da materia

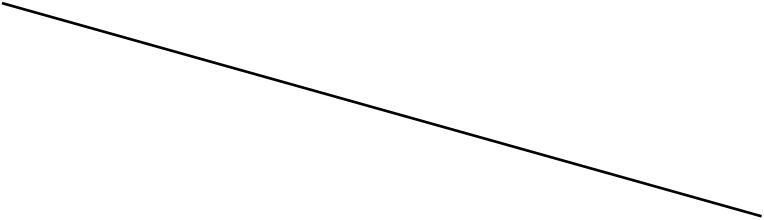
E o núcleo do átomo?





 $\sim 10^{-14} \text{ m}$





O núcleo está formado por protóns, de carga positiva, e neutróns, sen carga.

descrubreuse que tiña que haber unha partícula sen carga no núcleo Os electróns debían estar ocupando

Tras o modelo de Rutherford

A estrutura quedou totalmente

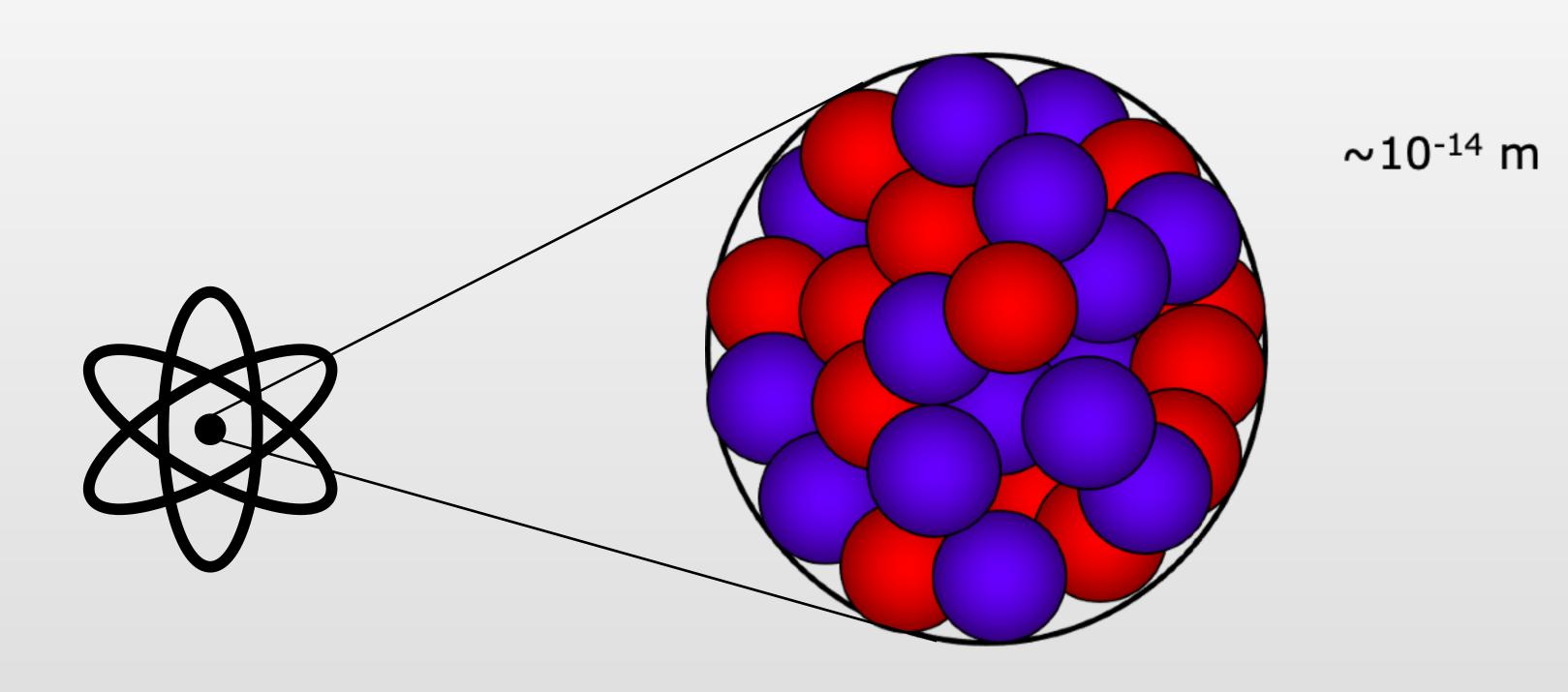
o espacio arredor do núcleo

Describindo "órbitas"

- determinada
 - Núcleo: protóns e neutróns
 - Corteza: electróns

A estrutura da materia E o núcleo do átomo?

- Tras o modelo de Rutherford descrubreuse que tiña que haber unha partícula sen carga no núcleo
- Os electróns debían estar ocupando o espacio arredor do núcleo
 - Describindo "órbitas"
- A estrutura quedou totalmente determinada
 - Núcleo: protóns e neutróns
 - Corteza: electróns



O núcleo está formado por protóns, de carga positiva, e neutróns, sen carga.

A estrutura da materia

Os protóns e neutróns tamén son compostos!