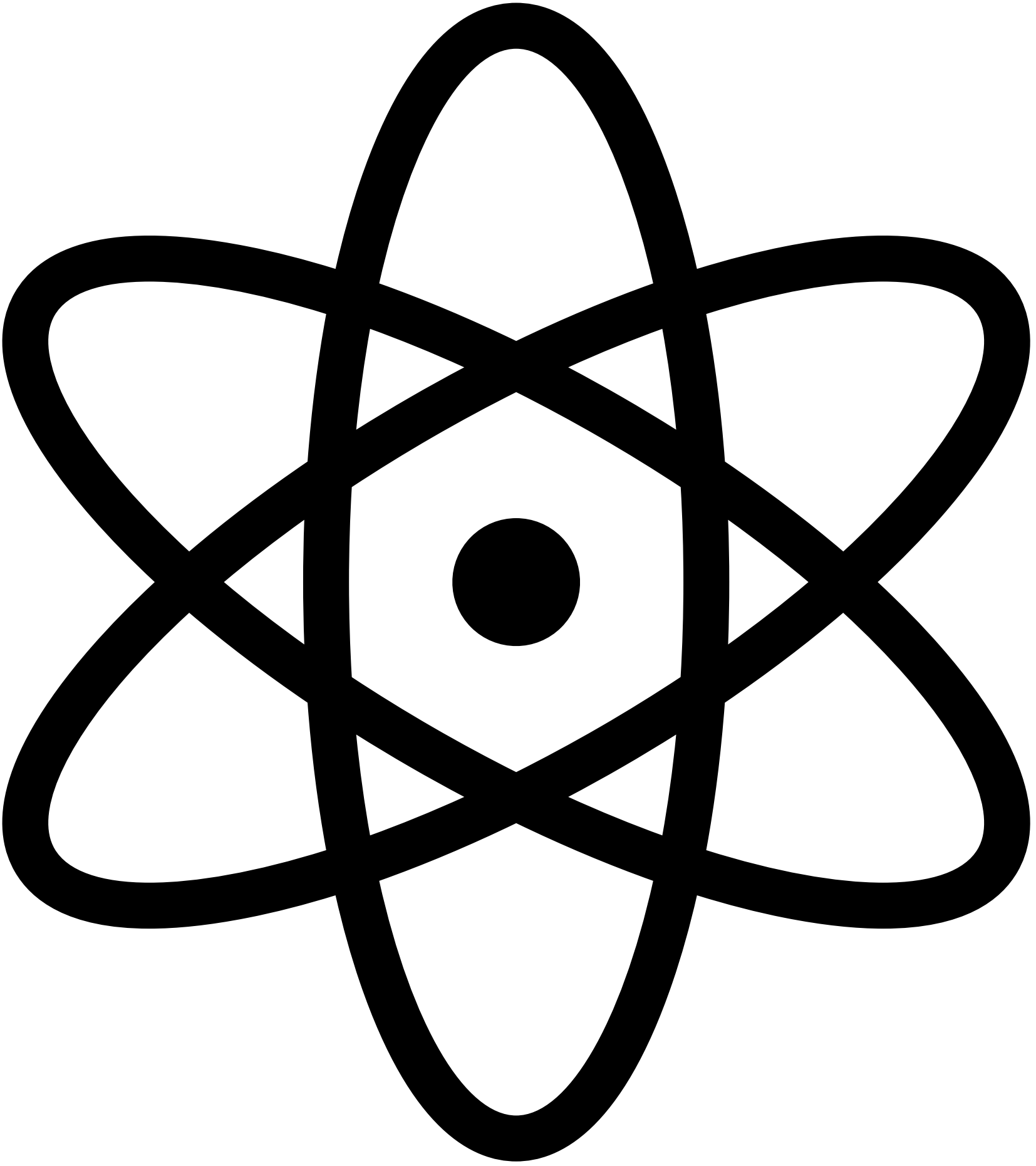
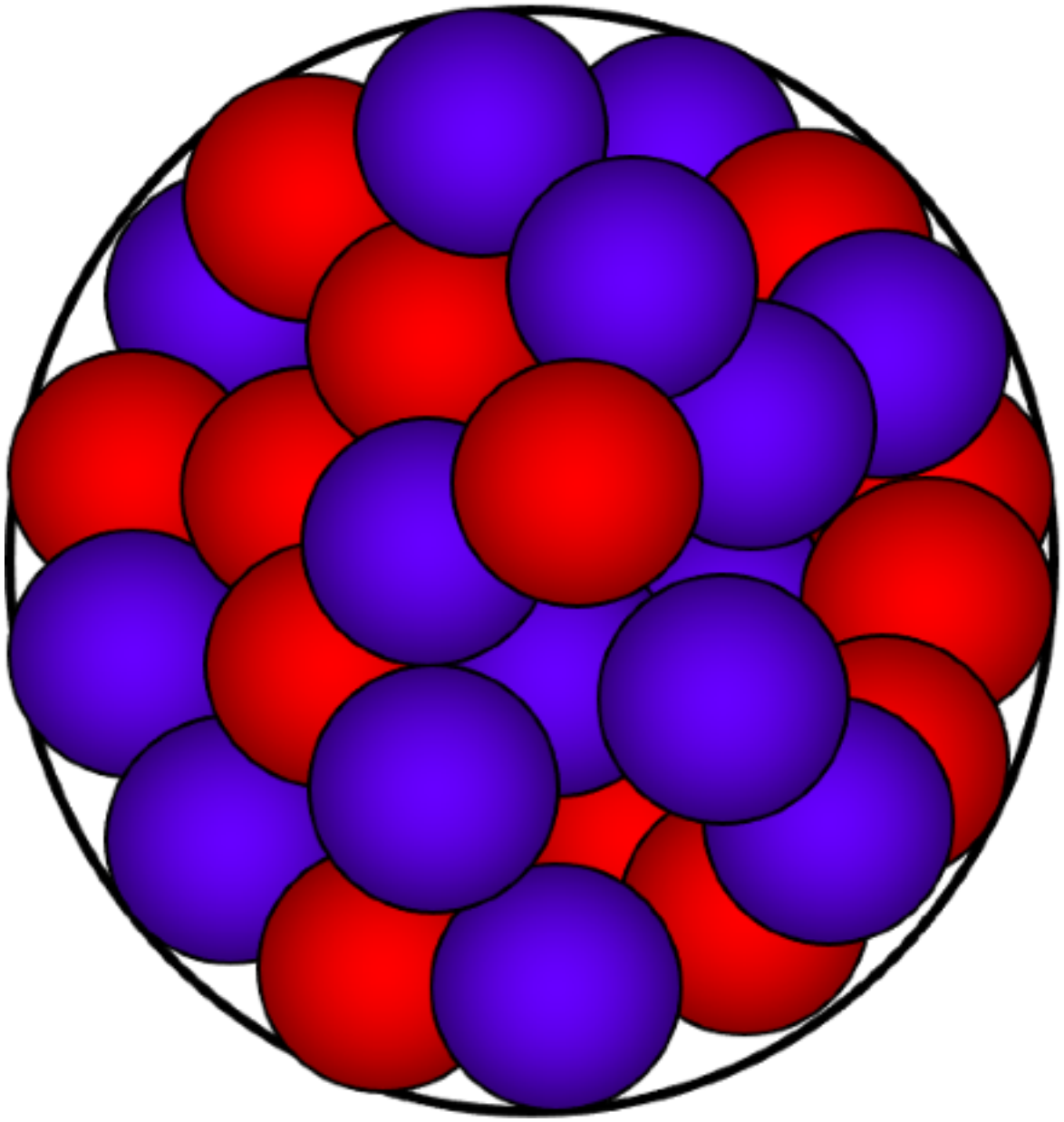
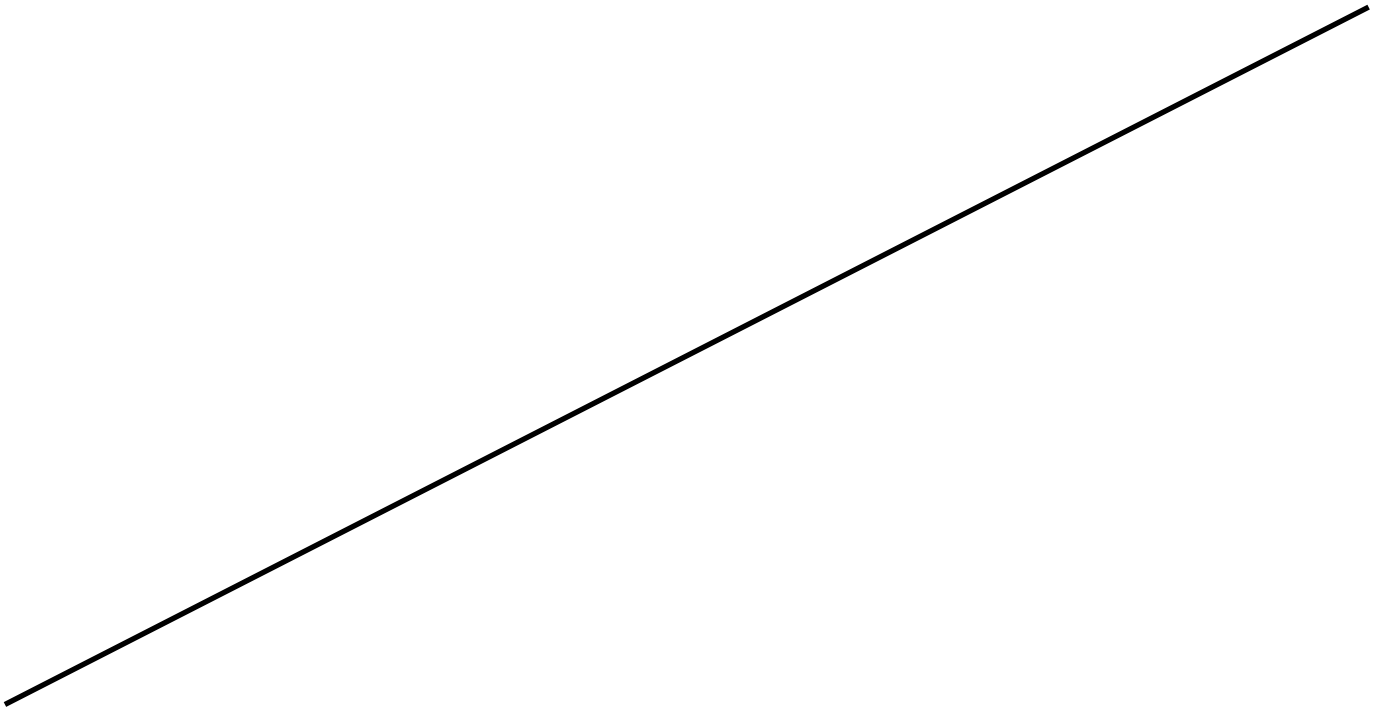
A estrutura da materia

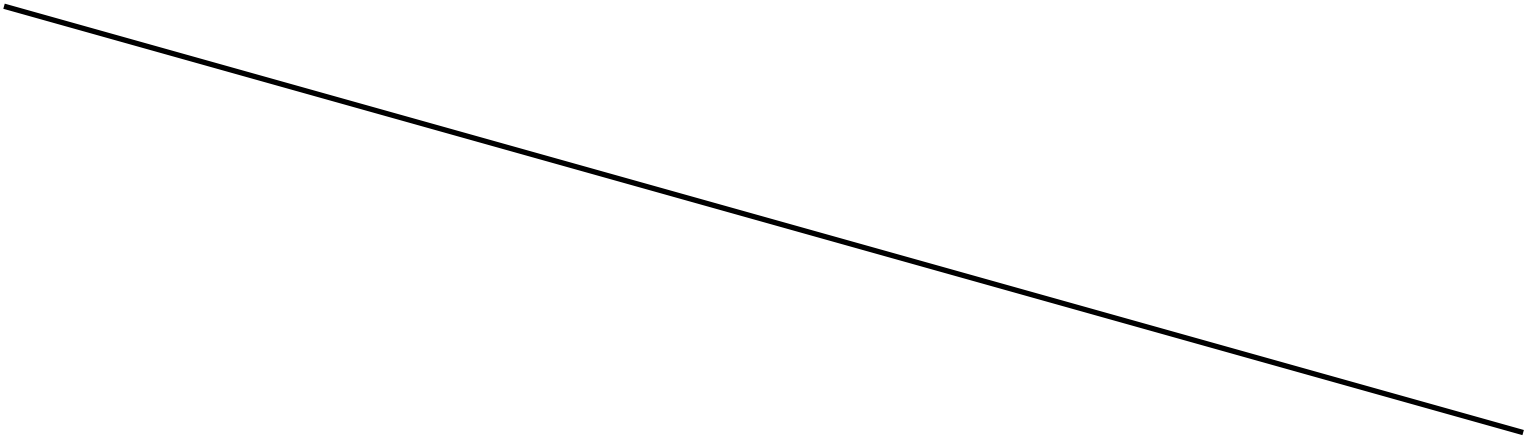
E o núcleo do átomo?





$\sim 10^{-14}$ m





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

- 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"

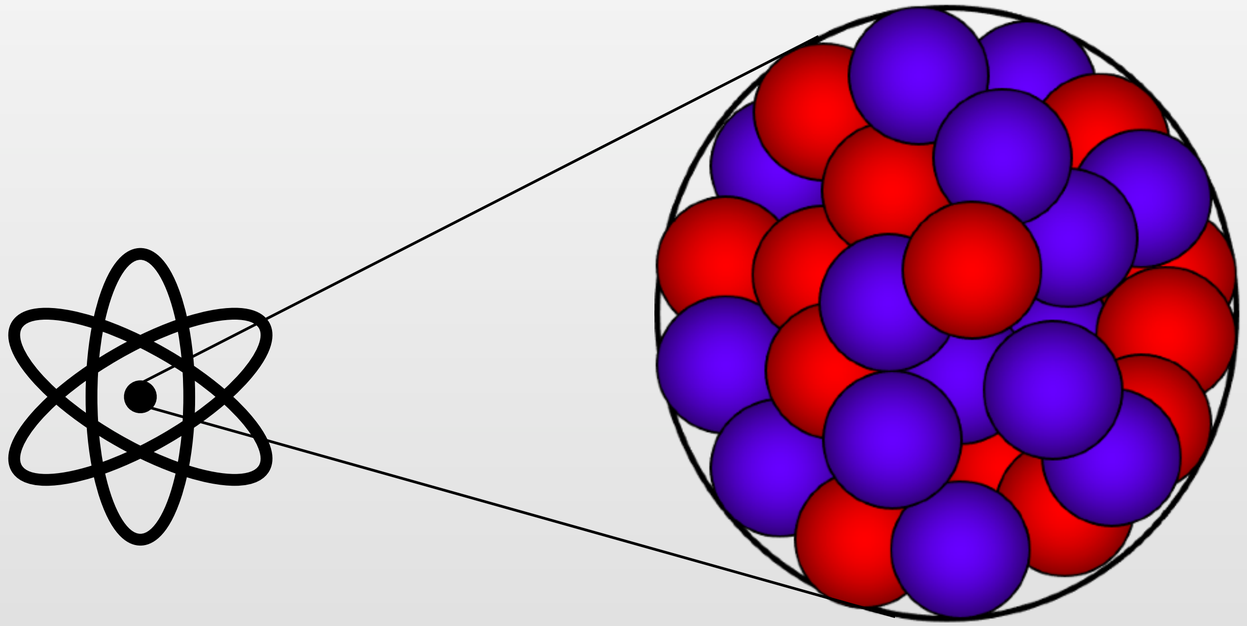
- A estrutura quedou totalmente determinada
  - Núcleo: protóns e neutróns
  - Corteza: electróns

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



$\sim 10^{-14}$ m

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

A estrutura da materia

Os protóns e neutróns tamén son compostos!