



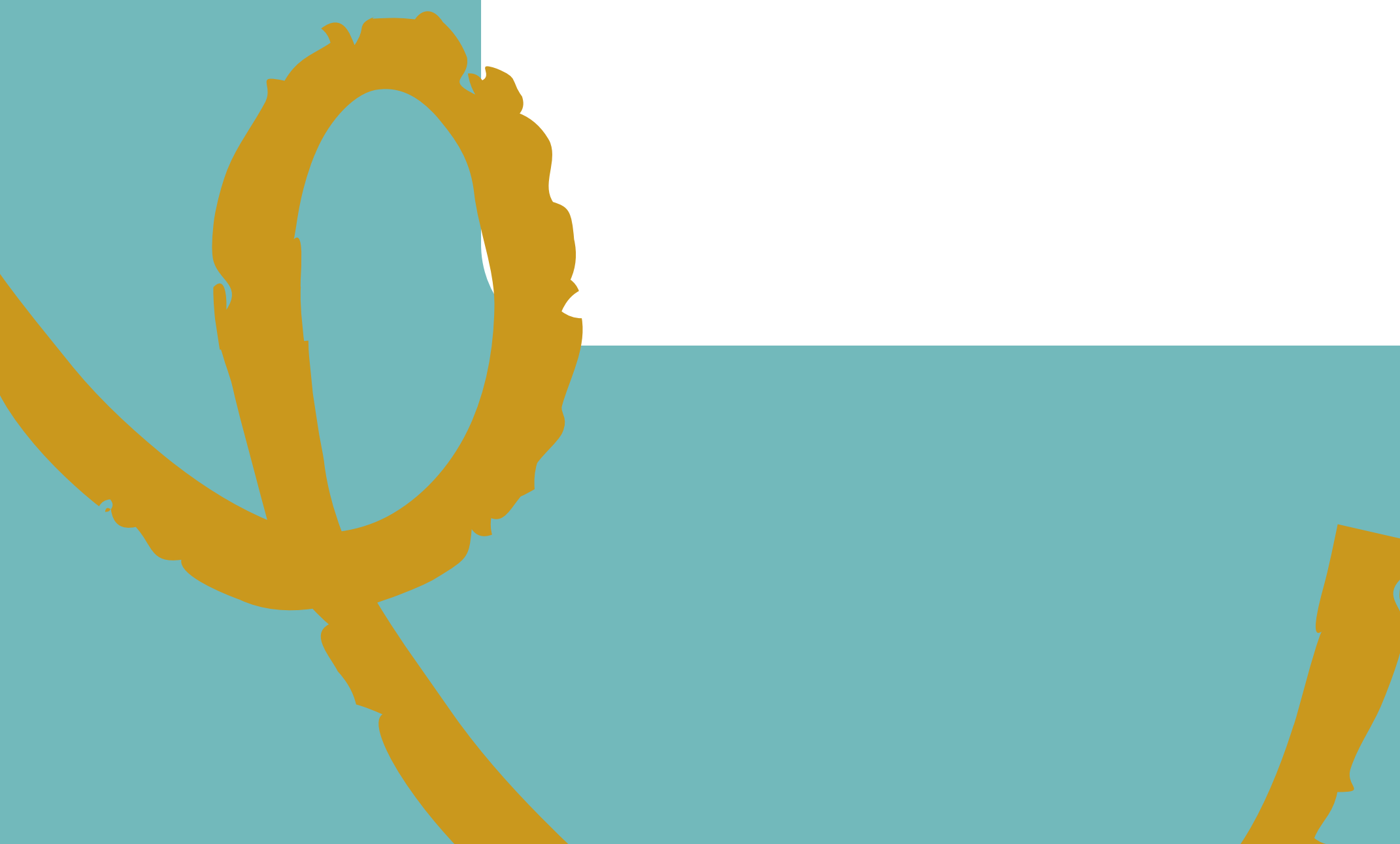
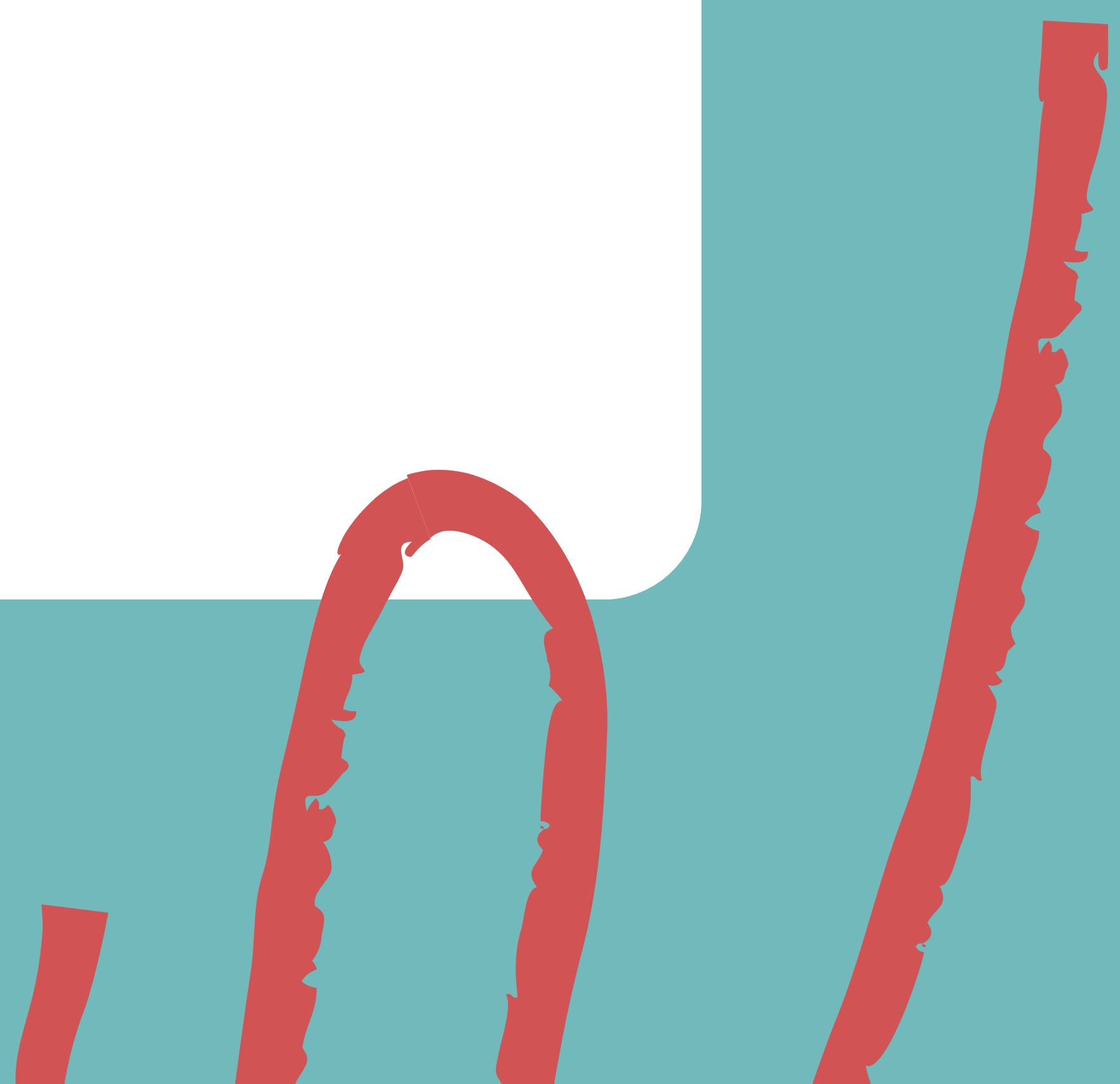
NOME:.....

O ÁTOMO: A súa escala



Tarefa:

Fai unha equivalencia a unha escala de aplicación dun átomo de Hidróxeno.

- 1. Cal é o diámetro total dun átomo de Hidróxeno?*
 - 2. En que unidades se mide?*
 - 3. Cal é o diámetro do seu núcleo?*
 - 4. Escolle un obxecto da vida cotiá que queiras comparar co núcleo dese átomo (mellor se é máis ou menos esférico)*
 - 5. Canto mide de diámetro ese elemento?*
 - 6. Supoñendo que o núcleo do átomo é ese obxecto, a que escala estaría representado?*
- 
- 



O ÁTOMO: A súa escala

Tarefa:

Fai unha equivalencia a unha escala de aplicación dun átomo.

7. Calcula, coa escala obtida, canto debería medir o diámetro da nube de electróns do átomo.

8. Agora, busca un obxecto da vida cotiá que teña aproximadamente ese tamaño (ou a distancia entre dous lugares)

9. Completa:

"Se representamos un átomo de a escala , o seu núcleo sería do tamaño de a súa nube electrónica sería do tamaño de"

