

Escola/Colégio:	
Disciplina: QUÍMICA	Ano/Série:
Estudante:	nº:



1º tri (1º ANO) - N4 - O átomo: núcleo e eletrosfera.

1) O que é átomo?

2) Complete a tabela abaixo com os valores das escalas em equivalência:

Escalas macroscópicas	
Unidade de medida	Equivalência em metro (m)
metro (m)	
milímetro (mm)	
Escalas microscópicas	
Unidade de medida	Equivalência em metro (m)
micrômetro (μm)	
nanômetro (nm)	
ângstrom ($\text{\AA}$)	

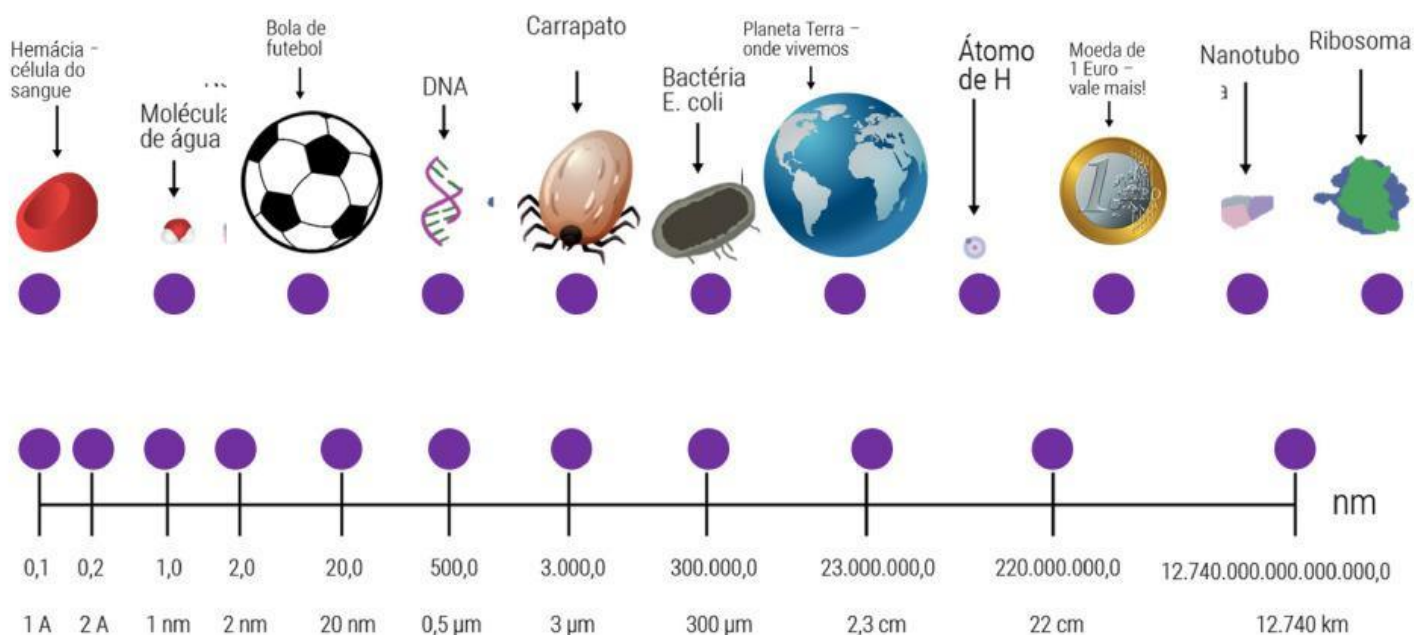
3) Preencha o texto abaixo com os termos que estão faltando referente a escala nanométrica:

O diâmetro _____ de um átomo é de 0,1 a 0,5
_____. Um _____ contém 1.000.000.000
nanômetros.

Unidades _____, como _____ e milímetros,
normalmente usadas para _____ pequenos _____
que podem caber em sua _____, ainda são muito
_____ que um nanômetro.

Macroescala, _____ e a nanoescala – a _____
divisão de uma _____ é denominado por _____
(mm). O _____ de um _____ próximo a
_____, isto é $1 \text{ m} / 1.000.000.000 = 10^{-9} \text{ m}$ ou 1nm.

4) Na escala nanométrica representada a seguir ligue as imagens aos seus tamanhos correspondentes:



5) Do que é formado o átomo, a partir do experimento realizado, Rutherford?

6) Em 1932, James Chadwick firmou a presença de nêutrons no núcleo, partículas neutras que ajudaram a evitar as repulsões entre as cargas positivas dos prótons. Indique os nomes de cada parte do átomo.

