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

1° tri (1° 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 (Å)	

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

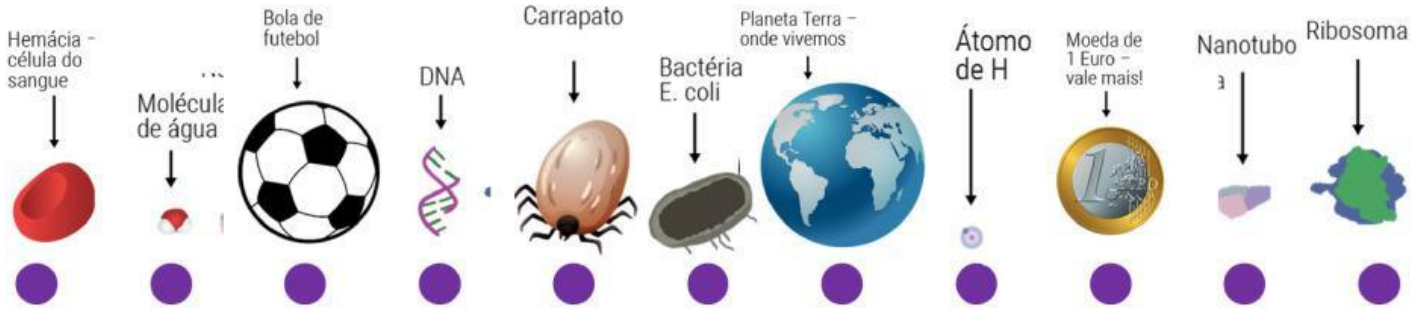
O diâmetro _____ de um átomo é de 0,1 a 0,5 _____. Um _____ contém 1.000.000.000 nanômetros.

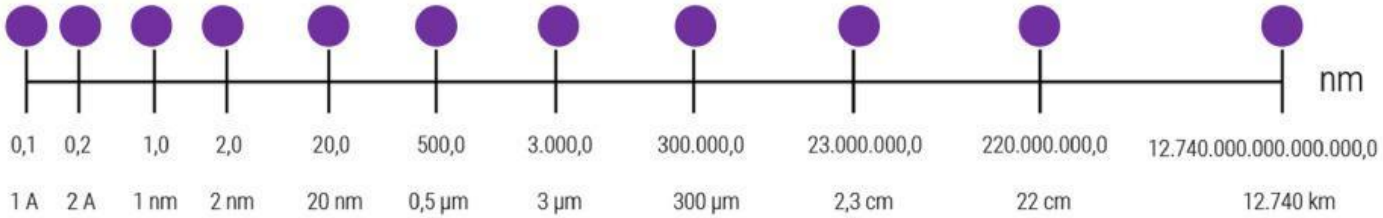
Unidades _____, como _____ e milímetros, normalmente usadas para _____ pequenos _____ que podem caber em sua _____, ainda são muito _____ que um nanômetro.

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

LIVEWORKSHEETS

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





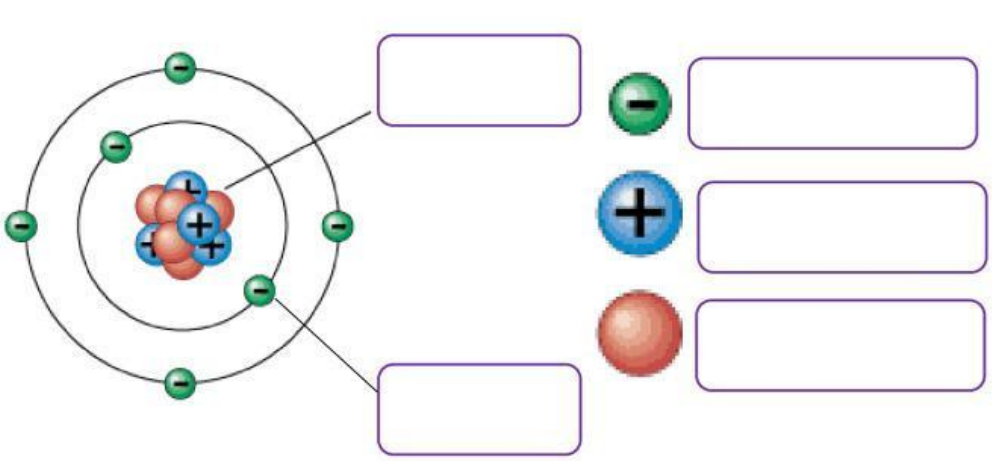
5) Do que é formado o átomo, a partir do experimento realizado, Rutherford?

_____

_____

_____

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.



próton

eletrosfera

núcleo

nêutron

elétron

LIVEWORKSHEETS