

1. Completa el text següent:

- L'àtom està format per dues parts: i Al s'hi troben els que tenen càrrega i els que no tenen càrrega. A l'..... hi ha els que tenen càrrega
- Els àtoms són i per tant tenen el mateix nombre de que
- El nombre atòmic es representa per la lletra i és el nombre de que hi ha en el d'un àtom.
- El nombre màssic es representa per la lletra i és la suma del nombre de i de del nucli d'un àtom.

2. Completa les frases següents situant en l'espai en blanc el nom de la partícula subatòmica que creguis és més correcte:

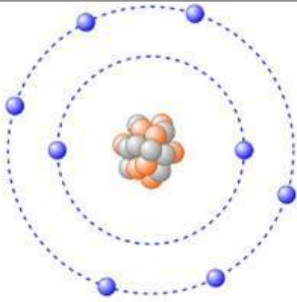
- La partícula de càrrega negativa és
- La partícula de càrrega positiva és
- Les partícules que tenen massa semblant són i
- La partícula de menys massa és
- La partícula que no té càrrega és
- El nombre atòmic és la quantitat de
- Si l'àtom és neutre, coincideixen la quantitat de i
- Tots els àtoms d'un element tenen el mateix nombre de
- Els isòtops d'un element es diferencien en la quantitat de
- El nombre màssic és la suma de la quantitat de i de

3. Completa les frases:

- Els àtoms que tenen càrrega s'anomenen
- Si la càrrega és s'anomenen i si la càrrega és s'anomenen

- Si la càrrega és vol dir que l'àtom ha electrons.
- Llavors té més que
- Si la càrrega és vol dir que l'àtom ha electrons. Llavors té més que

4. Partícules subatòmiques: nom, on es troben, càrrega, massa i indica on es troben en el dibuix de l'àtom:

	Nom	On es troben?	Càrrega elèctrica	Massa

5. El nombre atòmic (definició, símbol, per a què serveix,...)

NOMBRE ATÒMIC	
Què és el nombre atòmic?	
Per quin símbol ve representat?	
Quina informació ens aporta sobre l'element al que correspon?	

6. Completa la taula per als ions següents

	anió / catió	Z	A	p ⁺	n	e ⁻
F ⁻			19	9		
Na ⁺					12	10
Br ⁻			80			36
Fe ⁺³			56		30	
Mg ⁺²				12	12	
Cl ⁻		17	35			
O ⁻²			16	8		
S ⁻²		16			16	
Ca ⁺²		20			20	
H ⁺		1			0	

7. Calcula la massa dels següents compostos:

Compost	Càlcul de la massa
H ₂ O	
HNO ₃	
CO	
Na ₂ S	
HBr	
C ₄ H ₁₀	