

-Protones: 1837 veces más grande que el electrón se simboliza con “P+”

-Electrones: masa despreciable de carga negativa, simbolizada como “e-”

-Neutrón (n^0): Partícula eléctricamente neutra, con una masa ligera.

-Numero de protones “Numero atómico”: se representa como “Z=P+”

-La suma de protones y neutrones del núcleo, constituye “Numero másico o numero de masa” se representa como (A).

APARTIR DE LOS CONCEPTOS ANTERIORES ENCONTRAR EN LOS SIGUIENTES ELEMENTOS LO QUE SE PIDE:

1. Magnesio ($^{24}_{12}\text{Mg}^{2+}$) ejemplo.

Z=12 A=24 P⁺=12 N⁰=12 Átomo o Isotopo=Isotopo carga= + (positiva).

2. Titanio ($^{48}_{22}\text{Ti}$) ejemplo

Z=22 A=48 P⁺=22 N⁰=26 Átomo o Isotopo= Isotopo Carga= +/-.

3. Calcio (Ca)
4. Potasio (K)
5. Hidrogeno (H)
6. Oxigeno (O)
7. Francio (Fr)
8. Azufre (S)
9. Cloro (Cl)
10. Cobre (Cu)
11. Uranio (U)
12. Fierro (Fe)
13. Cadmio
14. Cromo
15. Magnesio
16. Manganeseo
17. Boro (B)
18. Escandio (Sc)
19. Argón (Ar)
20. Radio (Ra)
21. Radón
22. Níquel
23. Circonio
24. Tungsteno (W)
25. Indio

- 26. Platino (Pt)
- 27. Plutonio (Pu)
- 28. (Te)
- 29. (F)
- 30. Ástato
- 31. Cesio
- 32. Francio
- 33. (Li)
- 34. (Th)
- 35. (Zn)
- 36. (Ir)
- 37. Mercurio (Hg)
- 38. Oro (Au)
- 39. Molibdeno
- 40. (Pd)
- 41. Nitrógeno
- 42. Carbono
- 43. Bromo
- 44. (I)
- 45. (Eu)