

1. El Fe tiene de número atómico 26 y de número másico 55. Las partículas del átomo neutro son:

- a. Número de protones _____.
- b. Número de electrones _____.
- c. Número de neutrones _____.

2. El Pb tiene de número atómico (Z) 82 y de número másico (A) 207. Las partículas del átomo neutro son:

- a. Número de protones _____.
- b. Número de electrones _____.
- c. Número de neutrones _____.

3. El Cs tiene $Z=55$ y $A=132$. Las partículas del átomo neutro son:

- a. Número de protones _____.
- b. Número de electrones _____.
- c. Número de neutrones _____.

4. Tenemos un determinado elemento de los que observamos que hay tres isótopos diferentes, el primero tiene una abundancia del 25% y una masa atómica de 235, el segundo abundancia de 21% y una masa atómica de 238 y un tercero que tiene una masa atómica de 237. ¿Calcula la masa atómica relativa de dicho elemento?

5. Las masas atómicas de $^{35}_{17}\text{Cl}$ (75.53%) y $^{37}_{17}\text{Cl}$ (24.47%) son 34.968 uma y 36.956 uma, respectivamente. Calcule la masa atómica promedio del cloro.

6. Tenemos un determinado elemento que tiene una masa atómica relativa de 23,56 uma, si sabemos que existen dos isótopos de dicho elemento, y que del primero sabemos que hay una abundancia de 22% y cuya masa atómica es de 22. Calcula la masa atómica del segundo isótopo.