

4. Relaciona cada partícula subatómica con sus características principales; ten en cuenta que algunas características son compartidas por más de una partícula.

Se localiza en el núcleo.
 Tiene carga eléctrica negativa.
 Tiene carga eléctrica positiva.
 Tiene masa.
 Se localiza en la corteza.
 No tiene carga eléctrica.
 Tiene muy poca masa.

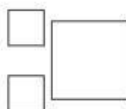
Protones

Neutrones

Electrones

5. Un átomo de cobalto contiene 27 protones, 27 electrones y 32 neutrones. Determina su número atómico y su número másico y represéntalo simbólicamente.

- El número atómico, es igual al número de; por lo tanto =
- El número másico, es igual al número de y de; Por lo tanto $A = Z + N = \dots + \dots = \dots$
- El símbolo del cobalto es Co, por lo que la representación simbólica será:



6. Calcula el número de protones, electrones y neutrones que contiene un átomo de bromo $^{80}_{35}\text{Br}$.

7. Indica si las siguientes afirmaciones son verdaderas (V) o falsas (F).

- a) ☐ El número atómico puede llegar a ser mayor que el número másico.
- b) ☐ En un átomo neutro, el número de electrones coincide con el de protones.
- c) ☐ Un ión negativo se denomina catión.
- d) ☐ Un ión positivo se forma cuando un átomo gana una carga positiva.
- e) ☐ Los isótopos son átomos con diferente número atómico y el mismo número másico.
- f) ☐ Los elementos químicos se ordenan en la Tabla Periódica en orden creciente a su número atómico.
- g) ☐ Las 18 filas horizontales se denominan períodos.
- h) ☐ Los gases nobles se localizan a la derecha de la Tabla Periódica.
- i) ☐ Las filas verticales se denominan grupos.