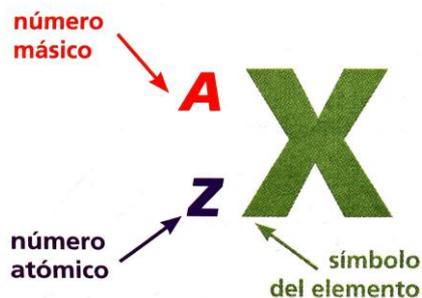


# CÓMO SE IDENTIFICAN LOS ÁTOMOS

Los átomos se identifican por el número de protones que tienen en su núcleo. Este número es idéntico para todos los átomos de un mismo elemento, pero diferente al de los átomos de otros elementos.



El número de protones de un átomo se llama **número atómico**,  $Z$ , y se representa como un subíndice situado antes del símbolo del elemento.

$$Z = \text{número atómico} = \text{número de protones}$$

El número de protones más el número de neutrones de un átomo se llama **número másico**,  $A$ , y se representa como un superíndice situado antes del elemento.

$$A = \text{número de protones} + \text{número de neutrones}$$

Por tanto, el **número de neutrones** de un átomo es la diferencia entre el número másico y el número atómico.

$$\text{Número de neutrones} = A - Z$$