

Números atómico y másico

El número atómico es como la huella dactilar de cada elemento, lo hace único e identificable.

1- Completa las frases que puedes encontrar en el libro:

El **número atómico** (.....) es el número de que hay en el núcleo de un, y lo identifica como un determinado

Cuando el es eléctricamente neutro, el número de coincide con el de; por ejemplo, un átomo con 6 será siempre el elemento carbono y tendrá otros 6 si es neutro..

Dado que los electrones tienen una masa muy pequeña, la masa del átomo se debe, casi exclusivamente, a los protones y a los neutrones que tiene, y permite definir:

El **número másico** (.....) es el número de que hay en el núcleo, y

2- Sitúa en el lugar que corresponda:

Número de neutrones

Número másico

Número de protones

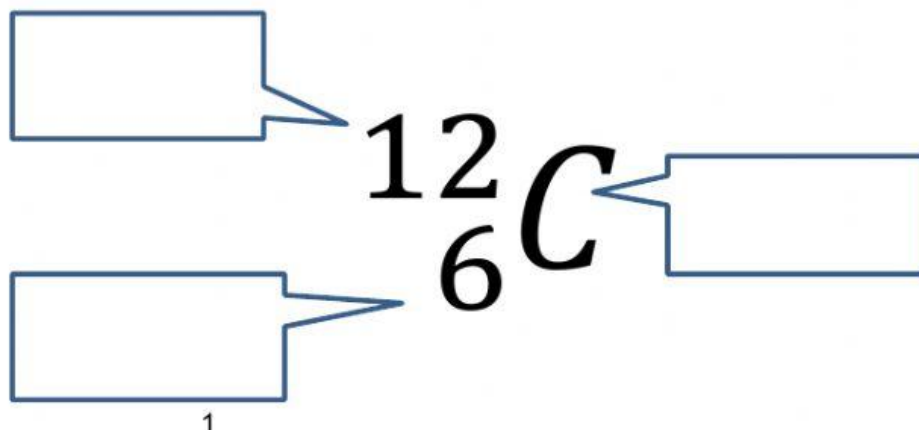
.....(Z) + =(A)

3- Sitúa en el lugar que corresponda:

Número atómico
 $Z = p^+$

Número másico
 $A = p^+ + n^0$

Símbolo del
elemento



De aquí se deduce que el número de neutrones se obtiene restando el número atómico del número másico:

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

4. Complete los datos que faltan en el siguiente tabla:

ÁTOMO	Nº másico	Nº protones	Nº neutrones	Nº electrones
Bario	137	56		
Bromo			45	35
Plutonio		94	148	

Selecciona la respuesta correcta:

5. Cargas de signo contrario....

- a) Se repelen mutuamente.
- b) Se atraen unos a otros.
- c) Pueden repelerse o atraerse.

6. El número de protones contenidos dentro de un átomo se llama:

- a) Número atómico.
- b) Número masico.
- c) Número isotópico.

7. Los componentes del núcleo de un átomo son...

- a) neutrones.
- b) protones y electrones.
- c) neutrones y protones.

8. El número que define a un átomo se llama:

- a) Número de masa.
- b) Número atómico.
- c) Número de oxidación.