Números atómico y másico

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

1- <u>Completa las frases que puedes encontrar en el libro</u>:

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 …….

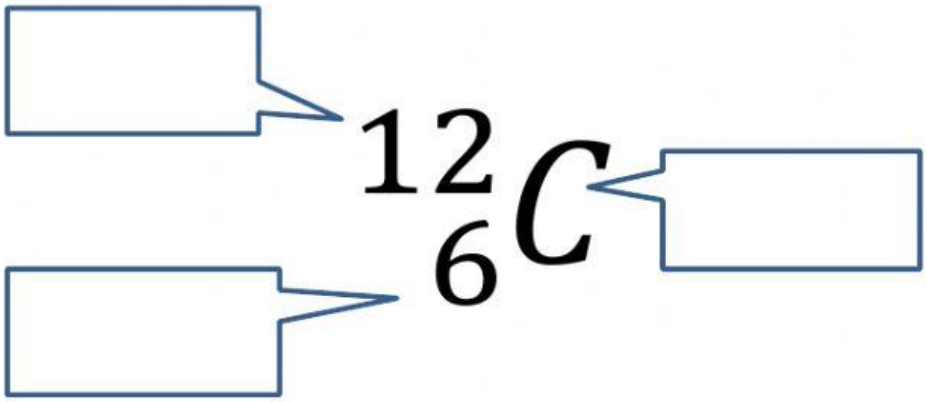
2- <u>Sitúa en el lugar que corresponda:</u>

Número de neutrones	Número másico	Número de protones

…….(*Z*) + ……..…… = …….(*A*)

3- <u>Sitúa en el lugar que corresponda:</u>

Número atómico $Z = p^+$
Número másico $A = p^+ + n^0$
Símbolo del elemento



LIVEWORKSHEETS

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. <u>Complete los datos que faltan en el siguiente tabla</u>:

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

<u>Selecciona la respuesta correcta:</u>

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.

LIVEWORKSHEETS