



## Ficha de trabajo Caracterización de la materia

### I Parte:

Rellena la siguiente tabla indicando el número de protones, neutrones y electrones o los números atómicos y másicos, según el caso, para los siguientes átomos sin ionizar, es decir, sin que estén cargados eléctricamente.

	A	Z	PROTONES	NEUTRONES	ELECTRONES
C-14	14		6		
Be-9		4			4
Ar-40			18		18
Ra-138		88			

### II Responde las preguntas:

- 1- Cómo se representa el número atómico y el número másico de un isótopo?  
.....
- 2- ¿Qué significa el número másico de un átomo?  
.....
- 3- ¿Qué significa el número atómico de un átomo?  
.....
- 4- ¿Cuál de los dos es mayor, el número atómico o el número másico?  
.....
- 5- ¿Cómo son dos átomos que tienen igual número atómico y número másico?  
.....
- 6- ¿Cómo se calcula el número de neutrones de un átomo?  
.....

Sacado de :

[http://ceahformacion.es/data/documents/E3\\_FYQ\\_U4\\_FT\\_La-estructura-de-la-materia.pdf](http://ceahformacion.es/data/documents/E3_FYQ_U4_FT_La-estructura-de-la-materia.pdf)