



EJERCICIOS ESTRUCTURA ATÓMICA (I)

1. Completa la siguiente tabla considerando que se trata de átomos neutros:

Notación	Z	A	PROTONES	NEUTRONES	ELECTRONES
N				7	7
Mg		26	12		
S	16			18	
Cu		64		35	

2. Completa la siguiente tabla referente a los isótopos del Mg.

ISOTOPO	Z	A	PROTONES	NEUTRONES	ELECTRONES
	12	24			
		25			
		26			

3. Un átomo de cesio tiene 55 protones y un número másico de 133. ¿Cuántos neutrones tiene y cuál es su número atómico?
4. Al átomo A tiene un nº másico de 239 y de nº atómico 93. El átomo B tiene de nº másico 239 y de nº atómico 94. ¿Cuántos protones tienen cada uno? ¿Cuántos neutrones? ¿Son A y B isótopos del mismo elemento? Justifica tu respuesta.
5. El cloro tiene dos isótopos de masa isotópica relativa 35 y 37. Además los científicos, gracias al espectrómetro de masas, saben que tres de cada cuatro átomos de cloro son de masa 35 y sólo uno tiene masa 37. Calcula la masa atómica del elemento cloro.
6. Copia y completa la frase:

“Los isótopos de un elemento tienen siempre el mismo nº de _____ y de _____, pero distinto nº de _____”.



7. Un átomo cuyo nº atómico es 17, ¿puede tener como isótopo a otro átomo que tenga 18 protones? Justifica.

8. Completa la tabla siguiente:

Isótopo	Elemento	Z	A	Nº de protones	Nº de neutrones	Nº de electrones
O-16						
O-18						
C-12						
C-13						
Mg-25						
Mg-26						