

# Ejercicios sobre masa atómica relativa

## Ejercicio n° 1

Calcula la masa atómica del carbono sabiendo que consta de un 98,89% de C-12 (masa 12,00 u) y un 1,108% de C-13 (masa 13,0034 u).

## Ejercicio n°2

Las masas atómicas de  $^{35}_{17}\text{Cl}$  (75.53%) y  $^{37}_{17}\text{Cl}$  (24.47%) son 34.968 uma y 36.956 uma, respectivamente. Calcule la masa atómica promedio del cloro. Los porcentajes entre paréntesis indican la abundancia relativa.

## Ejercicio n° 3

Las masas atómicas de  $^6_3\text{Li}$  y  $^7_3\text{Li}$  son 6.0151 uma y 7.0160 uma, respectivamente. Calcule la abundancia natural de estos dos isótopos. La masa atómica promedio del Li es 6.941 uma.

## Ejercicio n°4

Completa la siguiente tabla:

ÁTOMO	S	Na	B	Be	Cu	O <sup>2-</sup>	N <sup>3-</sup>
Z		11			29	8	
A	32		10			16	14
N° PROTONES	16			4			7
N° ELECTRONE S			5				
N° NEUTRONES		12			34		
<sup>A</sup> X <sub>Z</sub>				<sup>9</sup> Be <sub>4</sub>			