



EJERCICIOS

ISÓTOPOS

1. El cobre existe en la naturaleza en dos isótopos de masas 63u y 65u. La abundancia relativa de cada uno es del 69,09% y del 30,91%, respectivamente. Calcula la masa atómica del cobre.
2. El níquel ($Z = 28$) es un elemento muy empleado en la fabricación de monedas. El níquel que se encuentra en la naturaleza está formado por los siguientes isótopos:

Isótopo	Abundancia relativa	Masa (u)
Ni-58	68,3%	57,94
Ni-60	26,1%	59,93
Ni-61	1,1%	60,93
Ni-62	3,6%	61,93
Ni-64	0,9%	63,93

- a) Señala los protones y los neutrones que hay en el núcleo de cada uno de estos isótopos.
 - b) Calcula la masa atómica del níquel.
3. El cloro es un elemento muy utilizado para desinfectar el agua en las piscinas. En la naturaleza hay dos isótopos del cloro: el Cl-35, con una abundancia relativa del 75%, y el Cl-37, con una abundancia relativa del 25%. Indica:
 - a) Señala los protones y los neutrones que hay en el núcleo de cada uno de estos isótopos.
 - b) Calcula la masa atómica del cloro.