1. Complete la siguiente tabla

Elemento	Numero atómico(Z)	Numero electrones (e-)	Numero neutrones (N)	Masa atómica
$^{12}_{6}C$				
$^{13}_{6}C$				
$^{14}_{6}C$				

2. Relacione la columna A con la columna B.

A	B
Un isótopo se diferencia de otro en	Vertical
Los grupos en la tabla periódica se ubican	Horizontal
Los electrones tienen cargas	Negativa e^-
Un isotopo tiene como característica	Radiactividad
Los periodos son de forma	Protones más neutrones
Masa atómica	Protones

3. Marque F o V según la siguiente información.

a. Un átomo está compuesto por 6 neutrones, 5 protones y 5 electrones. Podemos decir que este átomo no tiene carga. ( )
b. Uno de los isótopos del carbono (número atómico = 6) es el carbono 14. Podemos afirmar sobre este isótopo que no emite radiación. ( )
c. El número de protones que tiene un átomo en el núcleo e igual al numero de orbitas. ( )

LIVEWORKSHEETS