

1. Complete la siguiente tabla

Elemento	Numero atómico(Z)	Numero electrones (e-)	Numero neutrones (N)	Masa atómica
$^{12}_6\text{C}$				
$^{13}_6\text{C}$				
$^{14}_6\text{C}$				

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 isótopo tiene como característica	Radiactividad
Los periodos son de forma	Protones más neutrones
Masa atómica	Protones

3. Marque F o V según la siguiente información.

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