

Fisicoquímica

Apellido y nombre:

Escuela:

Curso:

Actividades

Para resolver las actividades, tienen que utilizar la tabla periódica de los elementos.

► 1) *Escribir el nombre del elemento químico, al que hacen referencia los siguientes datos:*

- Su símbolo químico es S.
- Su número másico es 12, y su número atómico es 6.
- Tiene 20 protones.
- Tiene 7 neutrones y su número másico es 14.
- Su número atómico es 2.
- Su símbolo químico es Cl.
- Su número másico es 20, y su número atómico es 10.
- Tiene 11 protones.
- Tiene 117 neutrones y su número másico es 195.
- Su símbolo químico es He.

► 2) *Indicar si las siguientes afirmaciones son verdaderas o falsas:*

- | | |
|---|-----------------|
| • El símbolo químico del potasio es P. | Verdadero Falso |
| • El símbolo químico del cobre es Co. | Verdadero Falso |
| • El número atómico del aluminio es 13. | Verdadero Falso |
| • El número másico del aluminio es 26. | Verdadero Falso |
| • El número másico del fluor es 18. | Verdadero Falso |
| • El número atómico del fluor es 19. | Verdadero Falso |
| • El símbolo químico del oro es O. | Verdadero Falso |
| • El número másico del manganeso es 55. | Verdadero Falso |
| • El número atómico del manganeso es 12. | Verdadero Falso |
| • El símbolo químico del manganeso es Mg. | Verdadero Falso |

Profe Andrea

