

Nombre _____ Fecha _____

1. Selecciona los usos de los elementos del bloque s.

- El nitrógeno corresponde al 80 % del gas atmosférico.
- El litio se utiliza para hacer baterías recargables y como medicamento para tratar el trastorno bipolar y la depresión crónica.
- El sodio es componente del hipoclorito de sodio, un blanqueador y desinfectante muy oxidante.
- Los hidróxidos de sodio y potasio se utilizan en la fabricación de jabones y detergentes.
- El azufre y el fósforo son elementos que se necesitan como macronutrientes en la nutrición vegetal.
- Gran parte del oxígeno que se encuentra incorporado en la materia que se va a descomponer termina formando parte de alcoholes y del CO_2 que se liberará a la atmósfera.

2. Selecciona V si la afirmación es verdadera o F si es falsa.

- | | V | F |
|--|--------------------------|--------------------------|
| • El hierro, además de ser un componente importante de la hemoglobina en la sangre, también es un micronutriente para las plantas y es un metal que se oxida cuando se mezcla con oxígeno. | <input type="checkbox"/> | <input type="checkbox"/> |
| • El níquel y el cadmio se utilizan para fabricar baterías recargables. | <input type="checkbox"/> | <input type="checkbox"/> |
| • El mercurio es un metal que a temperatura ambiente es líquido y brillante. Se utiliza para fabricar termómetros y como desinfectante. | <input type="checkbox"/> | <input type="checkbox"/> |
| • El zinc tiene un alto punto de fusión, por eso es usado en la fabricación de láseres, pues resiste altas temperaturas. | <input type="checkbox"/> | <input type="checkbox"/> |
| • El rutenio, el rodio y el paladio se utilizan en aleaciones para recubrir y fabricar joyería y muchas veces también se utilizan en odontología. | <input type="checkbox"/> | <input type="checkbox"/> |
| • El francio y el litio son utilizados en la industria metalúrgica, para fabricar vehículos, hélices, barcos y sus pinturas. | <input type="checkbox"/> | <input type="checkbox"/> |

3. Relaciona la configuración electrónica con el elemento al que le pertenece.

- a. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2$ () Hierro
- b. $1s^2 2s^2 2p^4$ () Oxígeno
- c. $1s^2 2s^2 2p^3$ () Litio
- d. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^6$ () Hidrógeno
- e. $1s^2 2s^1$ () Nitrógeno
- f. $1s^1$ () Carbono

