

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 CO₂ que se liberará a la atmósfera.

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

- 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.
- El níquel y el cadmio se utilizan para fabricar baterías recargables.
- El mercurio es un metal que a temperatura ambiente es líquido y brillante. Se utiliza para fabricar termómetros y como desinfectante.
- El zinc tiene un alto punto de fusión, por eso es usado en la fabricación de láseres, pues resiste altas temperaturas.
- El rutenio, el rodio y el paladio se utilizan en aleaciones para recubrir y fabricar joyería y muchas veces también se utilizan en odontología.
- El francio y el litio son utilizados en la industria metalúrgica, para fabricar vehículos, hélices, barcos y sus pinturas.

V	F
☐	☒
☒	☐
☒	☐
☐	☒
☒	☐
☐	☒

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

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

