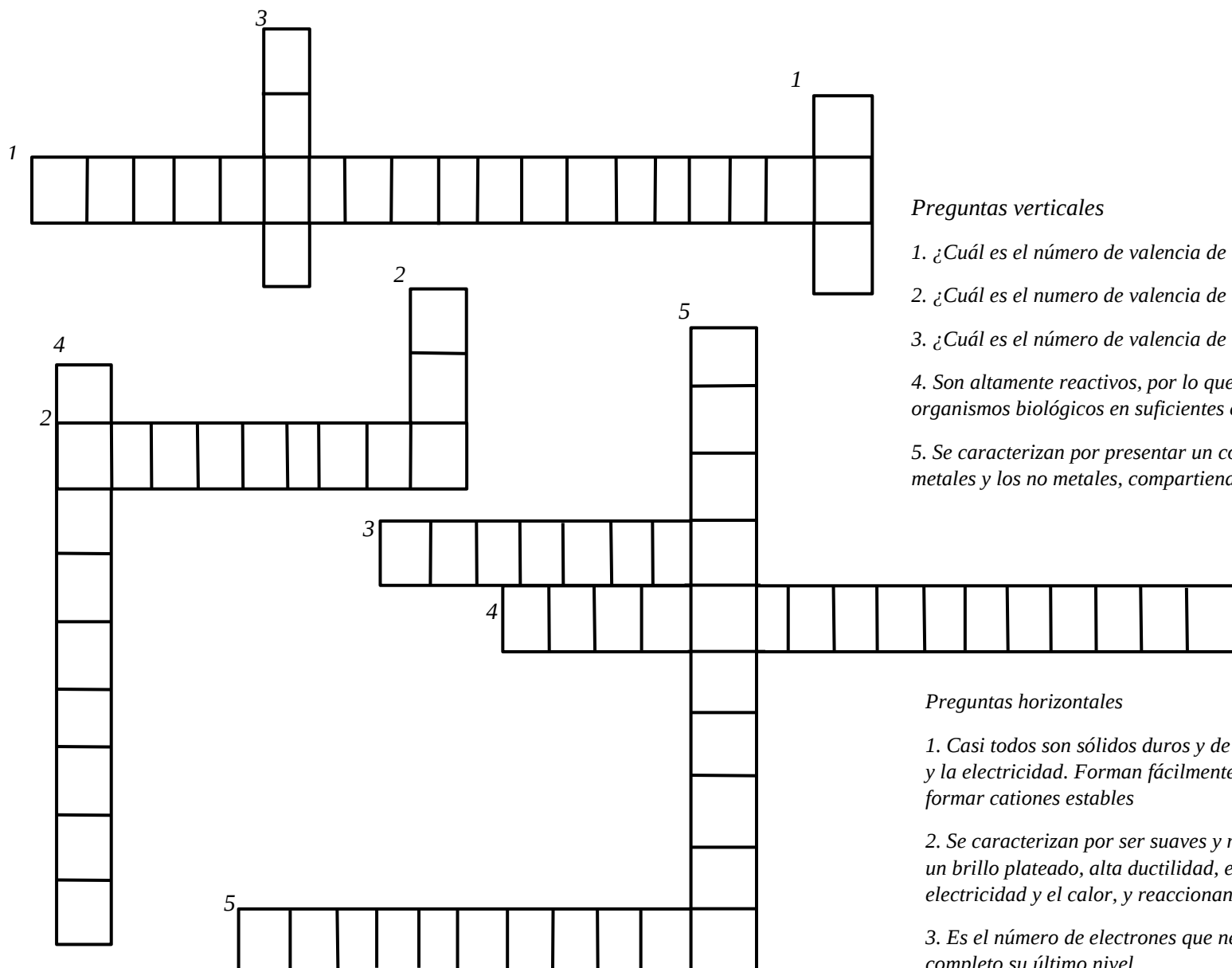




Preguntas verticales

1. ¿Cuál es el número de valencia de los alcalinos?
2. ¿Cuál es el numero de valencia de los alcalinotérreos?
3. ¿Cuál es el número de valencia de los térreos?
4. Son altamente reactivos, por lo que pueden ser dañinos para organismos biológicos en suficientes cantidades.
5. Se caracterizan por presentar un comportamiento intermedio entre los metales y los no metales, compartiendo características de ambos.

Preguntas horizontales

1. Casi todos son sólidos duros y de alta fusión que conducen bien el calor y la electricidad. Forman fácilmente aleaciones y pierden electrones para formar cationes estables
2. Se caracterizan por ser suaves y muy reactivos, estos elementos tienen un brillo plateado, alta ductilidad, excelente conductividad de la electricidad y el calor, y reaccionan con el agua para formar álcalis.
3. Es el número de electrones que necesita o que le sobra para tener completo su último nivel
4. Son metales de baja densidad, coloreados y blandos. Reaccionan con facilidad son los halógenos para formar sales iónicas, y con agua, aunque no tan rápido como los alcalinos para forma hidróxidos fuertemente básicos.
5. Se caracterizan por: Presentar poca o nula reactividad química, o sea, no reaccionan fácilmente. Esto se debe a que su última capa electrónica o nivel de energía se encuentra siempre completo.