

Clasifica cada uno de los siguientes materiales como: elemento (E), compuesto (C) y mezcla (M).

- | | | |
|-----------------------|-------------|--------------|
| () pintura | () sal | () plata |
| () aspirina | () aire | () vino |
| () oxígeno | () propano | () sangre |
| () granito | () yodo | () petróleo |
| () alcohol medicinal | () vinagre | () tinta |

Escribe dentro del paréntesis una F si la propiedad es física y una Q si la propiedad es química.

- () El color natural del elemento bromo es rojo-anaranjado.
- () El papel aluminio que se utiliza en la cocina, funde a los 387 °C.
- () La dinamita hace explosión cuando se somete al calor.
- () El hierro se oxida en presencia del aire.
- () El nitrógeno se combina con el hidrógeno del aire para formar amoníaco.
- () Un perfume se expande por toda una habitación.
- () La leche se descompone cuando se deja fuera del refrigerador.
- () La nieve se licua cuando se le agrega sal de cocina.
- () Mediante la electrólisis el agua se descompone en hidrógeno y oxígeno.
- () Al presionar el muelle de un amortiguador queda comprimido.
- () En la digestión estomacal los alimentos se transforman en sustancias asimilables por el organismo.
- () En la respiración de los seres vivos la glucosa se combina con el oxígeno y produce CO₂, agua y energía.
- () Al moler los granos de café se obtiene un polvo fino.

Relaciona:

Estado sólido



Los líquidos son fluidos porque no tienen forma propia, sino que toman la del recipiente que los contiene.

Estado líquido



Los gases no tienen forma propia, ya que las moléculas que los forman se desplazan en varias direcciones y a gran velocidad.

Estado gaseoso



Son duros y difíciles de comprimir, porque las moléculas, que están muy unidas, no dejan espacio entre ellas.