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 CO_2, agua y energía.
( ) Al moler los granos de café se obtiene un polvo fino.

LIVEWORKSHEETS

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.

LIVEWORKSHEETS