STATES OF MATTER

1) True (T) or False (F)

- Matter has two fundamental properties: mass and volume. **T** **F**
- Volume is the space an object ocuupies. **T** **F**
- Mass is the quantity of matter that an object has. **T** **F**
- Matter can be found in TWO states: liquid and solid. **T** **F**
- Liquids has no fixed shape.They take the container shape. **T** **F**
- Gas ocuppies all the space of the container. **T** **F**
- Gas has a fixed volume and shape. **T** **F**
- Solids has a variable volume. **T** **F**

2) Drag each state of matter into its place. Then, complete the table.

GAS | SOLID | LIQUID

3) Drag each change of matter into the right place.

SOLIDIFICATION | CONDENSATION | EVAPORATION | MELTING

4) Classify the following items as solids, liquids and gases.

SOLIDS

LIQUIDS

GASSES

Physical and Chemical Changes

En los cambios físicos se altera el aspecto de las sustancias, pero no su naturaleza, las sustancias siguen siendo las mismas. Puede cambiar la forma o el estado, pero sigue teniendo las mismas propiedades. En los cambios químicos unas sustancias se transforman en sustancias nuevas con propiedades diferentes. Por ejemplo, al disolver azúcar en agua se produce un cambio físico. O, por ejemplo, un cambio químico es la oxidación de un clavo de hierro en presencia del oxígeno del aire. El proceso es lento, pero se puede acelerar si se coloca el clavo sobre un trozo de papel de cocina empapado de agua. En 24 horas ya se aprecia la aparición de una sustancia nueva de color naranja rojizo sobre el clavo. Puedes verlo en el siguiente vídeo: https://www.youtube.com/watch?v=L1eVzXi45Ic&feature=youtu.be

5) What do you think?

Physical or chemical change? Choose the correct option

Baking a cake

"hacer un pastel"