



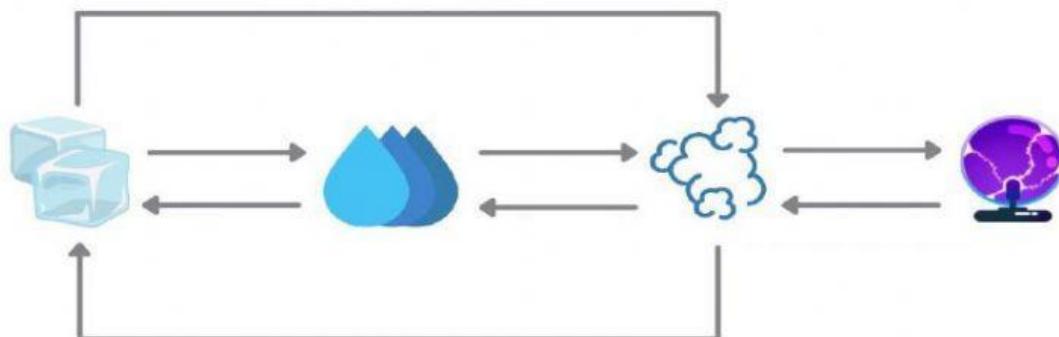
# FÍSICA Y QUÍMICA 2ºESO

## T2\_ ESTADOS Y TEORÍA CINÉTICO-MOLECULAR

1. Indica las características de cada cambio de estado:

|                | SÓLIDO | LÍQUIDO | GAS | PLASMA |
|----------------|--------|---------|-----|--------|
| FORMA          |        |         |     |        |
| VOLUMEN        |        |         |     |        |
| ¿SE COMPRIMEN? |        |         |     |        |
| PARTÍCULAS     |        |         |     |        |

2. Completa el cuadro de cambios de estado:



3. Diferencia entre evaporación y ebullición:

| EVAPORACIÓN |  |  |  |
|-------------|--|--|--|
| EBULLICIÓN  |  |  |  |

4. A partir de los datos de la tabla indica el estado de cada sustancia a la temperatura que se indica:

| SUSTANCIA | PUNTO DE FUSIÓN (°C) | PUNTO DE EBULLICIÓN | ESTADO A -100 °C | ESTADO A 20 °C | ESTADO A 100 °C |
|-----------|----------------------|---------------------|------------------|----------------|-----------------|
| BUTANO    | -138                 | 0                   |                  |                |                 |
| ETANOL    | -114                 | 78                  |                  |                |                 |
| MERCURIO  | -39                  | 357                 |                  |                |                 |