

**PROYECTO DE ACTIVIDADES INTEGRADORAS PARA ESTUDIANTES DISCONTINUOS:**

Para poder resolver las siguientes actividades, encontrarán en la página de la escuela, los trabajos prácticos correspondientes a cada tema. En cada archivo se encuentran las explicaciones necesarias. Se recomienda su lectura y realización complementaria.

El presente proyecto debe ser enviado resuelto por mail.

1. Completa la tabla indicando el estado de agregación en el que se encuentran las sustancias citadas, en las condiciones de temperatura y presión habituales.

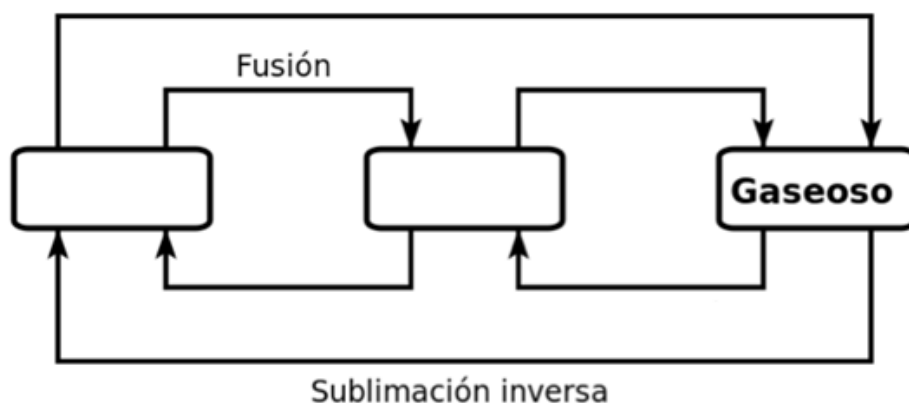
| Sustancia            | Hierro | aceite | sal | oxígeno | gasolina |
|----------------------|--------|--------|-----|---------|----------|
| Estado de agregación |        |        |     |         |          |

2. Completa la tabla utilizando las palabras “constante” o “variable” según corresponda

|         | Sólido | Líquido | Gas |
|---------|--------|---------|-----|
| Volumen |        |         |     |
| Forma   |        |         |     |

4.

3. Completa el siguiente esquema y dibuja un ejemplo en cada uno.



4. ¿Cómo se clasifican los sistemas materiales? Define brevemente cada uno de ellos.

5. ¿Cuál es la diferencia entre:

- solución y sustancia pura
- sustancia compuesta y sustancia simple.

6. Dado un sistema material formado por: *carbón en polvo, agua y alcohol*.

Clasifica el sistema.

Indica cuantas y cuáles son las fases.

Indica cuántos y cuáles son sus componentes.

7. Dar 2 ejemplos de la vida diaria, en donde se aplique el método de filtración y de decantación. Explique con sus palabras.

8. Si preparo 1 sobre de jugo en polvo que rinde 1 litro pero utilizo medio litro de agua, explicar lo que ocurre. ¿Cómo hago para lograr la concentración deseada?

9. Indica si las siguientes afirmaciones son verdaderas o falsas. Justifica brevemente tu elección.

a) Los gases no se pueden comprimir.

b) Las variables que se utilizan para describir el estado gaseoso son: masa, peso y volumen.

c) Un material cuyas partículas están ordenadas en posiciones fijas es un gas.

10. Indicar Verdadero o Falso, Justificar las respuestas **falsas**:

a) Cuanto mayor es la temperatura que se aplica a un gas, menos espacio ocupa.

b) Según la ley de Boyle ( $P_1 \cdot V_1 = P_2 \cdot V_2$  y temperatura constante) el volumen de un gas aumenta cuando la presión disminuye.

c) Un gas a 1013 hectoPascuales, también se encuentra a 1 atmósfera de presión.

d) Un gas a  $-10^\circ\text{C}$  se encuentra a mayor temperatura que si estuviera a  $273^\circ\text{K}$ .