

LA MATERIA.

| | |
|---|--|
| Indicar qué propiedades son específicas y cuáles son generales: Volumen, Punto de Fusión. | |
| Sabido que 28.8 g de Aire ocupan un volumen de 22.4 L, calcular su densidad en unidades del S.I. | |
| ¿De qué magnitudes físicas depende que una sustancia esté en un estado o en otro? | |
| ¿En qué estado físico se encuentra el Cloro a 20 °C? <u>Datos:</u> P.F. = -102 °C; P.E. = -34 °C. | |
| El estado de agregación de la materia en el que existe un mayor desorden es el estado líquido. ¿V o F? | |
| Clasificar los sistemas materiales que se indican como sustancias puras, mezclas homogéneas o heterogéneas: Agua de mar – Medalla de Oro – Paella – CocaCola. | |
| Explicar cómo separar los componentes de la siguiente mezcla: Agua – Alcohol – Virutas de Aluminio. | |
| Hallar la concentración, en % en volumen, de la disolución obtenida al mezclar 75.0 mL de Alcohol y 0.200 L de Agua. | |
| Para el decir el número de protones, electrones y neutrones que posee, así como el nombre y sus números másico y atómico. | |
| Utilizando la Tabla Periódica, decir cuál es el elemento de propiedades parecidas a las del Oxígeno y con 4 capas de electrones. | |

| | |
|--|--|
| <p>Indicar qué propiedades son específicas y cuáles son generales: Masa, Densidad.</p> | |
| <p>Hallar la masa, en g, de un trozo de vidrio ($\rho = 2500 \text{ kg/m}^3$) que ocupa un volumen de 0.20 cm^3.</p> | |
| <p>Los cambios de estado que se producen al aumentar la temperatura son:Y los que se producen al bajar la temperatura son:</p> | |
| <p>¿En qué estado físico se encuentra el Yodo a $20 \text{ }^\circ\text{C}$? <u>Datos:</u> P.F. = $113.7 \text{ }^\circ\text{C}$; P.E. = $183 \text{ }^\circ\text{C}$.</p> | |
| <p>Las partículas que componen una sustancia son más pesadas en estado sólido, y en el estado gaseoso no tienen masa. ¿V o F?</p> | |
| <p>Clasificar los sistemas materiales que se indican como sustancias puras, mezclas homogéneas o heterogéneas: Aire – Vino – Granito – Dióxido de Carbono.</p> | |
| <p>Explicar cómo separar los componentes de la siguiente mezcla: Agua – Gasolina – Gasóleo.</p> | |
| <p>Se disuelven 5.55 g de Azúcar en Agua hasta completar 400 mL de disolución. Hallar la concentración en g/L.</p> | |
| <p>Para el Carbono decir el número de protones, electrones y neutrones que posee, así como el símbolo y sus números másico y atómico.</p> | |
| <p>Distinguir en la siguiente lista, los elementos de los compuestos químicos: Helio, Silano, Glucosa.</p> | |