

LA MATERIA.

<p>Un vaso contiene Agua y otro Alcohol. ¿Qué propiedades permiten diferenciarlos: Olor, Masa, Color, Temperatura?</p>	
<p>¿Qué ocupa más volumen: 1.50 g de Hielo ($\rho = 0.920 \text{ g/cm}^3$) o 1.50 g de Oro ($\rho = 19.3 \text{ g/cm}^3$)?</p>	
<p>¿Qué cambio de estado se produce cuando se seca la ropa tendida al Sol?</p>	
<p>¿En qué estado físico se halla el Nitrógeno a $-20 \text{ }^\circ\text{C}$? <u>Datos:</u> P.F. = $-210 \text{ }^\circ\text{C}$; P.E. = $-196 \text{ }^\circ\text{C}$.</p>	
<p>Un aumento de temperatura hace que el efecto atractivo entre las partículas de un líquido sea mayor ¿V o F?</p>	
<p>Clasificar los sistemas materiales que se indican como sustancias puras, mezclas homogéneas o heterogéneas: Nitrógeno – – Sangre – Plato de lentejas – Sandía.</p>	
<p>Explicar cómo separar los componentes de la siguiente mezcla: Aceite – Agua – Trozos de Cinc.</p>	
<p>¿Qué diferencia hay entre la concentración de una disolución dada en g/L y la densidad de esa disolución expresada en g/L?</p>	
<p>Para la especie Hg^{2+} se sabe que $A = 200$ y que tiene 78 electrones. Indicar su número de protones y de neutrones, Z y su nombre.</p>	
<p>Composición atómica de una sustancia: 2 átomos de Potasio, 2 átomos de Cromo, 7 átomos de Oxígeno. ¿Cuál es su fórmula?</p>	

<p>Un vaso contiene Agua y otro Alcohol. ¿Qué propiedades permiten diferenciarlos: P.E., Volumen, Solubilidad en Aceite, Densidad?</p>	
<p>Un cilindro de madera ($\rho = 0.65 \text{ g/cm}^3$) tiene un volumen de 50 cm^3. ¿Cuál es su masa?</p>	
<p>¿Qué cambio de estado se produce cuando el olor de un guiso de la cocina se extiende por toda la casa?</p>	
<p>¿En qué estado físico se encuentra el Hierro a $-250 \text{ }^\circ\text{C}$? <u>Datos:</u> P.F. = $1536 \text{ }^\circ\text{C}$; P.E. = $2750 \text{ }^\circ\text{C}$.</p>	
<p>Las fuerzas de atracción entre las partículas de un líquido son débiles, por eso son tan móviles y se pueden trasvasar de unos recipientes a otros ¿V o F?</p>	
<p>Clasificar los sistemas materiales que se indican como sustancias puras, mezclas homogéneas o heterogéneas: Hierro – Acero – Detergente en polvo – Agua de lluvia.</p>	
<p>Explicar cómo separar los componentes de la siguiente mezcla: Arena – Agua – Granos de trigo.</p>	
<p>Se mezclan 20.0 mL de Alcohol ($\rho = 0.810 \text{ g/cm}^3$) con 270 mL de Agua ($\rho = 1.00 \text{ g/cm}^3$). Hallar la concentración de la disolución en g/L, en % en masa y en % en volumen.</p>	
<p>Para la especie F^- se sabe que $A = 19$ y que tiene 10 neutrones. Indicar su número de protones y de electrones, Z y su nombre.</p>	
<p>Explicar el significado de las especies: N_2, 2 N, N^{3-}, N^+, N, 3 N_2.</p>	