

LA MATERIA.

<p>Indicar qué propiedades son específicas y cuáles son generales: Punto de Ebullición, Peso.</p>	
<p>La densidad del Potasio (K) es 0.86 g/cm^3. Calcular el volumen que ocupan 50 g de Potasio, expresando el resultado en cm^3.</p>	
<p>Rellenar: Las partículas de la materia están en continuo.....Un aumento de temperatura supone un aumento de la de las partículas.</p>	
<p>¿En qué estado físico se halla el Etanol (Alcohol Etilico) a $20 \text{ }^\circ\text{C}$? <u>Datos:</u> P.F. = $-114 \text{ }^\circ\text{C}$; P.E. = $78.4 \text{ }^\circ\text{C}$.</p>	
<p>Los sólidos son incompresibles. Pero los líquidos y los gases son muy compresibles. ¿V o F?</p>	
<p>Clasificar los sistemas materiales que se indican como sustancias puras, mezclas homogéneas o heterogéneas: Hoja de libro – Papel de Aluminio – Gaseosa – Vinagre.</p>	
<p>Explicar cómo separar los componentes de la siguiente mezcla: Virutas de Hierro – Agua – Sal – Tierra.</p>	
<p>Se disuelven 45.0 g de Amoniac, NH_3, en 0.500 kg de Agua. Calcular el porcentaje en masa de la disolución.</p>	
<p>Para el decir el número de protones, electrones y neutrones que posee, así como el nombre y sus números másico y atómico.</p>	
<p>Utilizando la Tabla Periódica, indicar qué elemento contiene 4 capas de electrones y 2 electrones de valencia.</p>	

<p>Indicar qué propiedades son generales y cuáles específicas: Conductividad Térmica, Viscosidad.</p>	
<p>La densidad del Francio (Fr) es 1.87 g/cm^3. Hallar la masa contenida en 20.0 cm^3 de Francio, expresando el resultado en g.</p>	
<p>¿Qué cambio de estado se produce al poner mantequilla en una sartén para aderezar un guiso?</p>	
<p>¿En qué estado físico se halla el Mercurio a $0 \text{ }^\circ\text{C}$? <u>Datos:</u> P.F. = $-38 \text{ }^\circ\text{C}$; P.E. = $357 \text{ }^\circ\text{C}$.</p>	
<p>Los líquidos, y sobre todo los gases, se dilatan, o sea, aumentan su volumen al aumentar la temperatura ¿V o F?</p>	
<p>Clasificar los sistemas materiales que se indican como sustancias puras, mezclas homogéneas o heterogéneas: Macedonia – Agua destilada – Mayonesa – Gasolina.</p>	
<p>Explicar cómo separar los componentes de la siguiente mezcla: Serrín – Sal de cocina – Agua – Arena.</p>	
<p>Hallar la masa de una sustancia que hay que pesar para preparar 100 mL de disolución de concentración 20.0 g/L.</p>	
<p>Para el decir el número de protones, electrones y neutrones que posee, así como el nombre y sus números másico y atómico.</p>	
<p>Distinguir en la siguiente lista, los elementos de los compuestos químicos: Uranio, Boro, Amoniaco, Sacarina.</p>	