SOLICITUD DE TABLAS cn\_10\_07\_co

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Las propiedades de los fluidos y los sólidos** | | |
| **GASES** | **LÍQUIDOS** | **SÓLIDOS** |
|  |  |  |
| Compresibles. | Muy poco compresibles. | Prácticamente incompresibles. |
| Ocupan todo el recipiente que los contiene, lo llenan. | Sin forma fija, pues se adaptan a la forma del recipiente que los contiene, pero sin llenarlo. | Forma propia. |
| Volumen variable. | Volumen constante. | Volumen fijo. |
| Densidad muy baja. | En general, su densidad es menor que la de los sólidos. | Densidades variadas, pueden ser mayores o menores que las de los líquidos. |
| Cohesión muy débil entre las partículas. | Poca cohesión entre las partículas. | Fuerte cohesión entre las partículas. |
| Las partículas pueden moverse libremente a gran velocidad, por lo que pueden ocupar todo el espacio disponible. | Las partículas pueden desplazarse, por esto pueden fluir. | Las partículas pueden vibrar un poco, pero no pueden desplazarse. |

**CN\_10\_07\_TABLA01**

**Utilizar la imagen CN\_09\_10\_CO\_img\_03\_zoom para las imágenes de la tabla01**

|  |
| --- |
| **Las leyes de los gases** |
| **Ley de Boyle-Mariotte**: la presión (*P*) es inversamente proporcional al volumen (*V*) de un gas, a temperatura constante. |
| **Primera ley de Charles y Gay-Lussac**: el volumen (*V*) de un gas es directamente proporcional a su temperatura (*T*), a presión constante. |
| **Segunda ley de Charles y Gay-Lussac**: la presión (*P*) de un gas es directamente proporcional a su temperatura (*T*), a volumen constante. |
| **Ley general de los gases ideales**: para una determinada cantidad de moles de gas, el cociente entre el producto de la presión (*P*) por el volumen (*V*)y la temperatura absoluta (*T*)se mantiene constante. |

CN\_10\_07\_TABLA02

Utilizar la imagen 4°ESO/Física y química/La hidrostática/5. La hidrostática aplicada a los gases, en esta imagen se encuentra las tres gráficas juntas, debe ubicarla según la tabla02