

# Aprobados

Una **hipótesis** es una conjetura verosímil que puede ser contrastada de forma experimental. Medir una **magnitud física** es comprar un valor de esa magnitud con otra cantidad de la misma que se ha elegido como unidad patrón. La **incertidumbre** de una medida es el máximo error con que viene afectada como consecuencia de la precisión del instrumento. **Precisión** de un instrumento de medida es el menor mínimo de la magnitud que puede apreciar. La **Sensibilidad** de un instrumento es la capacidad para detectar variaciones de la magnitud a medir. Se llaman **cifras significativas** de una medida experimental, a las que proporciona el instrumento de medida. Están formadas por las cifras no afectadas de error, más una última cifra incierta que debe estimarse. **Error sistemático:** Tienen que ver con la forma de realizar la medida. Algunos están relacionados con el instrumento de medida, pero no con su sensibilidad, sino con un mal uso del mismo. **Error accidental o aleatorio** son aquellos que se producen al azar debido a causas imposibles de controlar. Afortunadamente, se distribuyen estadísticamente en torno a la medida correcta. **Función lineal, inversa, afín y cuadrática.**

Propiedades sólidos: Tienen volumen fijo, tienen forma fija, no se pueden comprimir, **Propiedades líquidos:** Tienen volumen fijo, no tienen forma fija, son poco compresibles. **Propiedades gases:** Ocupan todo el volumen del recipiente, no tienen forma fija, compresibles. El modelo cinético: **Sólidos:** Las partículas están muy próximas, aunque hay huecos entre ellas. Las fuerzas mantienen unidas las partículas en posiciones fijas, aunque vibran en torno a esas posiciones. **Líquidos:** Las partículas se mantienen a distancias similares a las de los sólidos. Las partículas se mantienen unidas por fuerzas más débiles que en los sólidos. **Gases:** Las partículas se mantienen muy alejadas unas de otras. Las fuerzas de atracción son muy débiles y las partículas están muy separadas; se mueven en todas las direcciones y chocan con las paredes del recipiente. La temperatura a la que funde una sustancia, a presión atmosférica, se denomina **temperatura de fusión**, y es igual a la temperatura de solidificación. La temperatura a la que hierve una sustancia, a presión atmosférica, se denomina **temperatura de ebullición**, y es igual a su temperatura de condensación. La **temperatura** de un sistema material es proporcional a la energía cinética media de sus partículas. La **presión** que ejerce un gas es consecuencia de los choques de sus partículas contra las paredes del recipiente. **Kelvin**=273,15° La **masa** es una propiedad de los sistemas materiales que mide la cantidad de materia que poseen. El **volumen** es una propiedad de los sistemas materiales que nos informa de la cantidad de espacio que ocupan. La **densidad** de una sustancia es la masa que corresponde a un volumen unidad de la misma. Estados de la materia:

**Vaporización:** -**Evaporación:** Solo en la superficie líquida. A cualquier temperatura. -**Ebullición:** - En toda la masa líquida, a una temperatura determinada, agua: 100°.

Presión:                                      Ley de gases: