7CORPORACIÓN EDUCATIVA *María Goretti* "…os Evolucionando hacia la Formación Integral con Calidad Educativa"	AREA: QUIMICA	GRADO: TERCERO
	ACTIVIDAD	FECHA:
	DOCENTE: **Caroll Tatiana Ovallos Moreno**	

PROPIEDADES ESPECIFICAS DE LA MATERIA

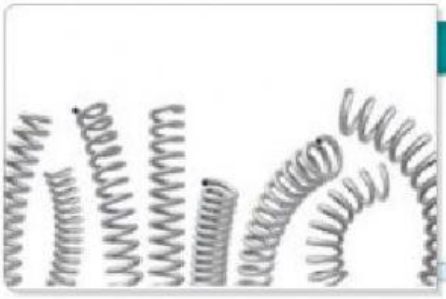
Cada sustancia posee propiedades que permiten diferenciarla de otras sustancias similares; estas se conocen como **propiedades específicas** de la materia.

El punto de ebullición

Se conoce como **punto de ebullición** la temperatura en la que un líquido se convierte en un gas. Cuando un líquido se calienta, en el momento en el que empieza a burbujear o hervir, se dice que ha llegado a su punto de ebullición.

El punto de fusión

Se conoce como **punto de fusión** la temperatura en la que un sólido se derrite, es decir, se convierte en un líquido. Cuando una barra de chocolate se calienta lo suficiente y empieza a derretirse, ha llegado a su punto de fusión.

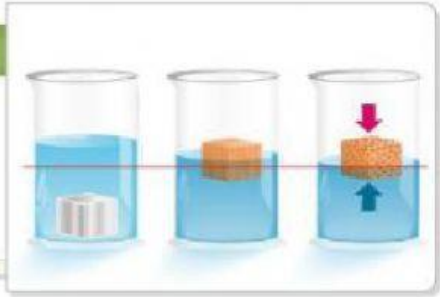


La elasticidad

Se conoce como **elasticidad** la propiedad de algunos elementos que se pueden estirar o comprimir pero vuelven a su forma original. Por ejemplo, cuando un resorte se dobla o se comprime, al soltarlo vuelve a su forma original sin deformarse.

La densidad

Se conoce como **densidad** la cantidad de masa que hay en un determinado volumen. Dos objetos con un mismo volumen pero diferente masa, tienen distinta densidad. Si se sumerge un objeto en agua y flota es menos denso que el agua, pero si en vez de esto se hunde, quiere decir que es más denso que el agua.



La solubilidad

Se conoce como **solubilidad** la capacidad de una sustancia para disolverse o mezclarse con otra. Aquella que se disuelve se llama **soluto** y en la que se disuelve se llama **solvente**. Cuando una sustancia se disuelve en otra, se forma una solución en la que no se distinguen las sustancias originales.

ACTIVIDAD

Observa las imágenes y selecciona su propiedad según corresponda

	Elástico
	Solubilidad

	Solubilidad
	Punto de fusión

	Densidad
	Punto de fusión

	Densidad
	Punto de ebullición