

Clasificación Sustancias Orgánicas

- 1** A continuación, se te da una lista de propiedades generales que caracterizan las sustancias. Marca en el cuadro, según pertenezcan las propiedades a las sustancias orgánicas o inorgánicas.

Propiedades	Sustancia Inorgánica			Sustancia Orgánica		
Punto de fusión relativamente bajo.		<input type="checkbox"/>			<input type="checkbox"/>	
En su mayoría poseen una densidad menor que el agua.		<input type="checkbox"/>			<input type="checkbox"/>	
Caracterizadas típicamente por poseer enlaces iónicos.		<input type="checkbox"/>			<input type="checkbox"/>	
Muy abundantes. Se reconocen en la actualidad más de 24 millones.		<input type="checkbox"/>			<input type="checkbox"/>	
Muy solubles en agua.		<input type="checkbox"/>			<input type="checkbox"/>	
En su mayoría insolubles en agua.		<input type="checkbox"/>			<input type="checkbox"/>	
Punto de fusión alto.		<input type="checkbox"/>			<input type="checkbox"/>	
Se componen de moléculas con enlaces covalentes.		<input type="checkbox"/>			<input type="checkbox"/>	
Son electrolitos fuertes.		<input type="checkbox"/>			<input type="checkbox"/>	
No son inflamables, utilizados inclusive para apagar incendios.		<input type="checkbox"/>			<input type="checkbox"/>	

- 2** Clasifica los siguientes compuestos en orgánicos e inorgánico.

- Dióxido de Carbono (CO_2)
- Metano (CH_4)
- Glucosa ($\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$)
- Carbonato de Calcio (CaCO_3)
- Ácido Desoxirribonucleico (ADN)
- Urea ($\text{CH}_4\text{N}_2\text{O}$)
- Vinagre o Ácido Acético ($\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2$)