

1. Completa el siguiente cuadro, comparando diferentes aspectos entre compuestos orgánicos e inorgánicos

	Compuestos Orgánicos	Compuestos Inorgánicos
<i>Enlace químico</i>		
<i>Estado de agregación (a temperatura ambiente)</i>	Mayormente	Mayormente
<i>Puntos de fusión y ebullición</i>	Suele ser	Suele ser
<i>Solubilidad en agua</i>	Generalmente	Generalmente
<i>Isomería</i>	presentan	presentan
<i>Reactividad química</i>		
<i>Combustibilidad</i>		Muy

2. Diga si los siguientes enunciados son verdaderos o falsos, según corresponda

La solubilidad de un compuesto orgánico se relaciona con los grupos funcionales presentes en su estructura.

El hidrógeno no es un elemento fundamental en los compuestos orgánicos

Los enlaces intramoleculares de compuestos orgánicos son puentes de hidrógeno o fuerzas de Van der Waals

No existe compuesto orgánico que no tenga carbono en su composición química

La química del carbono estudia solamente la composición de azúcares, sales inorgánicas, fibras, barnices, proteínas, etc

Las reacciones con compuestos orgánicos suelen ser lentas, pues hay que romper enlaces muy estables

El átomo de carbono puede formar millones de compuestos debido al enlace covalente simple, doble o triple que puede formar consigo mismo y con otros elementos de la tabla periódica