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

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

LIVEWORKSHEETS

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

LIVEWORKSHEETS