LA MATERIA

NOMBRE:

SUSTANCIAS PURAS Y MEZCLAS

ELEMENTOS Y COMPUESTOS

1. COMPLETA EL SIGUIENTE ESQUEMA:

SUSTANCIAS PURAS

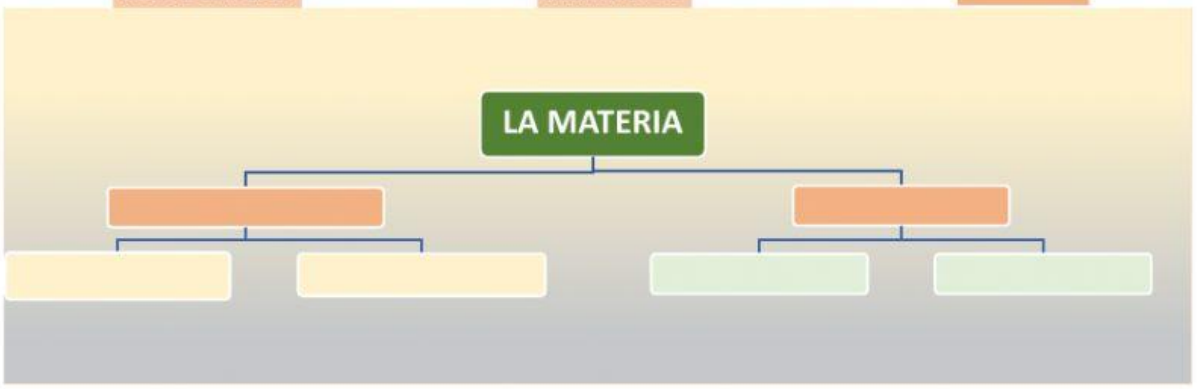
HOMOGÉNEAS

HETEROGÉNEAS

ELEMENTOS

COMPUESTOS

MEZCLAS



2. COMPLETA LAS SIGUIENTES DEFINICIONES

QUÍMICOS	LUGAR	DESCOMPONER	DOS O MAS ELEMENTOS	SUSTANCIA PURA			
HIDRÓGENO	ELEMENTOS	MASA	ÁTOMO	MATERIA	HOMOGÉNEA	SODIO	
COMPUESTOS	ELEMENTO	OXÍGENO	CLORO	TABLA PERIÓDICA	HETEROGÉNEA		

La _____es todo lo que nos rodea. Posee _____ y ocupa un _____ en el espacio.

Una _____ es aquella cuya composición no varía, aunque cambien las condiciones físicas en que se encuentre.

Dentro de las sustancias puras se distinguen 2 tipos: **Elementos y compuestos**.

Los _____ son sustancias puras que no se pueden_____ en otras más simples por ningún procedimiento. Están formadas por un único tipo de _____Son todos los de la_____. En su fórmula química solo aparece el símbolo de un _____ .

Los _____ son sustancias puras que sí se pueden descomponer en otras sustancias más simples (elementos) por medio de métodos _____. En su fórmula química aparecen los símbolos de _____

Ejemplo: Agua (H_2O) -formada por los elementos _____y _____, sal común (NaCl) - formada por los elementos _____ y _____ .

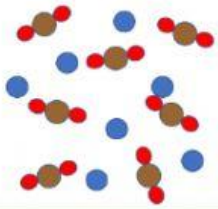
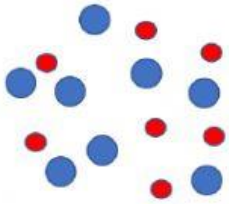
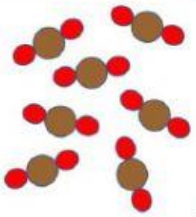
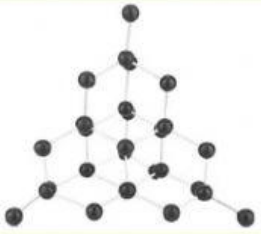
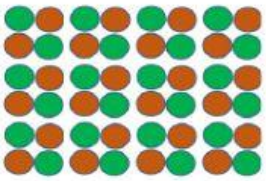
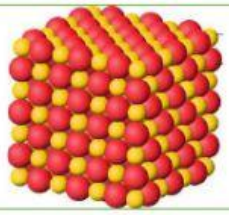
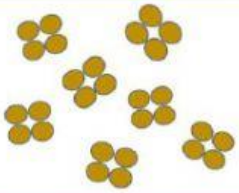
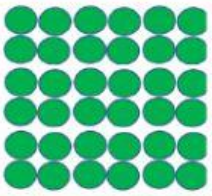
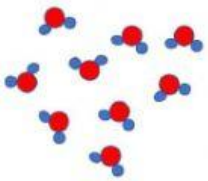
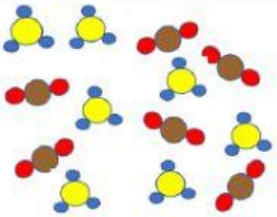
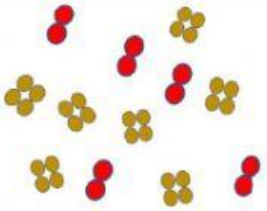
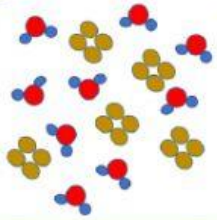
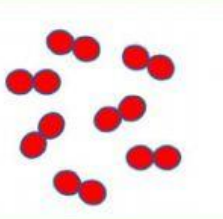
Podemos diferenciar dos tipos de mezclas: homogéneas y heterogéneas

Una **mezcla** _____ es una mezcla en la que es posible distinguir sus componentes a simple vista o mediante procedimientos ópticos.

Una **mezcla** _____ es una mezcla en la que no es posible distinguir sus componentes ni a simple vista ni a través de ningún procedimiento óptico.

LIVEWORKSHEETS

3. OBSERVA LOS SIGUIENTES DIBUJOS Y COMPLETA CON LAS OPCIÓNES CORRECTAS.

LIVEWORKSHEETS