



LOS COMPUESTOS

¡VAMOS ÚNETE....!

Compuestos



Los compuestos son muy abundantes en la naturaleza, pero también son sintetizados en el laboratorio. Los compuestos pueden descomponerse en sus elementos constitutivos o sustancias simples empleando técnicas específicas de separación.

¿Qué es un compuesto?

Los _____ son denominados también _____ compuestas;
están formados por _____ o más _____ unidos _____
en proporciones fijas de _____.

químicamente - sustancias - masa - compuestos - dos - elementos

Ejemplo:



Nos unimos y formamos el _____.

Observa el dibujo

1. ¿Cuántos elementos hay? _____
2. ¿Cuántos oxígenos? _____
3. ¿Cuántos hidrógenos? _____





Los compuestos no se representan con símbolos sino son FÓRMULAS.

◆ Entonces

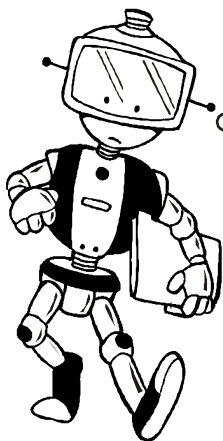
Coloca 5 ejemplos de compuestos con sus respectivas fórmulas:

Compuesto	Fórmula
	H_2O
Cloruro de sodio (.....)	
	H_2O_2
Gas propano	
	CO_2
Imán	
	CaO

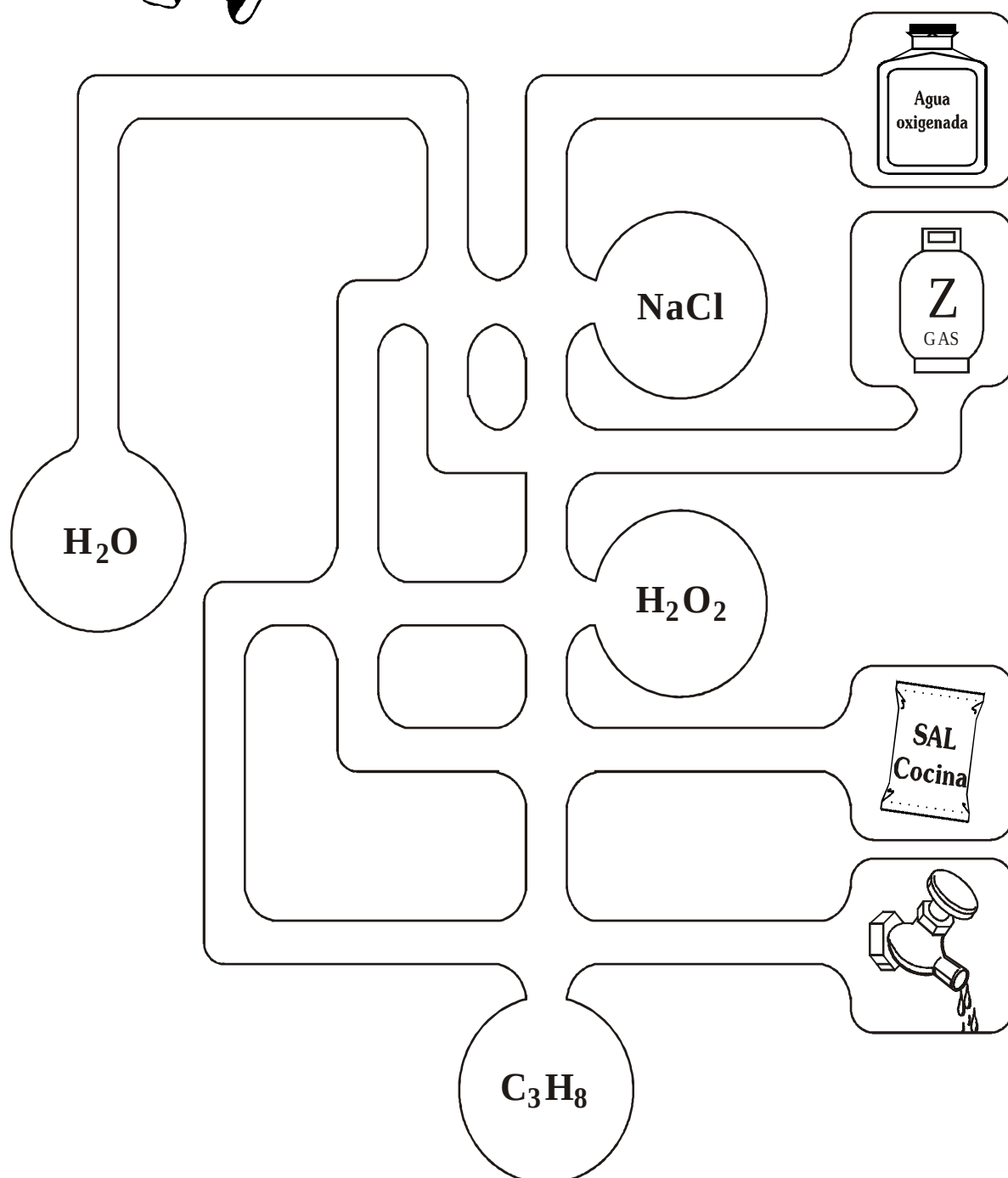
Dibuja y pegar compuesto



Ácido sulfúrico (H_2SO_4)



Une con diferentes colores el producto con su fórmula según corresponda...

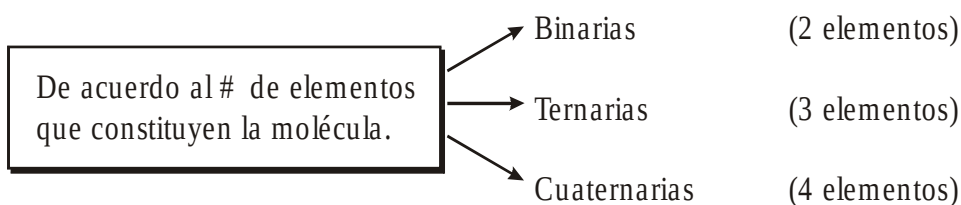




CLASIFICACIÓN DE LOS COMPUESTOS

Se pueden clasificar de muchas formas:

a)



Ejemplo:

H_2O es un compuesto binario porque tiene 2 elementos: hidrógeno y oxígeno.

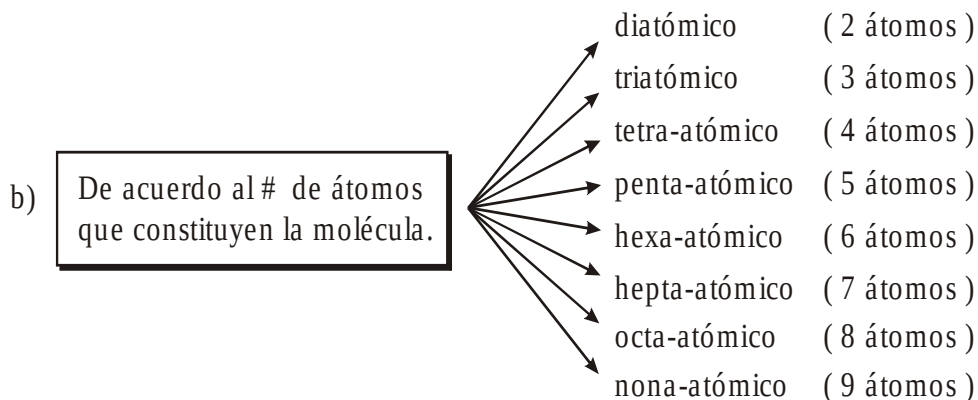
H_2SO_4 será _____ porque tiene _____ elementos.

NHO_3 es _____ porque tiene _____ elementos.

NaCl es _____ porque tiene _____ elementos.

PbO_2 es _____ porque tiene _____ elementos.

Cu_2O es _____ porque tiene _____ elementos.



Ejemplo:

- ◇ H_2O es un compuesto triatómico porque tiene 3 átomos:

2 hidrógenos.

1 oxígeno.

- ◇ H_2SO_4 es un compuesto _____ porque tiene _____ :

- ◇ HNO_3 es un compuesto _____ porque tiene _____ :

- ◇ NaCl es un compuesto _____ porque tiene _____ :



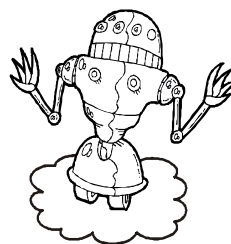


Indica qué tipo de compuestos es:

Compuesto	Según # de elementos	Según # de átomos
Al_2O_3		
Cu_2O	<i>binario</i>	
H_2O		<i>triatómica</i>
NaCl		
$\text{Zr}(\text{OH})_4$		
$\text{Ca}(\text{OH})$		
PbO_2		
HNO_3		
NaCl		<i>diatómica</i>
Cu_2O		
H_2SO_4	<i>ternaria</i>	



Luego de realizar sus experimentos, los científicos publican sus resultados en revistas y libros científicos internacionales.



¿Cuál es la diferencia entre ELEMENTO y COMPUESTO?

ELEMENTO	COMPUESTO
*	*
*	*
*	*
*	*

- Une correctamente:

COMPUESTO ○

ELEMENTO ○

- ☐ H
- ☐ H₂O
- ☐ Al
- ☐ NaCl
- ☐ Ag
- ☐ H₂O₂