1. Clasifica estas transformaciones según sean cambios físicos o químicos.

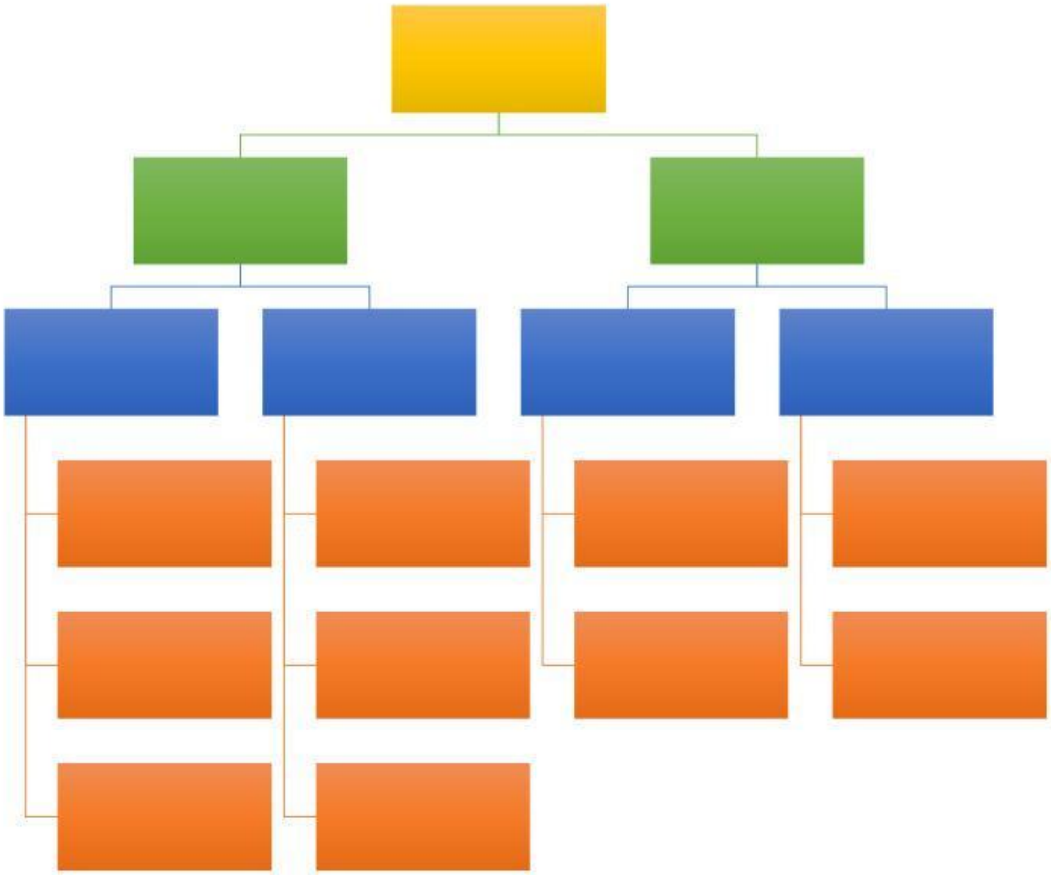
	físico	**químico**
Freír una hamburguesa.		
Quemar un papel.		
Evaporación de la colonia al contacto con la piel.		
Putrefacción de los alimentos.		
Explosión de un petardo.		
Oxidación de una llave de hierro.		
Disolución de sal en agua.		
Un cubito de hielo se derrite.		
Formación de hielo en la calzada de una carretera.		
Oscurecimiento de una manzana cortada cuando se deja al aire.		
Obtención de aceite por prensado en frío en una almazara.		
Descomposición de la sal en cloro y sodio mediante electricidad.		
Fermentación del mosto para obtener vino.		
Obtención de vinagre por agriado del vino.		
Fabricación de tejido a partir de hilo de seda.		
Combustión de la gasolina en el interior de un motor.		
Moldeamos arcilla.		
Damos una patada a un balón y sale disparado.		
Doblamos una varilla de hierro.		

2. Completa la tabla.

Nombre	Símb.	Nombre	Símb.	Nombre	Símb.	Nombre	Símb.
Hidrógeno			B		O		Ti
	Li	Aluminio		Azufre		Circonio	
Sodio			Ga		Se		V
	K	Indio		Telurio		Niobio	
Rubidio			Tl		Po		Cr
	Cs	Nihonio		Flúor		Molibdeno	
Francio			C		Cl		Ta
	Be	Silicio		Bromo		Wolframio	
Magnesio			Ge		I		Mn
	Ca	Estaño		Astato		Tecnecio	
Estroncio			Pb		He		Re
	Ba	Nitrógeno		Neón		Hierro	
Radio			P		Ar		Ru
	Sc	Arsénico		Kriptón		Osmio	
Itrio			Sb		Xe		Co
	Ir	Bismuto		Radón		Rodio	
Niquel			Pd		Pt		Cu
	Ag	Oro		Zinc		Cadmio	
Mercurio			La		Ac		Og

LIVEWORKSHEETS

3. Completa el esquema.

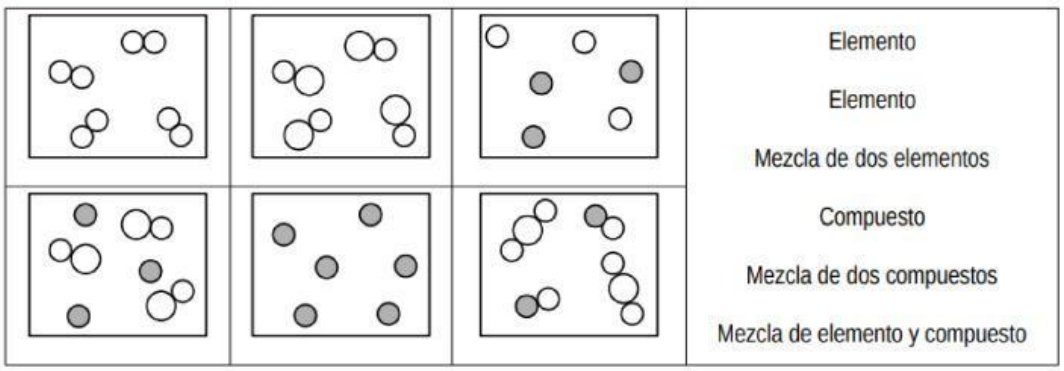


Materia | Sustancias Puras | Homogéneas | +1 tipo distinto elemento | NH_3 | Mezcla

1 tipo de elemento | O_2 | Agua + azucar | Compuestas | Heterogéneas | Simples

Agua + arena

4. En las figuras siguientes se representan elementos y compuestos. Asigna cada una de las seis etiquetas del listado al dibujo que creas mejor le corresponde.



Elemento

Elemento

Mezcla de dos elementos

Compuesto

Mezcla de dos compuestos

Mezcla de elemento y compuesto

LIVEWORKSHEETS