

**UNIVERSIDAD DEL VALLE DE GUATEMALA
CAMPUS CENTRAL
FACULTAD DE CIENCIAS Y HUMANIDADES
DEPARTAMENTO DE QUÍMICA
QUÍMICA GENERAL**



Nombre del estudiante		Carné	Sección
Edwin Jose Gabriel de leon García		22809	70
Tarea realizada en	✓ Casa		Clase
Fecha de entrega	12 de enero del 2022		
Nombre de la tarea	Clasificación y propiedades de la materia		
Cantidad de hojas utilizadas			

A. Clasifica las siguientes sustancias como elementos, compuestos y mezclas homogéneas o heterogéneas.

No.	Sustancia	Clasificación
1	Permanganato de potasio	compuesto
2	Ácido sulfúrico	compuesto
3	Latón	Mezcla homogénea
4	Agua	compuesto
5	Cobre	Elemento
6	Cereal con leche	Mezcla heterogénea
7	Jugo de naranja	Mezcla homogénea y heterogénea
8	Níquel	Elemento
9	Vino	Mezcla homogénea
10	Petróleo	Mezcla homogénea
11	Coca cola	Mezcla heterogénea
12	Oro	Elemento
13	Pastel de zanahoria	Mezcla heterogénea
14	Pastilla de Alka Seltzer	Mezcla homogénea
15	Ron	Mezcla homogénea
16	Leche	Mezcla homogénea y heterogénea

17	Helado de vainilla	Mezcla homogénea
18	Flan de leche	Mezcla homogénea
19	Ensalada verde	Mezcla heterogénea
20	Licudo de piña	Mezcla heterogéneaFisica

B. Clasifica las siguientes propiedades como físicas o químicas:

No.	Propiedad	Clasificación
1	Maleabilidad	Física
2	Color	física
3	Densidad	Física
4	Ductilidad	Fisica
5	Porosidad	Física
6	Olor	Fisica
7	Temperatura de fusión	física
8	Flamabilidad	Química
9	Fase	Fisica
10	Capacidad para oxidarse	Quimica

C. Clasifica los siguientes cambios como físicos o químicos:

No.	Cambio	Clasificación
1	Evaporar agua	Físico
2	Decolorar el pelo	Quimico
3	Fermentar fruta	Quimico
4	Fundir hielo	Físico
5	Picar carne	Físico
6	Asar carne	Quimico
7	Hornear galletas	Quimico y Fisico
8	Chocar un poste	Físico
9	Fotosíntesis	Quimico
10	Estirar un hule	Físico
11	Quemar un cuete	Quimico
12	Moler almendras	Físico
13	Disolver una tableta de Alka Seltzer en agua	Quimico

14	Teñir pelo	Quimico
15	Hacer vinagre	Quimico
16	Hacer una bola de papel	Fisico
17	Hornear cerámica	Quimica
18	Fundir mantequilla	Fisico
19	Freír papas	Quimico
20	Hervir un huevo	quimico

D. Clasifica las siguientes propiedades como intensivas o extensivas

No.	Propiedad	Clasificación
1	Densidad	Intensiva
2	Maleabilidad	Intensiva
3	Volumen	Extensiva
4	Olor	Intensiva
5	Toxicidad	Extensiva
7	Temperatura	Intensiva
8	Presión	Intensiva
9	Sabor	Intensivo
10	Reactividad	Intensiva

E. Contesta las siguientes preguntas y después búscalas en el recuadro

1. Forma más compacta de la materia

Solido

2. La leche homogenizada es un ejemplo de

Mezcla

3. El color es una propiedad

Física

4. Ejemplo de cambio químico **Combustión**

5. Compuesto muy utilizado en la cocina (inv.)

Energía

6. El petróleo se encuentra como un **Líquido**
7. Tiene masa y ocupa un lugar en el espacio **materia**
8. Cambio de fase de sólido a líquido (inv.)
Fusión
9. Método de resolución de problemas mediante la observación, registro, formulación de hipótesis y teorías
Método Científico
10. Mezcla sin composición uniforme: representa dos o más fases (inv.) **Heterogénea**

N	C	O	M	B	U	S	T	I	O	N	R	S	P	A	D	H	P
O	R	R	Y	A	B	V	Y	R	Q	A	B	N	K	L	Q	Z	S
I	N	G	B	C	X	L	R	A	O	P	L	M	A	P	P	C	Q
S	A	K	T	E	L	G	C	I	N	E	T	I	C	A	A	V	X
U	C	A	E	T	T	D	P	C	P	Q	S	A	N	O	I	T	D
F	A	M	A	T	E	R	I	A	U	V	L	S	D	Q	G	H	R
I	V	Q	D	O	G	W	L	A	S	C	F	I	R	A	R	J	U
C	L	I	Q	U	I	D	O	R	Z	B	L	D	B	A	E	M	R
A	M	F	N	M	J	Q	E	E	K	0	Y	U	V	J	N	K	N
U	I	E	X	L	H	X	M	U	S	W	Ñ	J	W	H	E	L	J
M	E	T	O	D	O	C	I	E	N	T	I	F	I	C	O	G	O
R	P	I	A	W	F	A	T	M	A	O	Q	N	S	E	R	E	D
A	E	N	E	G	O	R	E	T	E	H	B	N	H	Y	T	A	U
Z	W	O	F	F	I	S	I	C	A	C	E	N	E	N	B	X	A