



Nombre: _____

GUIA 1: “Compuestos químicos”

Objetivo: Explicar la formación de compuestos binarios y ternarios considerando las fuerzas eléctricas entre partículas y la nomenclatura inorgánica correspondiente.

Escanea para acceder al video

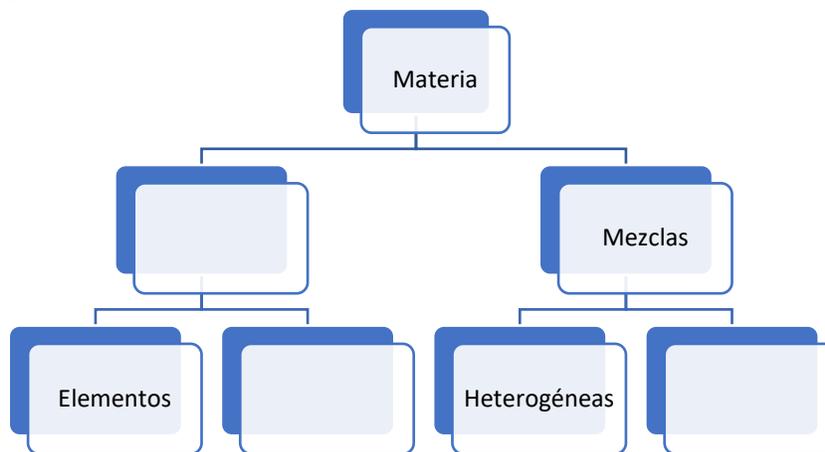
Tema 1 → Organización de la materia

1. Visualiza el material “Clasificación de la materia: sustancias, mezclas homogéneas y heterogéneas”, disponible en el siguiente link:

<https://www.youtube.com/watch?v=BLpAozmnSmQ&t=72s> o en el código QR a la derecha ▶



Ahora, completa el siguiente esquema sobre la clasificación de la materia.



2. Escribe dos ejemplos de

A. Mezclas homogéneas: _____ y _____.

B. Mezclas heterogéneas: _____ y _____.

C. Elementos: _____ y _____.

D. Compuestos: _____ y _____.

Tema 2 → Selección dual: Elementos, compuestos y enlace

Para cada una de las siguientes preguntas hay 2 opciones y solo una es la correcta... Porfa, escoge la opción correcta.

1. ¿Un elemento tiene las mismas propiedades que un compuesto? A) Sí B) No

2. ¿Qué son los electrones de valencia?

A) Electrones del primer nivel de energía. B) Electrones del último nivel de energía.

3. ¿Cuál es el mínimo y el máximo de los electrones de valencia?

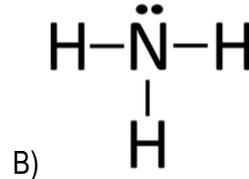
A) Mínimo 1, máximo 8. B) Mínimo 2, máximo 8.

4. Para la siguiente afirmación: "los grupos de la tabla periódica son ordenamientos horizontales y los periodos son ordenamientos verticales".

A) Es correcta.

B) Es incorrecta.

5. ¿Cuál de las siguientes es una correcta estructura de Lewis para el amoníaco?



6. ¿Qué es enlace iónico?

A) Una unión donde los electrones se comparten entre dos átomos.

B) Una unión donde los átomos se atraen eléctricamente.

7. ¿Cuándo se produce un enlace covalente?

A) Cuando dos átomos comparten un par de electrones de valencia.

B) Cuando dos iones se atraen eléctricamente en virtud de sus cargas opuestas.

8. Las redes cristalinas:

A) Son estructuras regulares en las que los iones adoptan ordenamientos.

B) Son estructuras características de los compuestos covalentes.

9. Un ión poliatómico:

A) posee un átomo cargado.

B) posee varios átomos.

10. ¿Cuál de las siguientes es una propiedad de los compuestos iónicos?

A) Poseen altos puntos de fusión y ebullición.

B) En su mayoría son blandos y no presentan resistencia mecánica.

11. Según su polaridad, ¿cómo se clasifican los enlaces covalentes?

A) Enlace covalente apolar e iónico.

B) Enlace covalente apolar y polar.

Tema 3 → Compuestos en nuestro hogar

1. Responde, ¿Cuál de los siguientes pares de sustancias son compuestos?

A) H_2 y H_2O

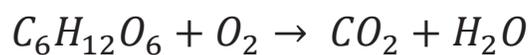
B) CO_2 y H_2O

C) I_2 y O_2

D) NH_3 y N_2

E) BH_3 y He

2. La siguiente es la reacción química de fotosíntesis:



Encierra con un rectángulo en la reacción las sustancias que correspondan a compuestos y con un círculo las que correspondan a elementos.

3. Completa en la tabla a continuación sobre compuestos inorgánicos con ayuda del apunte “la química en nuestro hogar”.

	Sustancia	Nombre	Común en (cocina/ baño/ escritorio)	Presente en (ej. Sal común)	Uso
A	NaCl				
B	TiO ₂				
C	NaClO				
D	NaF				
E	KI				
F	Mg(OH) ₂				
G	NaOH				

Por último, paso a recordarte que si aún no te has inscrito al classroom, por favor, accede a este link o escanéa este código a la derecha ►

<https://classroom.google.com/c/MjlxNDcxNjM1NTly?cjc=4prnfwo>

