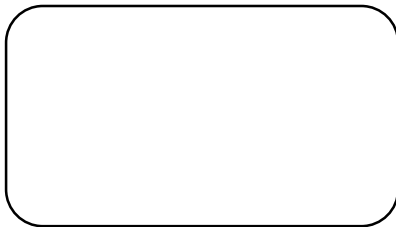
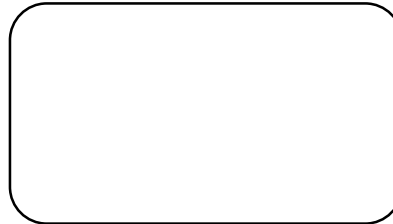


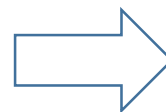
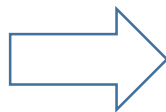
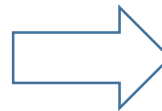
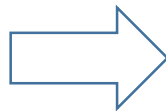
UAC: Taller de ciencias I		GUIA EXTRAORDINARIO
Profesor: I.Q. Gladiola I. Ramírez Peralta/ I.Q. Mauricio Vicente Ramírez Ayala		Fecha:
Alumno:	Grupo:	

Instrucciones: Coloca la historia de cada una de las etapas de la historia de los materiales.



Instrucciones: A partir de las siguientes materias primas deriva el material y el producto tecnológicos que se crean.



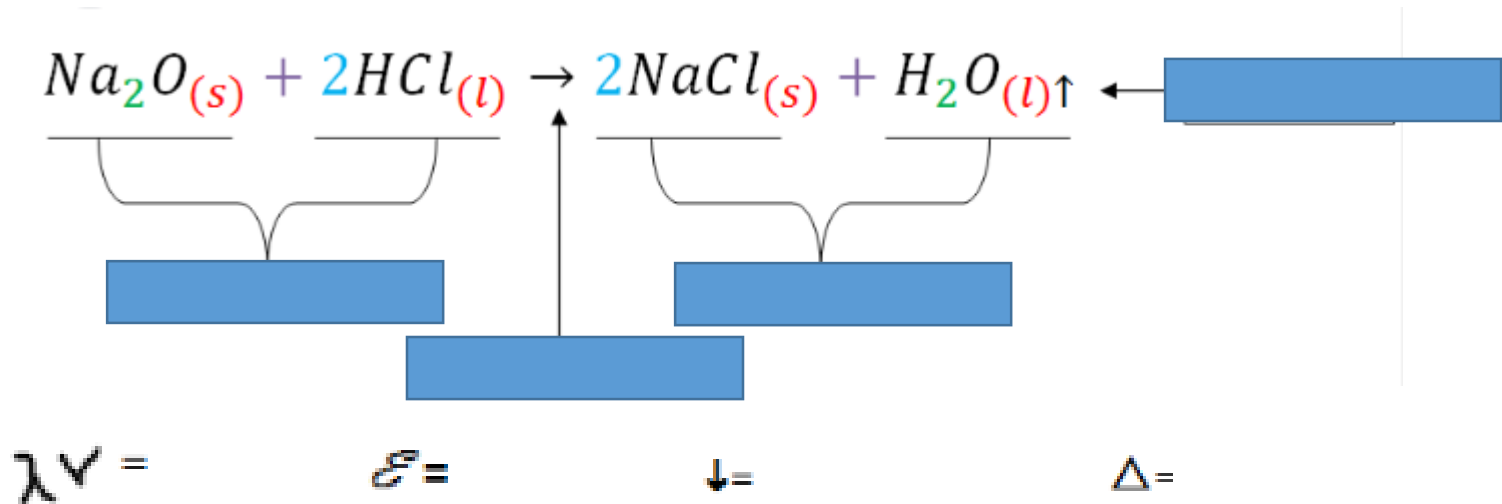
Instrucciones: Describe cada una de las propiedades de los materiales y un ejemplo.

- PROPIEDADES ÓPTICAS
- PROPIEDADES SENSORIALES
- PROPIEDADES MECÁNICAS
- PROPIEDADES MAGNÉTICAS
- PROPIEDADES QUÍMICAS
- PROPIEDADES ACÚSTICAS
- PROPIEDADES TÉRMICAS
- PROPIEDADES ECOLÓGICAS
- PROPIEDADES ELÉCTRICAS

Instrucciones: Elabora la estructura de Lewis de los siguientes elementos.

P	Rb	Al
----------	-----------	-----------

Instrucciones: Escribe el nombre de cada elemento de la siguiente reacción química.



Instrucciones: De los siguientes compuestos verifica a qué tipo de enlace pertenecen con la diferencia de electronegatividades.

1.- Cl_2

2.- RbCl

3.- NaCl

Instrucciones: Encuentra los números de oxidación de los siguientes compuestos.

H_2SO_4	H=	S=	O=
HCl	H=	Cl=	
H_3PO_4	H=	P=	O=

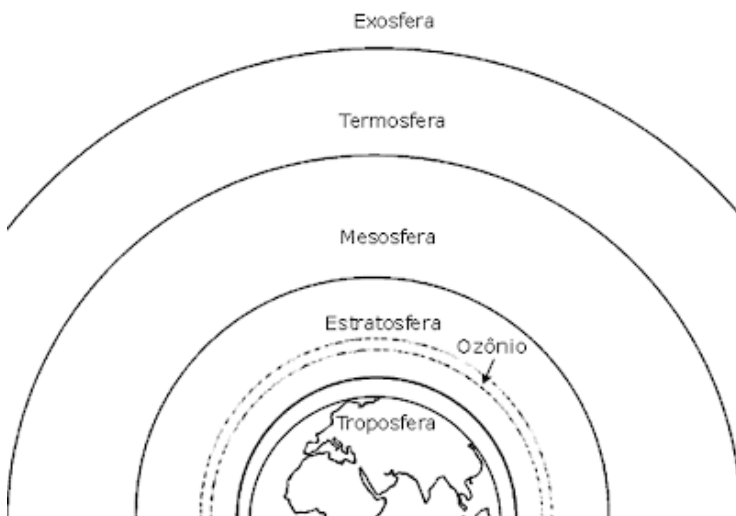
Instrucciones: Balancee por el método de tanteo las siguientes ecuaciones químicas.

a) $\underline{\quad} Fe + \underline{\quad} O_2 \longrightarrow \underline{\quad} Fe_2O_3$		
	Fe	
	O	

Instrucciones: Balancee por el método de redox la siguiente reacción química.



Instrucciones: Escribe el nombre de cada capa atmosférica de la tierra, y describe brevemente que el funcionamiento de cada una.



Instrucciones: Realiza las siguientes conversiones de temperatura.

A) 50°C a K	
B) 278 K a $^{\circ}\text{C}$	
C) 90°F a $^{\circ}\text{C}$	

Instrucciones: Resuelve los siguientes ejercicios.

1. Si tenemos una muestra de 2.5 mol de Cl_2 a una temperatura de 256 K y a 1.2 atm ¿Cuál es el volumen ocupado por el cloro?

Instrucciones: Contesta las siguientes preguntas

1. Describe que es un enlace químico
2. ¿Qué es la regla del octeto?
3. ¿Qué es equilibrio térmico?
4. ¿Qué es corrosión?
5. Menciona un ejemplo de enlace iónico.
6. Menciona que es un impacto ambiental (Nacional, internacional, regional)
7. Menciona 5 propiedades extensivas e intensivas.
8. Explica cada uno de los pasos del método científico (Observación, hipótesis, experimentación, resultados y conclusión)
9. Realiza el diagrama de la clasificación de la materia.
10. ¿Qué es materia?
11. ¿Qué es una mezcla homogénea?
12. ¿Qué son los recursos naturales?
13. Describe que es la energía calorífica.
14. Describe que es la energía eólica.
15. Describe 5 energías no renovables.