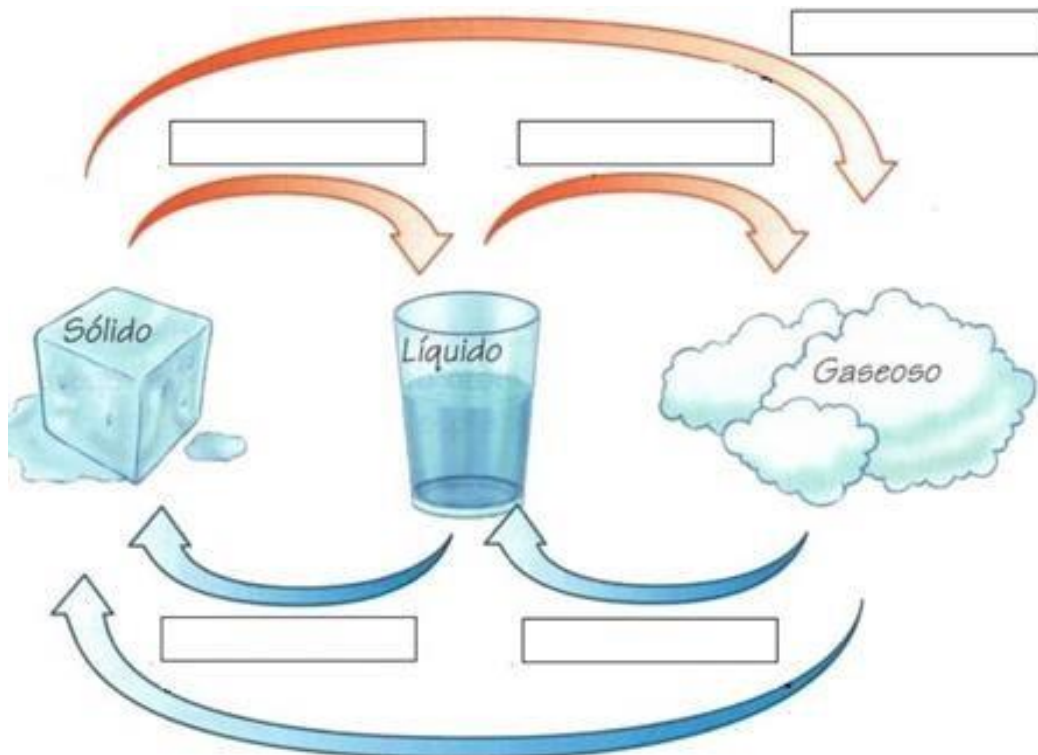


Asignatura: <b>QUIMICA I</b>		<b>GUIA DE EXAMEN</b>	
Profesor: I.Q. Mauricio Vicente Ramírez Ayala/ I.Q. Gladiola I. Ramirez Peralta		<b>Fecha:</b>	
Alumno:	Grupo	Aciertos	

**I. Instrucciones:** Contesta las siguientes preguntas.

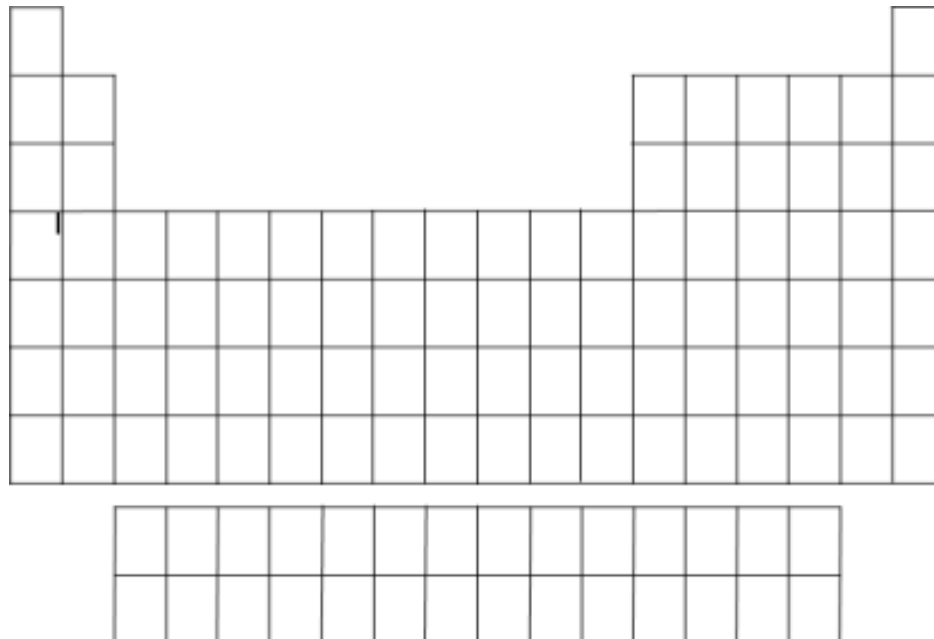
1. ¿Qué es Química?
2. ¿Qué es Materia?
3. ¿Qué es el Método Científico?
4. ¿Qué es un elemento?
5. Define una mezcla homogénea y heterogénea.
6. ¿Qué es punto de solidificación?
7. ¿Qué es punto de ebullición?
8. ¿Qué es un periodo en la tabla periodica?
9. ¿Qué es un estado gaseoso, sólido, líquido y plasma?
10. ¿Qué es una mezcla y un compuesto?
11. ¿Qué es una energía?

**II. Instrucciones:** Coloca en los cuadros los cambios de estado de la materia.



III. **Instrucciones:** En el siguiente grafico de la tabla periódica colorea los espacios de acuerdo con las indicaciones.

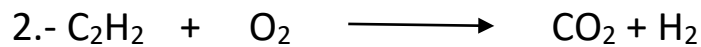
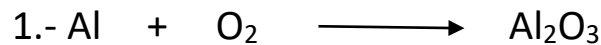
- a) Numera de verde los periodos.
- b) Numera de rojo los grupos.
- c) Ubica la familia de los halógenos en amarillo.
- d) Colorea con azul el bloque de los metales transición.
- e) Colorea de rosa el bloque de los gases nobles.
- f) Colorea de cafe el bloque f



IV. **Instrucciones:** Coloca el nombre de los tipos de reacciones que pertenecen las siguientes ecuaciones químicas. (Síntesis, sustitución doble, sustitución simple y descomposición)

ECUACION QUIMICA	TIPO DE REACCION
$\text{Na} + \text{Cl} \rightarrow \text{NaCl}$	
$\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{CaSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$	
$\text{Ca} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{H}_2$	

V. **Instrucciones:** Balancea las siguientes ecuaciones por el método de tanteo.



**VI. Instrucciones:** Completa la siguiente tabla, utiliza la tabla periódica.

Fórmula para examen

Numero atómico (Z)	Átomo neutro	Numero de masa (A)	Numero de neutrón
$Z = p^+$	$p^+ = e^-$	$A = Z + n$	$n = A - Z$

Elemento	$p^+$	$e^-$	$n^0$	A	Z
Ar <sup>-2</sup>					
Cr <sup>+1</sup>					
Ca					
Mg					
Br					

**VII. Instrucciones:** Completa la siguiente tabla de nomenclatura.

Compuesto	Tradicional
MgO	
HF	
HBrO <sub>4</sub>	
H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	
CO <sub>2</sub>	
H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	
H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	
LiOH	
AlBr <sub>3</sub>	
Fe <sub>2</sub> S <sub>3</sub>	
NaBr	

**NOTA: PARA PODER PRESENTAR EL EXAMEN DEBERÁ PRESENTAR UN FORMULARIO Y TABLA PERIÓDICA**