

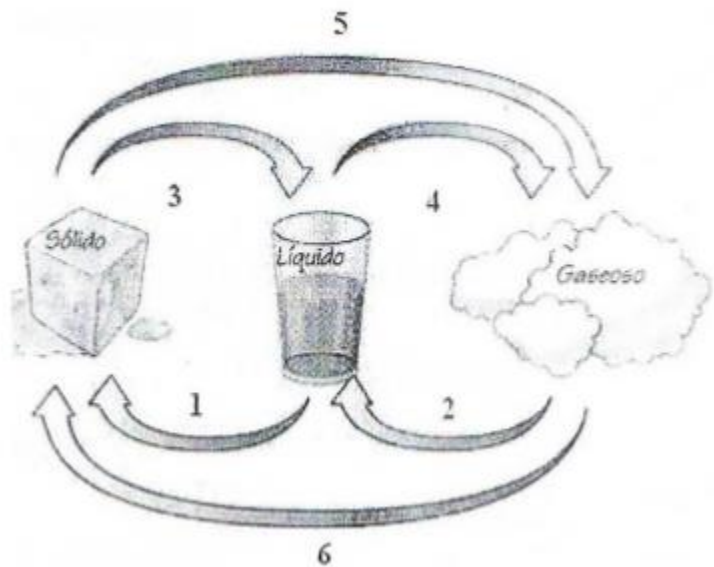
Asignatura: QUIMICA I		<b>GUIA DE EXAMEN EXTRAORDINARIO</b>
Profesor: I.Q. Mauricio Vicente Ramírez Ayala		Fecha:
Alumno:	Grupo:	Aciertos:

**INTRUCCIONES:** Responde las siguientes preguntas.

- ¿Qué es Química?
- ¿Qué es Materia?
- ¿Qué es Química Orgánica?
- ¿Qué es Química Inorgánica?
- Define una mezcla homogénea y heterogénea.
- ¿Qué es punto de solidificación?
- ¿Qué es punto de ebullición?
- ¿Qué es un conservador?
- ¿Qué es un estado gaseoso, sólido, líquido y plasma?
- ¿Qué es una mezcla, elemento y un compuesto?
- ¿Qué es un ingrediente activo?

**INTRUCCIONES:** Escribe en la siguiente tabla el nombre que corresponde a cada cambio de estado

No	Cambio de estado
1	
2	
3	
4	
5	
6	



**INSTRUCCIONES:** Completa la siguiente tabla referida

Fórmula para examen

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

Especie	$p^+$	$n^0$	$e^-$	A	Z
Ca					20
$Zn^{+2}$				65	30
<u>Na</u>				23	11
$Cl^{-1}$		17			17
Li				7	3

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

- Numera de verde los periodos.
- Numera de rojo los grupos.
- Ubica la familia de los halógenos en Rosa.
- Colorea con gris el bloque de los metales transición.
- Colorea de azul el bloque de los gases nobles.
- Colorea de amarillo el bloque f

**INSTRUCCIONES:** Anota el tipo de reacción al que pertenecen las siguientes ecuaciones químicas.  
(Síntesis, sustitución doble, sustitución simple y descomposición)

ECUACION QUIMICA	TIPO DE REACCION
$Cu + 2HCl \rightarrow CuCl_2 + H_2$	
$H_2SO_4 + Ca(OH)_2 \rightarrow CaSO_4 + 2H_2O$	
$2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$	

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



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