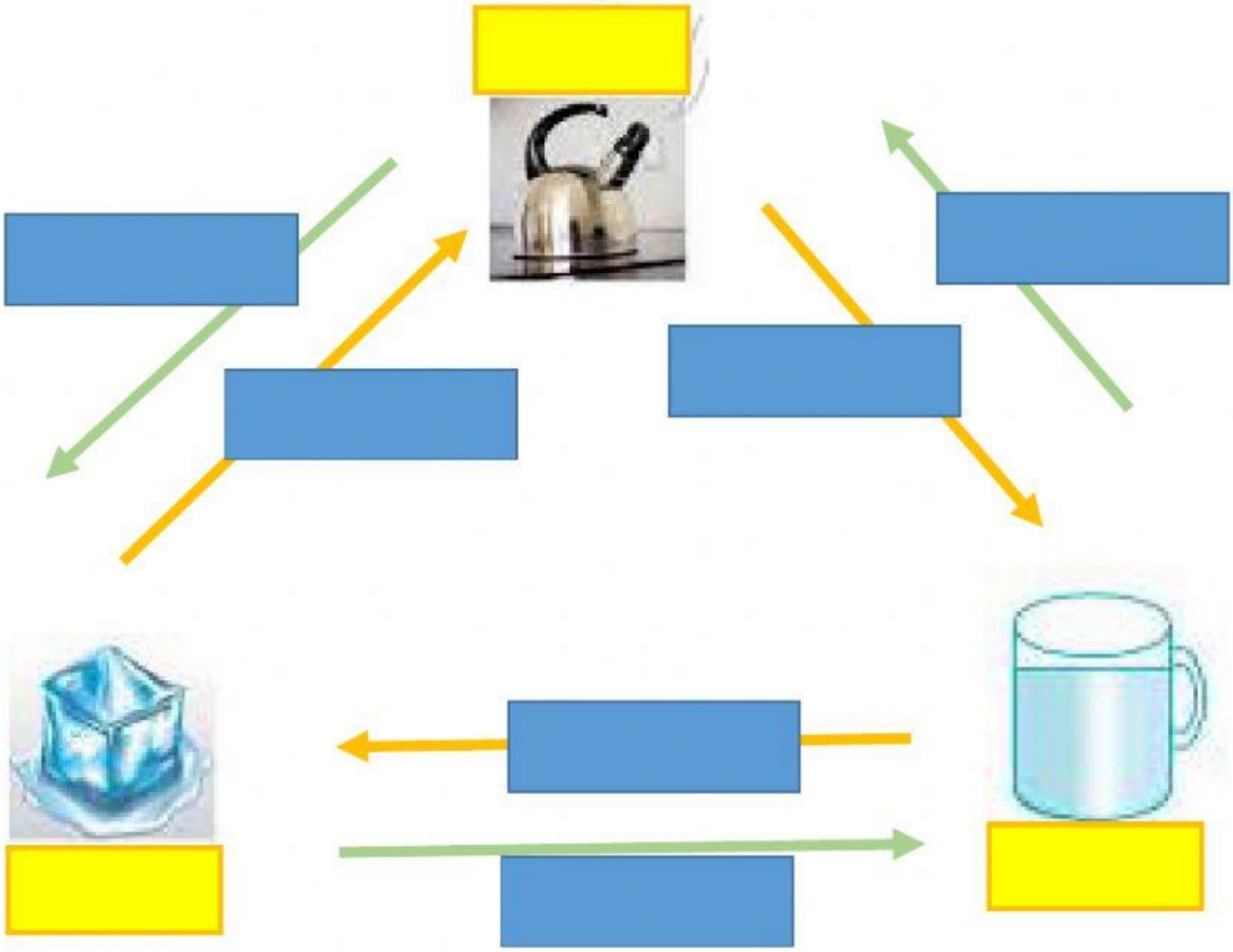
Química
Trimestre 1

1. Escribe el nombre de cada estado de la materia y el nombre de cada cambio entre ellas.

Sublimación inversa	Líquido	Fusión
Sublimación	Gaseoso	Sólido
Solidificación	Evaporación	Condensación



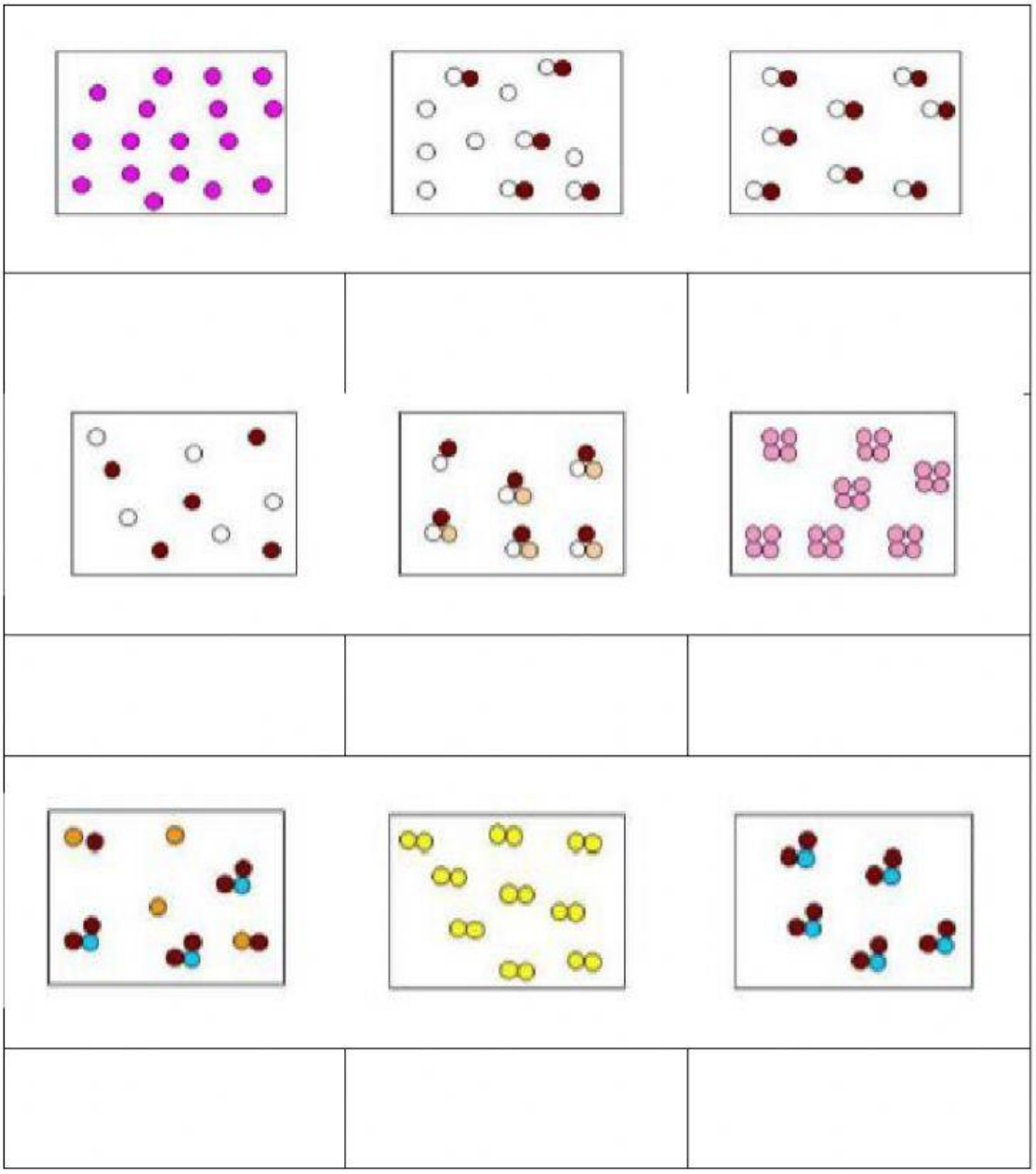
LIVEWORKSHEETS

II.- Escribe si es un cambió físico o cambio químico:

Proceso	Cambio Físico	Cambio químico
Quemar gasolina.		
Congelar agua en el frigorífico.		
Doblar un alambre.		
Exprimir el zumo de una naranja.		
Disolver azúcar en agua.		
En la electrolisis, el agua se descompone en oxígeno y nitrógeno.		
Digestión de la comida.		
Fabricar jabón con aceite, cera, sosa y agua destilada.		
Un banco metálico se calienta al sol.		

LIVEWORKSHEETS

III.- Escribe que representa cada imagen, cada color representa un elemento:



LIVEWORKSHEETS

Coloca el significado de cada variable y une el significado de cada uno.

Protón	Electrón	Neutrón	Masa	N° atómico

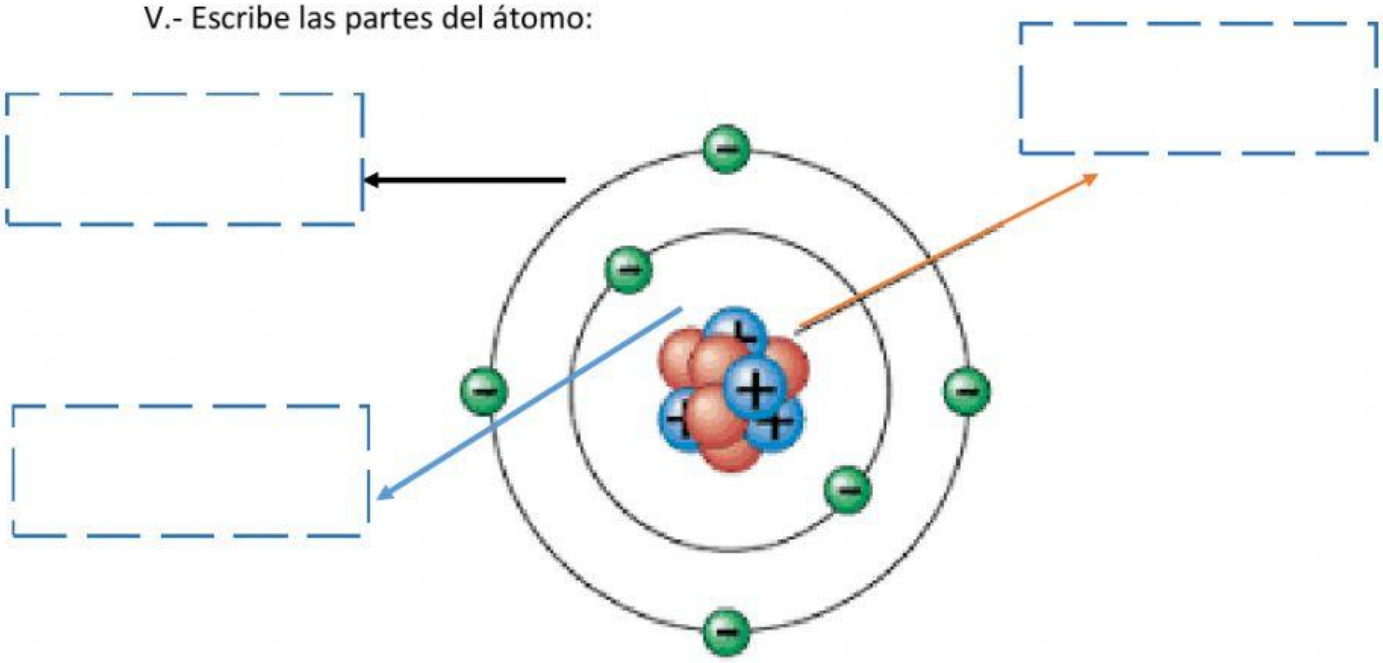
P^+	
e^-	
Z	
A	
n	

Define

n= A – Z	Lo aplico para encontrar el valor de la masa.
Iones	Iones cargados positivamente
Cationes	Iones cargados negativamente
A = Z + n	Isótopos
Los átomos de un mismo elemento con distinta cantidad de neutrones.	Lo aplico para encontrar el valor de los neutrones.
Aniones	Átomos con carga

LIVEWORKSHEETS

V.- Escribe las partes del átomo:



Elemento: _____

Número de e^-: _____

Número de p^+=_____

Masa: _____

Z = _____

LIVEWORKSHEETS

VI.- RESULEVE LOS SIGUIENTES PROBLEMAS:

Concepto	Definición
Soluto	Componente que está en mayor cantidad.
Disolvente	Cuando se realiza una mezcla homogénea.
Disolución	Componente que está en menos cantidad.

ESCRIBE LAS FORMULAS PARA RESOLVER EL PROBLEMA:

$$\%\ m/m = \frac{\qquad\qquad}{\qquad\qquad} \times 100$$

$$\%\ v/v = \frac{\qquad\qquad}{\qquad\qquad} \times 100$$

Resuelve los problemas en la libreta y escribe el resultado en la hoja:

1. Un ungüento antibiótico tiene 3.5% (m/m) de Noemicita. ¿Cuántos gramos de Noemicita hay en un tubo que contiene 64 gramos del ungüento?

2. ¿Cuál es el volumen porcentual (%v/v) de bromo en una disolución preparada al disolver 12 ml. de bromo en suficiente tetracloruro de carbono para hacer 250 ml. de disolución?

3. Una botella de champaña tiene el 11% de alcohol por volumen. Si hay 750 ml de champaña en la botella, ¿cuántos mililitros de alcohol hay en la botella?

4. Calcula la cantidad de disolución que contiene una mezcla con 7.5 gramos de cloruro de sodio (NaCl) con un porcentaje en masa de 3.5% de NaCl.

LIVEWORKSHEETS

VII.- Coloca los métodos de separación según sean de mezclas homogéneas o heterogéneas:

Destilación	Extracción con disolventes	Filtración
Cristalización	Centrifugación	Magnetización
Cromatografía en fase sólida	Decantación	Tamizado

Métodos se separación para mezclas homogéneas:	**Métodos de separación para mezclas heterogéneas**

LIVEWORKSHEETS

VII. COMPLETA EL CUADRO CON LOS DATOS FALTANTES, PUEDES UTILIZAR LA TABLA PERIODICA.

SÍMBOLO	ELEMENTO	ANIÓN O CATIÓN	Z	A	P^+	e^-	n	Carga
	C^{+2}							
			56					0
				235				2-
	Sr^{-2}							
			16					2-

LIVEWORKSHEETS