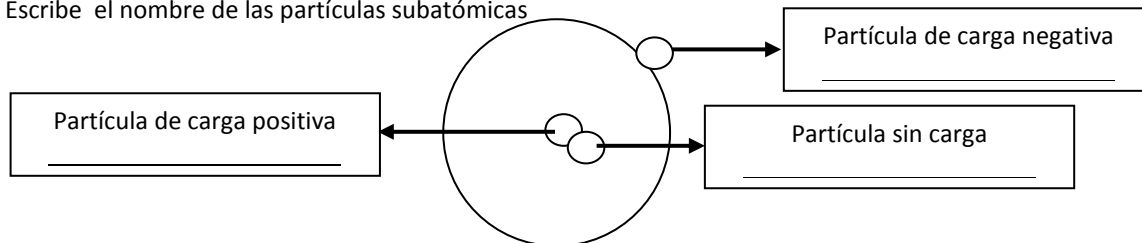




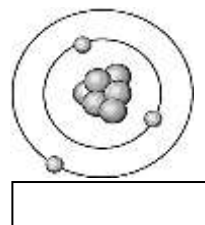
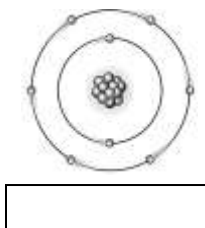
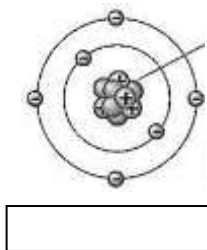
Nombres y apellidos: \_\_\_\_\_ Curso: \_\_\_\_\_ Nota: \_\_\_\_\_

**REFUERZO QUÍMICA GRADO DÉCIMO**

1. Escribe el nombre de las partículas subatómicas



2. Escribe el nombre de cada elemento químico que se representa



3. ¿Qué es un elemento químico?

\_\_\_\_\_

4. Identifica el nombre, símbolo o número atómico de los siguientes elementos

Elemento	Símbolo	# Atómico
carbono		
	Na	
	Cl	
		100
	Hg	
		18

5. ¿Qué es un compuesto químico?

\_\_\_\_\_

6. Escribe 5 ejemplos de compuesto químico

$H_2SO_4$			
Ácido sulfúrico			

7. Identifica el número atómico (**Z**) de los siguientes elementos utilizando la tabla periódica (3 puntos)

Cobre \_\_\_\_\_

Plata \_\_\_\_\_

Mercurio \_\_\_\_\_

Potasio \_\_\_\_\_

Cloro \_\_\_\_\_

Magnesio \_\_\_\_\_

8. Define

A. Número atómico

\_\_\_\_\_

B. Número másico

\_\_\_\_\_

C. Isótopo

\_\_\_\_\_

D. Isóbaro

\_\_\_\_\_

9. Teniendo en cuenta la cantidad de partículas subatómicas de cada elemento responde las siguientes preguntas

Elemento	Protones	Electrones	Neutrones
B	7	7	7
C	12	12	16
D	7	7	9
E	18	18	10
F	32	32	35

A. Número atómico (**Z**) del elemento B \_\_\_\_\_

B. Número másico (**A**) del elemento F \_\_\_\_\_

C. Cantidad de partículas negativas en el elemento C \_\_\_\_\_

D. Los elementos isótopos \_\_\_\_\_ y \_\_\_\_\_

E. Los elementos isóbaros \_\_\_\_\_ y \_\_\_\_\_

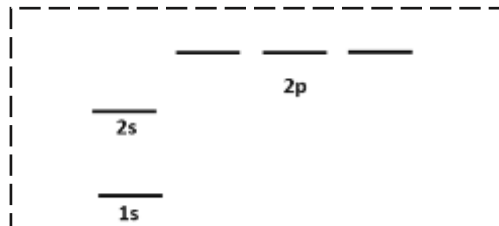
10. Establece la masa molecular de los siguientes compuestos

Nombre	Fórmula	Masa
Óxido de Zinc	ZnO	
Fluoruro de calcio	CaF <sub>2</sub>	
Ácido sulfúrico	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	
Ácido nítrico	HNO <sub>3</sub>	

11. Completa el diagrama de orbital para

12.

Carbono C Z=6



Sodio Na Z=11



13. Identificar los grupos y los periodos de los siguientes elementos

Calcio Ca Z=20

Silicio Si Z=14

Oxígeno O Z= 8

Bromo Br Z= 35

Elemento	Grupo	Periodo
Calcio		
Oxígeno		
Silicio		
Bromo		

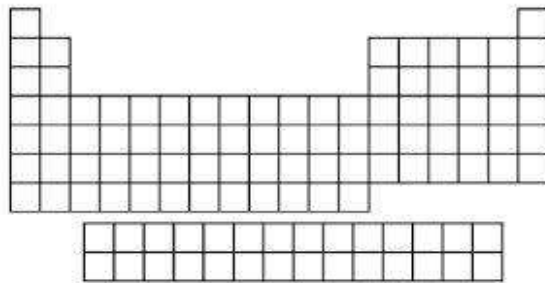
14. Clasifica los siguientes elementos según sean representativos, de transición o de transición interna

A. Plata Ag Z= 47 \_\_\_\_\_

B. Erblio Er Z= 68 \_\_\_\_\_

C. Bario Ba Z=56 \_\_\_\_\_

15. Identifica



- Metales
- No metales
- Metaloides

- Representativos
- De transición
- De transición interna

16. Escribe características de los enlaces iónicos y covalentes

Enlaces iónicos	Enlaces covalentes

17. Dibuja la estructura de Lewis para cada uno de los siguientes elementos (Realiza el diagrama de orbital al revés de la hoja)

Aluminio Al Z=13 \_\_\_\_\_

Oxígeno O Z=8 \_\_\_\_\_

18. Establece si en las siguientes sustancias se presentan enlaces iónicos o covalentes. En el caso de ser covalente indica si es apolar o polar

A. Yoduro de potasio KI \_\_\_\_\_

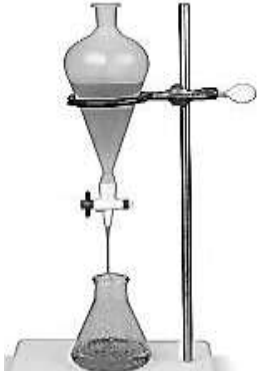
B. Cloruro de hidrógeno HCl \_\_\_\_\_

19. ¿Qué es una mezcla?

20. Establece diferencias y escribe un ejemplo de cada una (6 puntos)

Mezcla heterogénea	Mezcla homogénea

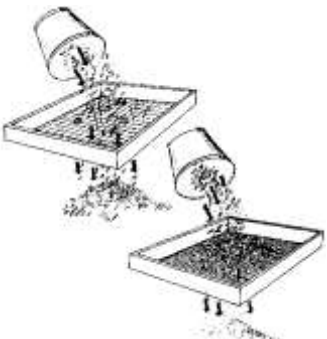
21. Completa la información requerida

	<b>Nombre del método</b>
	<b>Tipo de mezcla</b>
	<b>Formada por</b>
	<b>Instrumentos</b>

	<b>Nombre del método</b>
	<b>Tipo de mezcla</b>
	<b>Formada por</b>
	<b>Instrumentos</b>

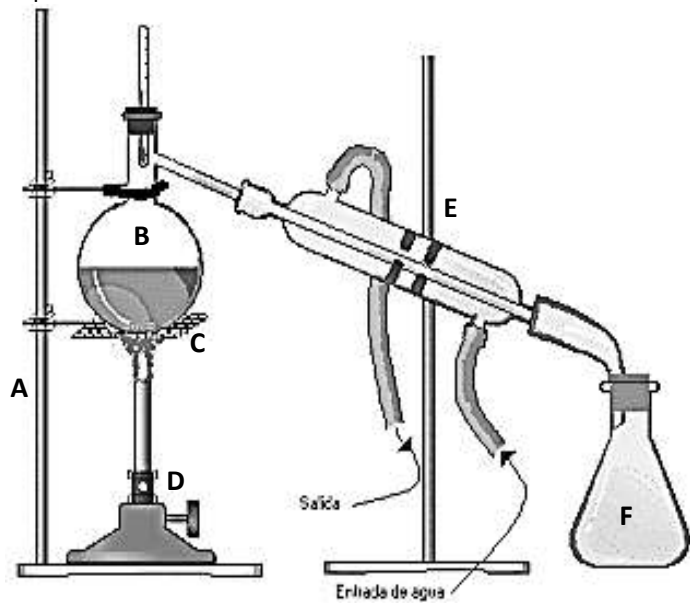


<b>Nombre del método</b>
<b>Tipo de mezcla</b>
<b>Formada por</b>
<b>Instrumentos</b>



<b>Nombre del método</b>
<b>Tipo de mezcla</b>
<b>Formada por</b>
<b>Instrumentos</b>

22. Responde a partir del siguiente esquema



- Nombre del método que representa \_\_\_\_\_
- Tipo de mezcla que separa \_\_\_\_\_
- Formada por \_\_\_\_\_
- Identifica \_\_\_\_\_

<b>A</b>		<b>D</b>	
<b>B</b>		<b>E</b>	
<b>C</b>		<b>F</b>	