



Nombres y apellidos: _____ Curso: _____ Nota: _____

REFUERZO QUÍMICA GRADO 10º

1. Define los siguientes términos

- A. Ley del octeto _____

- B. Electrones de valencia _____

- C. Enlace metálico _____

- D. Número de oxidación _____

2. Escribe características de los enlaces iónicos y covalentes

Enlaces iónicos	Enlaces covalentes

3. Determina los electrones de valencia para los elementos con números atómicos

- A. Rubidio **Rb** Z= 37 _____
= _____
- B. Silicio **Si** Z= 14 _____
= _____
- C. Argón **Ar** Z= 18 _____
= _____
- D. Neón **Ne** Z= 10 _____
= _____
- E. Potasio **K** Z= 19 _____
= _____
- F. Germanio **Ge** Z=32 _____
= _____

4. Dibuja la estructura de Lewis para cada uno de los siguientes elementos. Realiza los diagramas de orbital al revés de la hoja

Aluminio **Al** Z=13

Calcio **Ca** Z=20

Boro **B** Z=5

Oxígeno **O** Z=8

Azufre **S** Z=16

Magnesio **Mg** Z=12

5. 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 _____

C. Bromuro de sodio NaBr _____

D. Cloruro de magnesio MgCl₂ _____


E. Yoduro de hidrógeno HI _____

6. ¿Qué es una mezcla?

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


Mezcla heterogénea	Mezcla homogénea

8. Completa la información requerida

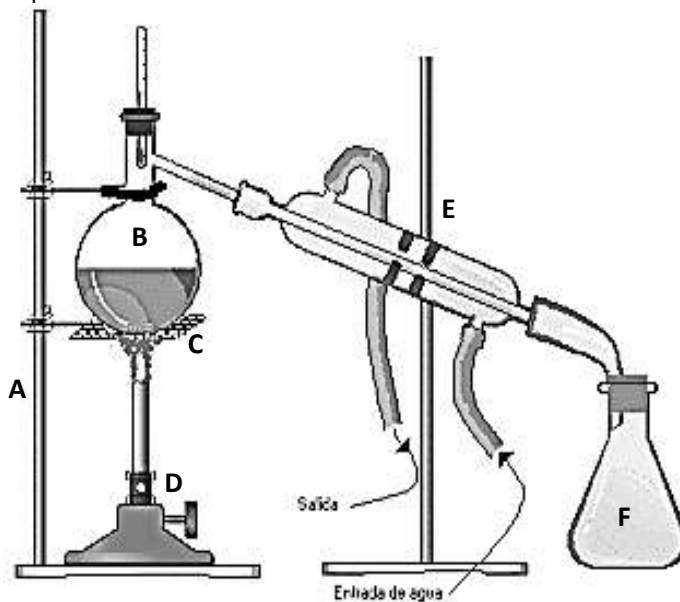
	Nombre del método
	Tipo de mezcla
	Formada por
	Instrumentos

	Nombre del método
	Tipo de mezcla
	Formada por
	Instrumentos

	Nombre del método
	Tipo de mezcla
	Formada por
	Instrumentos

	Nombre del método
	Tipo de mezcla
	Formada por
	Instrumentos

9. Responde a partir del siguiente esquema



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

A		D	
B		E	
C		F	

10. Escribe 15 palabras empleando elementos de la tabla periódica, deben contener símbolo, nombre del elemento y número atómico.

