	EXAMEN UNIDAD IV	GRADO:	SEGUNDO BÁSICO
	VALOR UNIDAD 30PTS.	Área curricular:	CIENCIAS NATURALES
		Tutor:	SHARON MORALES
Nombre:			Fecha:

INSTRUCCIONES GENERALES: Realice cuidadosamente cada una de las series que se le presentan a continuación, no puede consultar textos o compañeros, de ser así se da por anulada la prueba.

PRIMERA SERIE: A continuación, escribe un concepto de los siguientes enlaces químicos (valor 10 puntos)

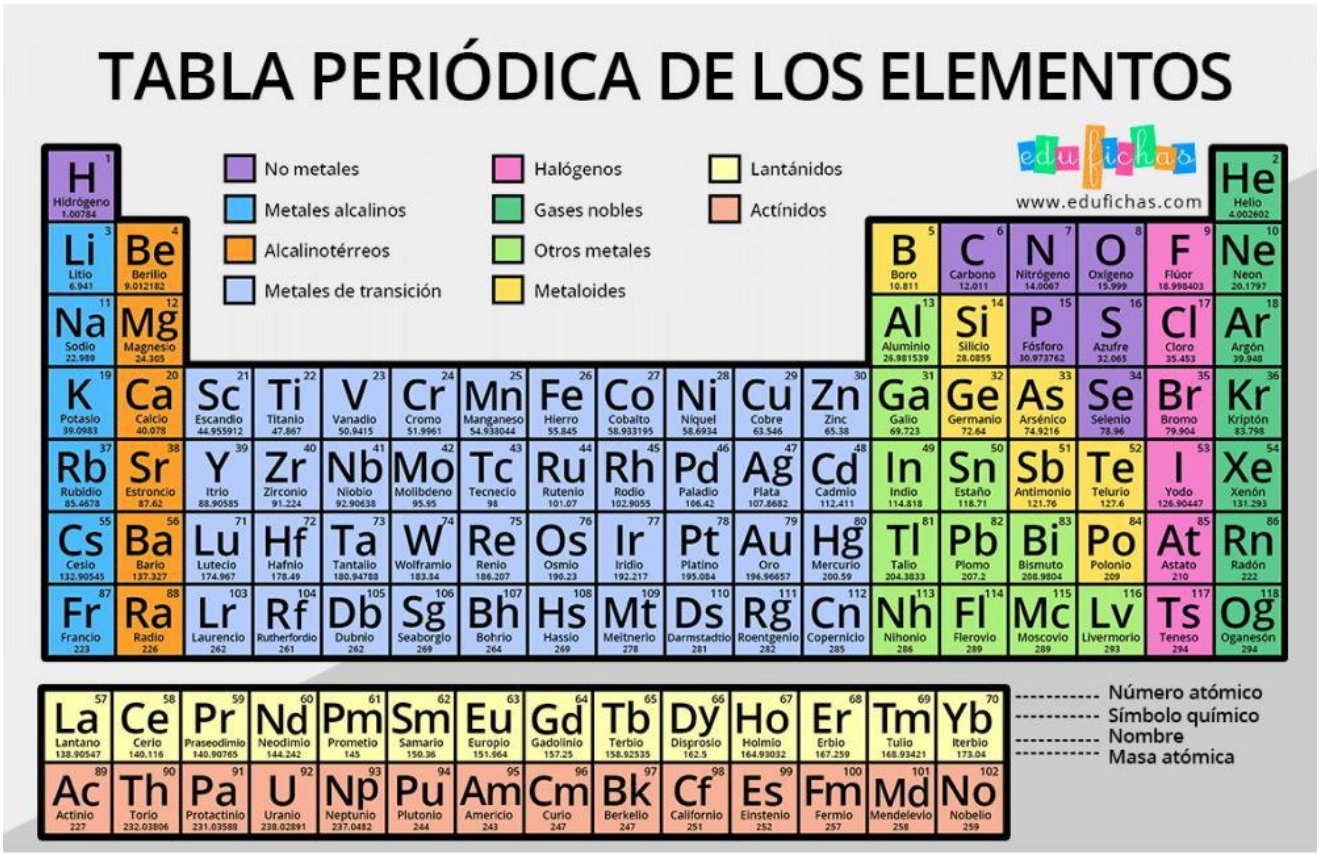
ENLACE QUÍMICO	ENLACE IÓNICO	ENLACE COVALENTE

SEGUNDA SERIE: Une con una línea el termino con su respectivo concepto (Valor 10 puntos)

El primer modelo con bases científicas el cual denomino Teoría Atómica.	MODELO ATOMICO THOMSON
Fue una modificación del modelo atómico en la que el átomo es como un sistema solar microscópico	MODELO ATOMICO BOHR
Fue el primero en definir al átomo como un núcleo pesado con carga positiva y que los electrones giraban a su alrededor	MODELO ATOMICO RUTHERFORD
Pudín de Pasas descubrió el electrón como partículas subatómicas con tubos de rayos catódicos	MODELO ATOMICO DALTON
Modelo del Átomo cubico propuso una representación gráfica de la estructura de los átomos o molécula no polar distribuida en forma de cubo.	MODELO ATOMICO LEWIS

LIVEWORKSHEETS

TERCERA SERIE: Completa la tabla de los elementos químicos con sus respectivos símbolos (Valor 10 puntos)



NOMBRE	SÍMBOLO
Argón	
Cesio	
Francio	
Litio	
Sodio	
Oxigeno	
Potasio	
Azufre	
Radio	
Prometio	

LIVEWORKSHEETS