

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

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

TABLA PERIÓDICA DE LOS ELEMENTOS

No metales

Metales alcalinos

Alcalinotérreos

Metales de transición

Halógenos

Gases nobles

Otros metales

Metaloides

Lantánidos

Actínidos

edu fichas

www.edufichas.com

1 H Hidrógeno 1.00784																		2 He Helio 4.002602					
3 Li Litio 6.941	4 Be Berilio 9.012182																	5 B Boro 10.811	6 C Carbono 12.011	7 N Nitrógeno 14.0067	8 O Oxígeno 15.999	9 F Flúor 18.998403	10 Ne Neón 20.1797
11 Na Sodio 22.989	12 Mg Magnesio 24.305																	13 Al Aluminio 26.981539	14 Si Silicio 28.0855	15 P Fósforo 30.973762	16 S Azufre 32.065	17 Cl Cloro 35.453	18 Ar Argón 39.948
19 K Potasio 39.0983	20 Ca Calcio 40.078	21 Sc Escandio 44.955912	22 Ti Titanio 47.867	23 V Vanadio 50.9415	24 Cr Cromo 51.9961	25 Mn Manganeso 54.938044	26 Fe Hierro 55.845	27 Co Cobalto 58.933195	28 Ni Níquel 58.6934	29 Cu Cobre 63.546	30 Zn Zinc 65.38	31 Ga Gallio 69.723	32 Ge Germanio 72.64	33 As Arsénico 74.9216	34 Se Selenio 78.96	35 Br Bromo 79.904	36 Kr Kriptón 83.795						
37 Rb Rubidio 85.4678	38 Sr Estroncio 87.62	39 Y Itrio 88.90585	40 Zr Zirconio 91.224	41 Nb Niobio 92.90638	42 Mo Molibdeno 95.95	43 Tc Tecnecio 98	44 Ru Rutenio 101.07	45 Rh Rodio 102.9055	46 Pd Paladio 106.42	47 Ag Plata 107.8682	48 Cd Cadmio 112.411	49 In Indio 114.818	50 Sn Estañio 118.71	51 Sb Antimonio 121.76	52 Te Telurio 127.6	53 I Yodo 126.90447	54 Xe Xenón 131.293						
55 Cs Cesio 132.90545	56 Ba Bario 137.327	57 La Lantano 138.90547	58 Ce Cerio 140.118	59 Pr Praseodimio 140.90765	60 Nd Neodimio 144.242	61 Pm Prometio 145	62 Sm Samario 150.36	63 Eu Europio 151.964	64 Gd Gadolinio 157.25	65 Tb Terbio 158.92535	66 Dy Disprosio 162.5	67 Ho Holmio 164.93032	68 Er Erbio 167.259	69 Tm Tulio 168.93421	70 Yb Iterbio 173.04								
87 Fr Francio 223	88 Ra Radio 226	89 Ac Actinio 227	90 Th Torio 232.03806	91 Pa Protactinio 231.03588	92 U Uranio 238.02891	93 Np Neptunio 237.0482	94 Pu Plutonio 244	95 Am Americio 243	96 Cm Curio 247	97 Bk Berkelio 247	98 Cf Californio 251	99 Es Einsteinio 252	100 Fm Fermio 257	101 Md Mendelevio 258	102 No Nobelio 259								

Número atómico

Símbolo químico

Nombre

Masa atómica

----- Número atómico
----- Símbolo químico
----- Nombre
----- Masa atómica

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