



Física y Química 3º E.S.O.

Nombre _____

Fecha _____ Evaluación _____

Nota: En el examen no se puede usar ni lápiz, ni corrector.

Calificación _____

- (2 p.) ¿Por qué se dice que la materia es discontinua?. ¿Quién lo estableció?.
- (2 p.) Completa el siguiente recuadro.

Especie Química	A	p ⁺	e ⁻	n	Z	Catión o Anión	Nombre de la Especie Química
Mo	96		42				
Sb⁻³	209			126			
⁷³ ₃₂ Ge							
Hf⁺⁴			68	106			
²³⁸ ₈₆ U ⁺⁶							
Ba⁺²				81	56		
Y		39		49			
Po⁻²			86	126			

- (2 p.) Realiza la configuración electrónica de las especies en **negrita** e indica la letra del nivel más externo.
- (4 p.) Test. Elige la respuesta correcta
 - Son conductores en disolución o fundidos y poseen...
 - Enlace iónico
 - Enlace metálico
 - Enlace covalente
 - Cuando un átomo pierde electrones, adquiere un exceso de carga positiva, se denomina...
 - Catión
 - Anión
 - Neutrón
 - Radiaciones que están formadas por ondas electromagnéticas y pueden ser detenidas por una pared ancha de hormigón.
 - beta.
 - alfa.
 - gamma.
 - La masa del neutrón es la misma que la del protón pero su carga distinta...
 - Verdadero.
 - Falso.
 - Por lo tanto la diferencia entre dos isótopos de un elemento...
 - Es el número Z
 - Es el número A
 - Ninguno de los anteriores

C
O
I
X
I
O
V
I
I
A
D
O
A
R
E
N
E
N
T
E
I
R
O

- VI. Cuando hablamos de que son insolubles en agua y casi todos son disolvente hablamos de sustancias con...
- Enlace iónico
 - Enlace metálico
 - Enlace covalente
- VII. Joseph J. Thomson demostró la existencia del....
- Electrón
 - Protón
 - Neutrón
- VIII. En esta región la probabilidad de encontrar al electrón es muy alta se denomina.
- Núcleo
 - Orbital
 - Corteza
- IX. Los rayos canales ayudaron a descubrir el...
- Electrón
 - Protón
 - Neutrón
- X. En el Amoníaco NH₃ se produce un enlace.
- Enlace iónico
 - Enlace metálico
 - Enlace covalente
- XI. Tipo de enlace que se da entre los elementos situados a la izquierda y el centro de la tabla periódica, con los elementos no metálicos situados a la derecha.
- Enlace iónico
 - Enlace metálico
 - Enlace covalente
- XII. ¿Cuál no es un bioelemento?.
- Calcio
 - Carbono
 - Hierro
- XIII. El magnesio lo podemos encontrar en...
- Carne
 - Huevos
 - Plátano
- XIV. El cinc se encuentra en.
- Té
 - Frutos secos.
 - Pan integral.
- XV. La interacción entre la nube de electrones y los iones positivos asegura la estabilidad en el...
- Enlace iónico
 - Enlace metálico
 - Enlace covalente



TABLA PERIODICA DE ELEMENTOS

1		2																																			
1	1.00797 2.1 H HIDROGENO 1-1 252.7 0.0709	<table border="1"> <tr> <td>1</td> <td>1.00797 2.1 H HIDROGENO 1-1 252.7 0.0709</td> </tr> <tr> <td>NUMERO ATOMICO</td> <td>1</td> </tr> <tr> <td>SIEMBOLO DEL ELEMENTO</td> <td>H</td> </tr> <tr> <td>NOMBRE DEL ELEMENTO</td> <td>HIDROGENO</td> </tr> <tr> <td>PUNTO DE FUSION</td> <td>-259.2</td> </tr> <tr> <td>PUNTO DE EBULLICION</td> <td>-252.7 0.0709</td> </tr> <tr> <td>NUMERO DE OXIDACION</td> <td>1, -1</td> </tr> <tr> <td>DENSIDAD DE SOLIDOS, LIQUIDOS, g/ml, 20° C</td> <td>0.0709</td> </tr> <tr> <td>GASES, g/l, 0° C, 1 Atm</td> <td></td> </tr> </table>								1	1.00797 2.1 H HIDROGENO 1-1 252.7 0.0709	NUMERO ATOMICO	1	SIEMBOLO DEL ELEMENTO	H	NOMBRE DEL ELEMENTO	HIDROGENO	PUNTO DE FUSION	-259.2	PUNTO DE EBULLICION	-252.7 0.0709	NUMERO DE OXIDACION	1, -1	DENSIDAD DE SOLIDOS, LIQUIDOS, g/ml, 20° C	0.0709	GASES, g/l, 0° C, 1 Atm		2	4.0026 He HELIO 0.126 259.7								
1	1.00797 2.1 H HIDROGENO 1-1 252.7 0.0709																																				
NUMERO ATOMICO	1																																				
SIEMBOLO DEL ELEMENTO	H																																				
NOMBRE DEL ELEMENTO	HIDROGENO																																				
PUNTO DE FUSION	-259.2																																				
PUNTO DE EBULLICION	-252.7 0.0709																																				
NUMERO DE OXIDACION	1, -1																																				
DENSIDAD DE SOLIDOS, LIQUIDOS, g/ml, 20° C	0.0709																																				
GASES, g/l, 0° C, 1 Atm																																					
3	6.939 1.0 Li LITIO 1 180.5 1330	4	9.0122 1.5 Be BERILIO 2 1277 2770	5	10.811 2.0 B BORO 3 2250	6	12.011 2.5 C CARBONO 2, 4 3727 284	7	14.0069 3.0 N NITROGENO 3, 5 210.5 254.5	8	15.9994 3.5 O OXIGENO 2 219.8 2	9	18.9984 4.0 F FLUOR -1 219.6 1	10	20.180 4.0 Ne NEON 1.204																						
11	22.989 0.9 Na SODIO 1 97.8 882.8	12	24.312 1.2 Mg MAGNESIO 2 910.7 1107	13	26.9815 1.5 Al ALUMINIO 3 960 2450	14	28.086 1.8 Si SILICIO 4 1410 4	15	30.9738 2.1 P FOSFORO 3, 5 44.2 454.5	16	32.065 2.5 S AZUFRE 2, 4, 6 112.8 444.6	17	35.453 3.0 Cl CLORO -1, 1.5, 3, 7 101 153.7	18	39.948 3.0 Ar ARGON 1.40																						
19	39.102 0.8 K POTASIO 1 63.7 760	20	40.08 1.0 Ca CALCIO 2 843 1480	21	44.956 1.3 Sc ESCANDIO 3 1539 3	22	47.90 1.5 Ti TITANIO 4 1669 34	23	50.942 1.6 V VANADIO 5 1910 2345	24	51.996 1.6 Cr CROMO 3, 6 1975 23.8	25	54.938 1.6 Mn MANGANESO 2, 3, 4, 6, 7 1536 23	26	55.847 1.8 Fe HIERRO 2, 3 1536 23	27	58.933 1.8 Co COBALTO 2, 3 1495 23	28	58.71 1.8 Ni NIQUEL 2, 3 1455 23	29	63.54 1.9 Cu COBRE 1, 2 1083 1.2	30	65.39 1.6 Zn CINC 2 924 2	31	69.72 2.0 Ga GALIO 3 29.8 1.3	32	72.59 1.6 Ge GERMANIO 4 937.4 4	33	74.922 2.0 As ARSENICO 3, 5 613 355	34	78.96 2.4 Se SELENIO -2, 4, 6 217 248	35	79.909 2.8 Br BROMO -1, 3, 5 72 135	36	83.80 2.6 Kr KRIPTON 3.10, 152		
37	85.47 0.8 Rb RUBIDIO 1 38.9 760	38	87.62 1.0 Sr ESTRONCIO 2 768 1380	39	88.905 1.3 Y ITRIO 3 1539 3	40	89.904 1.3 Zr CIRCONIO 4 1836 24.4	41	92.906 1.6 Nb NIOBIO 5 2470 35	42	95.94 1.8 Mo MOLIBDENO 2, 3, 4, 5, 6 2620 35	43	97.905 1.9 Tc TECNICIO 7 2140 24.7	44	101.07 2.2 Ru RUTENIO 2, 3, 4, 5, 6, 7 2530 35.4, 5.6	45	102.905 2.2 Rh RODIO 1, 3 1862 12.3, 4	46	106.4 2.2 Pd PALADIO 2, 4 1556 24	47	107.87 1.9 Ag PLATA 1 960.8 1.2	48	112.41 1.7 Cd CADMIO 2 320.9 2	49	114.82 1.7 In INDIO 3 156.2 3	50	118.68 1.6 Sn ESTAÑO 4 231.9 4	51	121.75 1.9 Sb ANTIMONIO 3, 5 630.5 435	52	127.60 2.1 Te TELURIO -2, 4, 6 450 248	53	126.905 2.1 I YODO -1, 3, 5 113.5 13.7	54	131.30 2.2 Xe XENON 1, 3, 5, 7, 9 117 4.6, 6		
55	132.905 0.7 Cs CESIO 1 28.7 1	56	137.34 0.9 Ba BARIO 2 174 1640	57	138.91 1.1 La LANTANIO 3 960 3	72	178.49 1.3 Hf HAFNIO 4 2270 13	73	180.948 1.5 Ta TANTALIO 5 2996 5	74	183.85 1.7 W WOLFRAMIO 2, 3, 4, 5, 6 3380 23.4, 5.6	75	186.2 1.9 Re RENIIO 7 3170 24.6, 7, -1	76	190.2 2.2 Os OSMIO 4, 6, 8 2700 46.8	77	192.22 2.2 Ir IRIDIO 1, 3 2442 23.4, 6	78	195.08 2.2 Pt PLATINO 2, 4 1789 19	79	196.967 2.4 Au ORO 1, 3 1063 1.3	80	200.59 1.9 Hg MERCURIO 2 384 1.2	81	204.37 1.8 Tl TALIO 1, 3 303 1.3	82	207.19 1.8 Pb PLOMO 2, 4 327.4 24	83	208.98 1.8 Bi BISMUTO 3, 5 271.3 35	84	208.98 2.1 Po POLONIO 2, 4 254 24	210	210 2.2 At ASTATO -1, 5 302 1.5	210	210 2.2 Rn RADON 71 41.8		
87	223 0.7 Fr FRANCIO 1 27	88	226 0.9 Ra RADIO 2 700	89	227 1.1 Ac ACTINIO 3 1050	104	261 4 Ku KURCIATOVIO 4	105	262 0 Ha HANIIO 0	LANTANIDOS																											
ACTINIDOS										58	140.12 1.1 Ce CERIO 3, 4 786 34	59	140.907 1.1 Pr PRASEODIMIO 3, 4 3488 6.77 9127	60	144.24 1.2 Nd NEODIMIO 3, 4 1024 9	61	147 1.7 Pm PROMETIO 3 1027 3	62	150.35 1.2 Sm SAMARIO 2, 3 1072 23	63	151.96 1.2 Eu EUROPIO 2, 3 1850 7.54 1431	64	157.25 1.1 Gd GADOLINIO 3 1356 34	65	158.924 1.3 Tb TERBIO 3, 4 1356 34	66	162.50 1.3 Dy DISPROSIO 3 1407 3	67	164.93 1.3 Ho HOLMIO 3 1461 3	68	167.26 1.2 Er ERBIO 3 1467 3	69	168.934 1.2 Tm TULIO 3 1545 23	70	173.04 1.1 Yb YTERBIO 2, 3 824 23	71	174.97 1.2 Lu LUTECIO 3 1652 3
90	232.037 1.3 Th TORIO 4 1750 260	91	231 1.5 Pa PROTACTINIO 4, 5 1230 4.5	92	238.03 1.5 U URANIO 3, 4, 5, 6 1132 3.4, 5, 6	93	237 1.7 Np NEPTUNIO 3, 4, 5, 6 837 3.4, 5, 6	94	244 1.5 Pu PLUTONIO 3, 4, 5, 6 640 3.4, 5, 6	95	243 1.3 Am AMERICIO 3, 4, 5, 6 640 3.4, 5, 6	96	247 1.3 Cm CURIO 3 640 3.4, 5, 6	97	247 1.3 Bk BERKELIO 3, 4 640 3.4, 5, 6	98	249 1.3 Cf CALIFORNIO 3 640 3.4, 5, 6	99	254 1.3 Es EINSTEINIO 3 640 3.4, 5, 6	100	259 1.3 Fm FERMIO 3 640 3.4, 5, 6	101	266 1.3 Md MENDELEVIO 3 640 3.4, 5, 6	102	266 1.3 No NOBELIO 3 640 3.4, 5, 6	103	267 1.3 Lr LAWRENCIO 3 640 3.4, 5, 6										

