



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
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 H 1.00797 2.1 HIDROGENO 1-1 -252.7 0.0709		2 He 4.0026 -269.7 0.126																																	
3		4		5										6		7		8		9		10													
3 Li 6.939 1.0 LITIO		4 Be 9.0122 1.5 BERILIO		5 B 10.811 2.0 BORO										6 C 12.011 2.5 CARBONO		7 N 14.0069 3.0 NITROGENO		8 O 15.9994 3.5 OXIGENO		9 F 18.9984 4.0 FLUOR		10 Ne 20.183 4.0 NEON													
11		12		13										14		15		16		17		18													
11 Na 22.989 0.9 SODIO		12 Mg 24.312 1.2 MAGNESIO		13 Al 26.9815 1.5 ALUMINIO										14 Si 28.086 1.8 SILICIO		15 P 30.9738 2.1 FOSFORO		16 S 32.064 2.5 AZUFRE		17 Cl 35.453 3.0 CLORO		18 Ar 39.948 4.0 ARGON													
19		20		21		22		23		24		25		26		27		28		29		30		31		32		33		34		35		36	
19 K 39.102 0.8 POTASIO		20 Ca 40.08 1.0 CALCIO		21 Sc 44.956 1.3 ESCANDIO		22 Ti 47.90 1.5 TITANIO		23 V 50.942 1.6 VANADIO		24 Cr 51.996 1.6 CROMO		25 Mn 54.938 1.6 MANGANESO		26 Fe 55.847 1.8 HIERRO		27 Co 58.933 1.8 COBALTO		28 Ni 58.71 1.8 NIQUEL		29 Cu 63.54 1.9 COBRE		30 Zn 65.37 1.6 ZINC		31 Ga 69.72 1.6 GALIO		32 Ge 72.59 2.0 GERMANIO		33 As 74.922 2.0 ARSENICO		34 Se 78.96 2.4 SELENIO		35 Br 79.909 2.8 BROMO		36 Kr 83.80 3.0 KRIPTON	
37		38		39		40		41		42		43		44		45		46		47		48		49		50		51		52		53		54	
37 Rb 85.47 0.8 RUBIDIO		38 Sr 87.62 1.0 ESTRONCIO		39 Y 88.905 1.3 ITRIO		40 Zr 91.224 1.4 CIRCONIO		41 Nb 92.906 1.6 NIOBIO		42 Mo 95.94 1.6 MOLIBDENO		43 Tc 97.907 2.2 TECNICO		44 Ru 101.07 2.2 RUTENIO		45 Rh 102.905 2.2 RODIO		46 Pd 106.42 2.2 PALADIO		47 Ag 107.87 1.9 PLATA		48 Cd 112.41 1.7 CADMIO		49 In 114.82 1.7 INDIO		50 Sn 118.69 1.8 ESTAÑO		51 Sb 121.75 1.9 ANTIMONIO		52 Te 127.60 2.1 TELURIO		53 I 126.905 2.2 YODO		54 Xe 131.30 2.2 XENON	
55		56		57		72		73		74		75		76		77		78		79		80		81		82		83		84		85		86	
55 Cs 132.905 0.7 CESIO		56 Ba 137.34 0.9 BARIO		57 La 138.91 1.1 LANTANIO		72 Hf 178.49 1.3 HAFNIO		73 Ta 180.948 1.5 TANTALIO		74 W 183.85 1.7 WOLFRAMIO		75 Re 186.21 1.9 RENIIO		76 Os 190.23 2.2 OSMIO		77 Ir 192.22 2.2 IRIDIO		78 Pt 195.09 2.2 PLATINO		79 Au 196.967 2.4 ORO		80 Hg 200.59 1.9 MERCURIO		81 Tl 204.37 1.8 TALIO		82 Pb 207.19 1.8 PLOMO		83 Bi 208.98 1.8 BISMUTO		84 Po 209 2.0 POLONIO		85 At 210 2.2 ASTATO		86 Rn 222 2.2 RADON	
87		88		89		104		105		106		107		108		109		110		111		112		113		114		115		116		117			
87 Fr 223 0.7 FRANCIO		88 Ra 226 0.9 RADIO		89 Ac 227 1.1 ACTINIO		104 Ku 261 4 KURCIATOVIO		105 Ha 265 0 HANIIO		106		107		108		109		110		111		112		113		114		115		116		117			
58 Ce 140.12 1.1 CERIO		59 Pr 140.907 1.1 PRASEODIMIO		60 Nd 144.24 1.2 NEODIMIO		61 Pm 147 3 PROMETIO		62 Sm 150.36 1.2 SAMARIO		63 Eu 151.96 1.2 EUROPIO		64 Gd 157.25 1.1 GADOLINIO		65 Tb 158.925 1.3 TERBIO		66 Dy 162.50 1.3 DISPROSIO		67 Ho 164.93 1.3 HOLMIO		68 Er 167.26 1.2 ERBIO		69 Tm 168.934 1.2 TERBIO		70 Yb 173.04 1.1 YTERBIO		71 Lu 174.97 1.2 LUTECIO		72		73		74		75	
90 Th 232.038 1.3 TORIO		91 Pa 231 1.5 PROTACTINIO		92 U 238.03 1.5 URANIO		93 Np 237 1.7 NEPTUNIO		94 Pu 244 1.5 PLUTONIO		95 Am 243 1.3 AMERICIO		96 Cm 247 1.3 CURIO		97 Bk 247 1.3 BERKELIO		98 Cf 251 1.3 CALIFORNIO		99 Es 254 1.3 EINSTEINIO		100 Fm 257 1.3 FERMIUM		101 Md 258 1.3 MENDELEVIO		102 No 259 1.3 NOBELIO		103 Lr 260 1.3 LAWRENCIO		104		105		106			

LANTANIDOS

ACTINIDOS

