<u>Área personal</u> / Mis cursos / [1-2020] QMC100-YF / TEMA 6: EQUILIBRIO ÁCIDO - BASE / TERCER EXAMEN PARCIAL

	Thursday, 10 de December de 2020, 08:35
	Finalizado Thursday, 10 de December de 2020, 09:50
	1 hora 15 minutos
empleado	
Calificación	<b>52,00</b> de 100,00
regunta <b>1</b> Correcta	
runtúa 3,00 sobre 3,00	
El modelo atómic	o de Rutherford se basa en el descubrimiento de:
Seleccione una:	
a. Electrones	
O b. ninguno	
<ul><li>c. Núcleo</li></ul>	· ·
Od. Protones	
O e. ayb	
Respuesta correct	a
La respuesta corre	ecta es: Núcleo

FRCFR	EXAMEN	PARCIAL	· Revisión	del intento

Pregunta 2 Correcta
Puntúa 3,00 sobre 3,00
La cantidad de electrones que puede entrar en cada nivel de energía está dada por 2n <sup>2</sup> , fue propuesto por:
Seleccione una:  O a. Dalton
O b. Todas las anteriores
O c. Rutherford
⊕ d. Borh     ✓
O e. De-Broglier
Respuesta correcta
La respuesta correcta es: Borh
Ed responsi de directa es. Born
Pregunta 3
Incorrecta
Puntúa 0,00 sobre 3,00
Los electrones tienden a ocupar el máximo números de orbitales en un subnivel antes de aparearse, corresponde a principio de:
Seleccione una:
⊕ a. Ninguno     ★
O b. Exclusión de Pauly
O c. De AUBAU
O d. Máxima multiplicidad
O e. Mínima energía
Respuesta incorrecta.
La respuesta correcta es: Máxima multiplicidad

FRCFR	EXAMEN	PARCIAI	· Revisión	del intento

Correcta Puntúa 3,00 sobre En un mismo de:	e 3,00
	o átomo no puede haber 2 e <sup>-</sup> que tengan los mismos 4 números cuánticos iguales, esto corresponde al principio
Seleccione	una:
O a. Míni	ima energía
O b. Ning	guno
O c. ayl	b
<ul><li>d. Excl</li></ul>	lusión de Pauly
O e. Máx	xima multiplicidad
Respuesta c	correcta
La respuesto	a correcta es: Exclusión de Pauly
Pregunta <b>5</b>	
ncorrecta Puntúa 0,00 sobre	s cuántico de los electrones, es el resultado de la teoría atómica planteado por:
ncorrecta Puntúa 0,00 sobre	s cuántico de los electrones, es el resultado de la teoría atómica planteado por:
ncorrecta Puntúa 0,00 sobra Los números	s cuántico de los electrones, es el resultado de la teoría atómica planteado por: una:
ncorrecta Puntúa 0,00 sobre Los números Seleccione	s cuántico de los electrones, es el resultado de la teoría atómica planteado por: una: rodinger
Los números Seleccione  a. Schr	s cuántico de los electrones, es el resultado de la teoría atómica planteado por:  una:  rodinger semberg
Los números Seleccione a. Schi	s cuántico de los electrones, es el resultado de la teoría atómica planteado por:  una:  rodinger  semberg
Los números  Seleccione a. Schi b. Heis c. Borh	s cuántico de los electrones, es el resultado de la teoría atómica planteado por:  una:  rodinger  semberg
Los números  Seleccione a. Schi b. Heis c. Borh	s cuántico de los electrones, es el resultado de la teoría atómica planteado por:  una: urodinger semberg h
Los números  Seleccione a. Schi b. Heis c. Borh	una: una: semberg h uly is De Broglier

	FR	CFR	EXA	MEN	PARCI	$AI \cdot R$	evisión	del intent
--	----	-----	-----	-----	-------	--------------	---------	------------

Pregunta <b>6</b> Correcta	
Puntúa 3,00 sc	obre 3,00
El núcleo	de un átomo fue descubierto por:
Seleccion  O a. D	
0 b. b	porh
⊚ c. R	Rhuterford 🗸
O d. Th	homson
O e. N	linguno
	ta correcta
La respue	esta correcta es: Rhuterford
regunta <b>7</b>	
untúa 3,00 sc	obre 3,00
Seleccion	
	Neutrones
<ul><li>b. Pi</li></ul>	
O c. N	Electrones
	Rayos beta
0 0. 10	
Respuest	ta correcta
	esta correcta es: Protones

	FR	CFR	EXA	MEN	PARCI	$AI \cdot R$	evisión	del intent
--	----	-----	-----	-----	-------	--------------	---------	------------

Incorrecta	
Puntúa 0,00 sobre 3,00	
Para el elemento de Z = 19, su capa de valencia es:	
Seleccione una:	
O a. 3d <sup>1</sup>	
O b. 4s <sup>1</sup>	
O c. Ninguno	
	×
O e. 3s <sup>1</sup>	
Respuesta incorrecta.	
La respuesta correcta es: 4s <sup>1</sup>	
Pregunta <b>9</b>	
Incorrecta	
Puntúa 0,00 sobre 3,00	
En la clasificación moderna de la tabla periódica, los elementos en cada familia están ordenados Seleccione una:	s según su:
	s según su:
Seleccione una:	s según su:
Seleccione una:	s según su:
Seleccione una:  a. Radio atómico  b. Propiedades físicas y químicas	s según su:
Seleccione una:  a. Radio atómico  b. Propiedades físicas y químicas  c. Ninguno	
Seleccione una:  a. Radio atómico  b. Propiedades físicas y químicas  c. Ninguno  d. Número atómico	
Seleccione una:  a. Radio atómico  b. Propiedades físicas y químicas  c. Ninguno  d. Número atómico  e. Peso atómico	
Seleccione una:  a. Radio atómico  b. Propiedades físicas y químicas  c. Ninguno  d. Número atómico  e. Peso atómico	
Seleccione una:  a. Radio atómico  b. Propiedades físicas y químicas  c. Ninguno  d. Número atómico  e. Peso atómico	
Seleccione una:  a. Radio atómico  b. Propiedades físicas y químicas  c. Ninguno  d. Número atómico  e. Peso atómico	

FRCFR	<b>EXAMENI</b>	PARCIAI	· Revisión	del intento

ntúa 3,00 sobre 3,00	
Para el elemento de $Z = 24$ , su capa de valencia es:	
Seleccione una:	
a. Ninguno	
$\bigcirc$ b. $3s^24p^4$	
$\circ$ c. $3s^23d^4$	
$\odot$ d. $4s^23d^4$	<b>~</b>
O e. $4s^23p^4$	
Respuesta correcta	
La respuesta correcta es: 4s <sup>2</sup> 3d <sup>4</sup>	
egunta 11	
correcta	
ntúa 0,00 sobre 3,00	
Los elementos de la tabla periódica, se identifica por su:	
Seleccione una:	
a. Ninguno	
b. Peso atómico	×
O c. Propiedades físicas y químicas	
O d. Numero atómico	
O e. Valencia	
Respuesta incorrecta.	
La respuesta correcta es: Numero atómico	

Pregunta <b>12</b> Correcta	
untúa 3,00 sobre 3,00	
El elemento de Z =	29, en la tabla periódica se encuentra ubicado en el periodo y familia de:
Seleccione una:	
○ a. 4, IIB	
O b. 4, IIA	
○ c. 3, IIIB	
O d. 4, IA	
<ul><li>e. 4, IB</li></ul>	<b>✓</b>
Design codes a series also	
Respuesta correcto La respuesta correc	
La respoesta correc	.TC 65. 4, ID
Pregunta 13	
ncorrecta	
ncorrecta Puntúa 0,00 sobre 3,00	
Puntúa 0,00 sobre 3,00	
runtúa 0,00 sobre 3,00	26, tiene estabilidad iónica de:
Puntúa 0,00 sobre 3,00  El elemento de Z =  Seleccione una:	26, tiene estabilidad iónica de:
Puntúa 0,00 sobre 3,00  El elemento de Z =	26, tiene estabilidad iónica de:
Puntúa 0,00 sobre 3,00  El elemento de Z =  Seleccione una:	26, tiene estabilidad iónica de:
Puntúa 0,00 sobre 3,00  El elemento de Z =  Seleccione una:  O a. +3	26, tiene estabilidad iónica de:
Puntúa 0,00 sobre 3,00  El elemento de Z =  Seleccione una:  a. +3  b. +6	26, tiene estabilidad iónica de:
Seleccione una:  a. +3 b. +6 c3	
Puntúa 0,00 sobre 3,00  El elemento de Z =  Seleccione una:  a. +3  b. +6  c3  d. +2  e2	*
Seleccione una:  a. +3 b. +6 c3 d. +2 e2	ta.
Puntúa 0,00 sobre 3,00  El elemento de Z =  Seleccione una:  a. +3  b. +6  c3  d. +2  e2	ta.
Seleccione una:  a. +3 b. +6 c3 d. +2 e2	ta.
Seleccione una:  a. +3 b. +6 c3 d. +2 e2	ta.
Seleccione una:  a. +3 b. +6 c3 d. +2 e2	ta.
Seleccione una:  a. +3 b. +6 c3 d. +2 e2	ta.
Seleccione una:  a. +3 b. +6 c3 d. +2 e2	ta.

1	E.	R	CFR	FXAN	MFN :	PAR	~IAI ·	Revisiór	del	intento

Correcta Puntúa 3,00 sobre 3,00	
El elemento de Z = 27	en la tabla periódica se encuentra ubicado en el periodo y familia de:
Seleccione una:  a. 4, IB	
○ b. 4, IIB	
O c. 4, VIIIA	
O d. 4, VIIB	
e. 4, VIIIB	•
Despuesta correcta	
Respuesta correcta  La respuesta correcto	As: 4 VIIIR
La responsi a content	03, VIIIB
Pregunta <b>15</b>	
Correcta	
Puntúa 3,00 sobre 3,00	
0,00 305/0 0,00	
	tiene estabilidad iónica de:
El elemento de Z = 18	tiene estabilidad iónica de:
El elemento de Z = 18  Seleccione una:  a2  b. +2	tiene estabilidad iónica de:
El elemento de Z = 18  Seleccione una:  a2  b. +2  c. +6	tiene estabilidad iónica de:
El elemento de Z = 18  Seleccione una:  a2  b. +2  c. +6  d. 0	tiene estabilidad iónica de:
El elemento de Z = 18  Seleccione una:  a2  b. +2  c. +6	tiene estabilidad iónica de:
El elemento de Z = 18  Seleccione una:  a2  b. +2  c. +6  d. 0  e. +3	tiene estabilidad iónica de:
El elemento de Z = 18  Seleccione una:  a2  b. +2  c. +6  d. 0  e. +3  Respuesta correcta	
El elemento de Z = 18  Seleccione una:  a2  b. +2  c. +6  d. 0  e. +3	
El elemento de Z = 18  Seleccione una:  a2  b. +2  c. +6  d. 0  e. +3  Respuesta correcta	
El elemento de Z = 18  Seleccione una:  a2  b. +2  c. +6  d. 0  e. +3  Respuesta correcta	
El elemento de Z = 18  Seleccione una:  a2  b. +2  c. +6  d. 0  e. +3  Respuesta correcta	
El elemento de Z = 18  Seleccione una:  a2  b. +2  c. +6  d. 0  e. +3  Respuesta correcta	

Pregunta **16**Finalizado
Puntúa 15,00 sobre 15,00

<u>R∈</u> <u>D∈</u>

Se desea prepara 500 ml de solución de ácido acético de pH = 2.8. Calcular el volumen de solución concentrada de ácido acético que se necesita para preparar la solución, la solución concentrada tiene una densidad de 1.05 g/ml y 99 % de pureza en ácido, Ka(CH3COOH) = 1.8x10<sup>-5</sup>.

<u>examen1.jpg</u>

Comentario:

Pro 11: Fir Pu 10 so 15

Pro 11 Sir cc Pu cc 25

CA