Área personal / Mis cursos / [1-2020] QMC100-YF / TEMA 12: FAMILIA DE NITRÓGENO / CUARTO EXAMEN, QUIMICA INORGÁNICA

	Friday, 15 de January de 2021, 13:05
	Finalizado
	Friday, 15 de January de 2021, 13:30
	25 minutos 1 segundos
empleado	
Calificación	72,00 de 100,00
Pregunta 1	
Correcta	
Puntúa 4,00 sobre 4,00	
Seleccione una:	
Seleccione una: a. manteca	vegetal 🗸
	vegetal 🗸
a. manteca	vegetal 🗸
a. mantecab. aceite	vegetal 🗸
a. mantecab. aceitec. ninguno	vegetal 🗸
a. mantecab. aceitec. ningunod. harinae. etanol	
a. mantecab. aceitec. ningunod. harinae. etanol	ta
a. mantecab. aceitec. ningunod. harinae. etanol	
a. mantecab. aceitec. ningunod. harinae. etanol	ta
a. mantecab. aceitec. ningunod. harinae. etanol	ta

1 de 17 1/10/2021 08:03

ncorrecta untúa 0,00 sobre 4,00			
uniud 0,00 sobre 4,00			
En la naturaleza, el hi	drógeno se encuentra formando compuestos quím	icos, como:	
Seleccione una:			
a. hidrocarburos			
O b. agua			
O c. carbohidrato			
O d. todas las ante	iores		
● e. ayb			×
Respuesta incorrecta			
La respuesta correcto	es: todas las anteriores		
regunta 3			
Correcta			
untúa 4,00 sobre 4,00			
	gaseosos, considerado más liviano es el:		
Unos de los elemento Seleccione una: O a. aire	gaseosos, considerado más liviano es el:		
Seleccione una:	gaseosos, considerado más liviano es el:		
Seleccione una: O a. aire	gaseosos, considerado más liviano es el:		✓
Seleccione una: a. aire b. ninguno	gaseosos, considerado más liviano es el:		✓
Seleccione una: a. aire b. ninguno c. hidrógeno	gaseosos, considerado más liviano es el:		✓
Seleccione una: a. aire b. ninguno c. hidrógeno d. nitrógeno e. oxígeno	gaseosos, considerado más liviano es el:		~
Seleccione una: a. aire b. ninguno c. hidrógeno d. nitrógeno			•
Seleccione una: a. aire b. ninguno c. hidrógeno d. nitrógeno e. oxígeno			•
Seleccione una: a. aire b. ninguno c. hidrógeno d. nitrógeno e. oxígeno			*
Seleccione una: a. aire b. ninguno c. hidrógeno d. nitrógeno e. oxígeno			*
Seleccione una: a. aire b. ninguno c. hidrógeno d. nitrógeno e. oxígeno			•
Seleccione una: a. aire b. ninguno c. hidrógeno d. nitrógeno e. oxígeno			
Seleccione una: a. aire b. ninguno c. hidrógeno d. nitrógeno e. oxígeno			
Seleccione una: a. aire b. ninguno c. hidrógeno d. nitrógeno e. oxígeno			
Seleccione una: a. aire b. ninguno c. hidrógeno d. nitrógeno e. oxígeno			
Seleccione una: a. aire b. ninguno c. hidrógeno d. nitrógeno e. oxígeno			

×
×
×
×
×
×
×
×
×

Pregunta 6	
ncorrecta	
Puntúa 0,00 sobre 4,00	
El hidróxido de magnesio conocido como leche de magnesia, se utiliza como:	
Seleccione una:	
⊚ a. ayb	×
O b. laxante	
O c. antiácido	
O d. antidepresivo	
O e. ninguna	
Respuesta incorrecta.	
La respuesta correcta es: antiácido	
Pregunta 7	
Correcta	
Correcta Puntúa 4,00 sobre 4,00	
	: (mM = milimolar)
Puntúa 4,00 sobre 4,00 La concentración plasmática normal de [Na ⁺] en las personas debe ser entre los valores	: (mM = milimolar)
Puntúa 4,00 sobre 4,00	: (mM = milimolar)
Puntúa 4,00 sobre 4,00 La concentración plasmática normal de [Na ⁺] en las personas debe ser entre los valores Seleccione una: O a. 3,5 a 5,5	: (mM = milimolar)
La concentración plasmática normal de [Na ⁺] en las personas debe ser entre los valores Seleccione una: a. 3,5 a 5,5 b. menores a 3,5	: (mM = milimolar)
La concentración plasmática normal de [Na ⁺] en las personas debe ser entre los valores Seleccione una: a. 3,5 a 5,5 b. menores a 3,5 c. ninguno	: (mM = milimolar)
La concentración plasmática normal de [Na ⁺] en las personas debe ser entre los valores Seleccione una: a. 3,5 a 5,5 b. menores a 3,5 c. ninguno d. mayores a 5,5	: (mM = milimolar)
La concentración plasmática normal de [Na ⁺] en las personas debe ser entre los valores Seleccione una: a. 3,5 a 5,5 b. menores a 3,5 c. ninguno	: (mM = milimolar)
La concentración plasmática normal de [Na ⁺] en las personas debe ser entre los valores Seleccione una: a. 3,5 a 5,5 b. menores a 3,5 c. ninguno d. mayores a 5,5	: (mM = milimolar)
La concentración plasmática normal de [Na ⁺] en las personas debe ser entre los valores Seleccione una: a. 3,5 a 5,5 b. menores a 3,5 c. ninguno d. mayores a 5,5	: (mM = milimolar)
La concentración plasmática normal de [Na ⁺] en las personas debe ser entre los valores Seleccione una: a. 3,5 a 5,5 b. menores a 3,5 c. ninguno d. mayores a 5,5 e. 135 a 145	: (mM = milimolar)
La concentración plasmática normal de [Na ⁺] en las personas debe ser entre los valores Seleccione una: a. 3,5 a 5,5 b. menores a 3,5 c. ninguno d. mayores a 5,5 e. 135 a 145 Respuesta correcta	: (mM = milimolar)
La concentración plasmática normal de [Na ⁺] en las personas debe ser entre los valores Seleccione una: a. 3,5 a 5,5 b. menores a 3,5 c. ninguno d. mayores a 5,5 e. 135 a 145 Respuesta correcta	: (mM = milimolar)
La concentración plasmática normal de [Na ⁺] en las personas debe ser entre los valores Seleccione una: a. 3,5 a 5,5 b. menores a 3,5 c. ninguno d. mayores a 5,5 e. 135 a 145 Respuesta correcta	: (mM = milimolar)

Concentraciones aftas de potasio en la sangre de las personas produce: Seleccione una: a. hipertensión b. paro cardiaco c. niguno d. osteoporosis e. colambre Respuesta correcta La respuesta correcta as: paro cardiaco Se conoce como sosa caustica, al compuesto químico cuya fórmula es: Seleccione una: a. ninguno b. NaOH c. Ca(OH) ₂ d. LICH e. KOH	Correcta	
Seleccione una: a. hipertensión b. paro cardiaco c. niguno d. osteoporosis e. calambre Respuesta correcta La respuesta correcta es: paro cardiaco Pregunta ? Correcta Puntia 4,00 sobre 4,00 Se conoce como sosa caustica, al compuesto químico cuya fórmula es: Seleccione una: a. ninguno b. NaOH c. Ca(OH)2 d. LiOH e. KOH		
Seleccione una: a. hipertensión b. paro cardiaco c. niguno d. osteoporosis e. calambre Respuesta correcta La respuesta correcta es: paro cardiaco Pregunta ? Correcta Puntia 4,00 sobre 4,00 Se conoce como sosa caustica, al compuesto químico cuya fórmula es: Seleccione una: a. ninguno b. NaOH c. Ca(OH)2 d. LiOH e. KOH		
 a. hipertensión b. paro cardiaco c. niguno d. osteoporosis e. calambre Respuesta correcta La respuesta correcta es: paro cardiaco Pregunto ? Correcta Puntía 4.00 sobre 4.00 Se conoce como sosa caustica, al compuesto químico cuya fórmula es: Seleccione una: a. ninguno b. NaOH c. Ca(OH)₂ d. LiOH e. KOH Respuesta correcta ** *	Concentraciones altas de poto	asio en la sangre de las personas produce:
 B. paro cardiaco C. niguno d. osteoporosis e. calambre Respuesta correcta La respuesta correcta es: paro cardiaco Pregunto ? Correcta Puntida 4.00 sobre 4.00 Se conoce como sosa caustica, al compuesto químico cuya fórmula es: Seleccione una: a. ninguno b. NaOH c. Ca(OH)₂ d. LiOH e. KOH Respuesta correcta Respuesta correcta	Seleccione una:	
c. niguno d. osteoporosis e. calambre Respuesta correcta La respuesta correcta es: paro cardiaco Pregunta Puntúa 4.00 sobre 4.00 Se conoce como sosa caustica, al compuesto químico cuya fórmula es: Seleccione una: a. ninguno b. NaOH c. Ca(OH)₂ d. LiOH e. KOH Respuesta correcta Respuesta correcta	O a. hipertensión	
Q. d. osteoporosis Q. e. calambre Respuesta correcta La respuesta correcta es: paro cardiaco Pregunta Promecta Purtida 4,00 sobre 4,00 Se conoce como sosa caustica, al compuesto químico cuya fórmula es: Seleccione una: Q. a. ninguno Q. b. NaOH Q. c. Ca(OH)₂ Q. d. LiOH Q. e. KOH	b. paro cardiaco	•
Respuesta correcta La respuesta correcta es: paro cardiaco Pregunta 9 Correcta Puntúa 4,00 sobre 4,00 Se conoce como sosa caustica, al compuesto químico cuya fórmula es: Seleccione una: a. ninguno b. NaOH c. Ca(OH)2 d. LiOH e. KOH	O c. niguno	
Respuesta correcta La respuesta correcta es: paro cardiaco Pregunta 9 Correcta Puntúa 4,00 sobre 4,00 Se conoce como sosa caustica, al compuesto químico cuya fórmula es: Seleccione una: a. ninguno b. NaOH c. Ca(OH) ₂ d. LiOH e. KOH	Od. osteoporosis	
La respuesta correcta es: paro cardiaco Pregunta Correcta Puntúa 4,00 sobre 4,00 Se conoce como sosa caustica, al compuesto químico cuya fórmula es: Seleccione una: a. ninguno b. NaOH c. Ca(OH)₂ d. LiOH e. KOH	O e. calambre	
Tregunta ? Correcta Puntúa 4,00 sobre 4,00 Se conoce como sosa caustica, al compuesto químico cuya fórmula es: Seleccione una: a. ninguno b. NaOH c. Ca(OH) ₂ d. LiOH e. KOH		
Pregunta 9 Correcta Puntúa 4,00 sobre 4,00 Se conoce como sosa caustica, al compuesto químico cuya fórmula es: Seleccione una: a. ninguno b. NaOH c. Ca(OH) ₂ d. LiOH e. KOH	Respuesta correcta	
Correcta Puntúa 4,00 sobre 4,00 Se conoce como sosa caustica, al compuesto químico cuya fórmula es: Seleccione una: a. ninguno b. NaOH c. Ca(OH)₂ d. LiOH e. KOH	La respuesta correcta es: paro	cardiaco
Correcta Puntúa 4,00 sobre 4,00 Se conoce como sosa caustica, al compuesto químico cuya fórmula es: Seleccione una: a. ninguno b. NaOH c. Ca(OH)₂ d. LiOH e. KOH		
Se conoce como sosa caustica, al compuesto químico cuya fórmula es: Seleccione una: a. ninguno b. NaOH c. Ca(OH) ₂ d. LiOH e. KOH	Pregunta 9	
Se conoce como sosa caustica, al compuesto químico cuya fórmula es: Seleccione una: a. ninguno b. NaOH c. Ca(OH)₂ d. LiOH e. KOH Respuesta correcta	Correcta	
Seleccione una:	Puntúa 4,00 sobre 4,00	
 C. Ca(OH)₂ d. LiOH e. KOH Respuesta correcta		
O d. LiOH O e. KOH Respuesta correcta	🔾 a. ninguno	
O e. KOH Respuesta correcta		•
Respuesta correcta	⊚ b. NaOH	•
	● b. NaOH○ c. Ca(OH)₂	*
	b. NaOHc. Ca(OH)₂d. LiOH	•
	b. NaOHc. Ca(OH)₂d. LiOH	
	 b. NaOH c. Ca(OH)₂ d. LiOH e. KOH 	
	 b. NaOH c. Ca(OH)₂ d. LiOH e. KOH Respuesta correcta	4
	 b. NaOH c. Ca(OH)₂ d. LiOH e. KOH Respuesta correcta	4
	 b. NaOH c. Ca(OH)₂ d. LiOH e. KOH Respuesta correcta	4
	 b. NaOH c. Ca(OH)₂ d. LiOH e. KOH Respuesta correcta	4
	 b. NaOH c. Ca(OH)₂ d. LiOH e. KOH Respuesta correcta	4
	 b. NaOH c. Ca(OH)₂ d. LiOH e. KOH Respuesta correcta	₹
	 b. NaOH c. Ca(OH)₂ d. LiOH e. KOH Respuesta correcta	4
	 b. NaOH c. Ca(OH)₂ d. LiOH e. KOH Respuesta correcta	4
	 b. NaOH c. Ca(OH)₂ d. LiOH e. KOH Respuesta correcta	4
	 b. NaOH c. Ca(OH)₂ d. LiOH e. KOH Respuesta correcta	4
	 b. NaOH c. Ca(OH)₂ d. LiOH e. KOH Respuesta correcta	

ntúa 0,00 sobre 4,00					
Jno de los elementos	de los alcalinos térrec	os, que participa	en la fotosíntesis de	e las plantas es:	
Seleccione una:					
O a. magnesio					
O b. estroncio					
O c. Berilio					
od. calcio					×
O e. ninguno					
Respuesta incorrecta.					
La respuesta correcta	os: magnosio				
La respuesta correcta	es. Magnesio				
rrecta					
orrecta ntúa 4,00 sobre 4,00	v alcalinos térreos, no	o se encuentran li	bres en la naturale:	za, porque son:	
orrecta ntúa 4,00 sobre 4,00 Los metales alcalinos y	v alcalinos térreos, no	se encuentran li	bres en la naturale.	za, porque son:	
orrecta ntúa 4,00 sobre 4,00 Los metales alcalinos y		se encuentran li	bres en la naturale:	za, porque son:	
orrecta ntúa 4,00 sobre 4,00 Los metales alcalinos y Seleccione una:		se encuentran li	bres en la naturale:	za, porque son:	~
orrecta ntúa 4,00 sobre 4,00 Los metales alcalinos y Seleccione una:	dos	se encuentran li	bres en la naturale:	za, porque son:	~
orrecta intúa 4,00 sobre 4,00 Los metales alcalinos y Seleccione una: a. forman hidróxi b. reactivos	dos ua	se encuentran li	bres en la naturale:	za, porque son:	~
orrecta ntúa 4,00 sobre 4,00 Los metales alcalinos y Seleccione una: a. forman hidróxi b. reactivos c. solubles en ag	dos ua	se encuentran li	bres en la naturale:	za, porque son:	~
Directa Intúa 4,00 sobre 4,00 Los metales alcalinos y Seleccione una: a. forman hidróxi b. reactivos c. solubles en ag d. todos los ante e. forman sales	dos ua	se encuentran li	bres en la naturale:	za, porque son:	~
Directa Initia 4,00 sobre 4,00 Los metales alcalinos y Seleccione una: a. forman hidróxi b. reactivos c. solubles en ag d. todos los ante e. forman sales Respuesta correcta	dos ua iores	se encuentran li	bres en la naturale:	za, porque son:	~
Directa Initia 4,00 sobre 4,00 Los metales alcalinos y Seleccione una: a. forman hidróxi b. reactivos c. solubles en ag d. todos los ante e. forman sales Respuesta correcta	dos ua iores	se encuentran li	bres en la naturale:	za, porque son:	*
b. reactivosc. solubles en agd. todos los ante	dos ua iores	se encuentran li	bres en la naturale:	za, porque son:	*
Directa Initia 4,00 sobre 4,00 Los metales alcalinos y Seleccione una: a. forman hidróxi b. reactivos c. solubles en ag d. todos los ante e. forman sales Respuesta correcta	dos ua iores	se encuentran li	bres en la naturale:	za, porque son:	~
Directa Initia 4,00 sobre 4,00 Los metales alcalinos y Seleccione una: a. forman hidróxi b. reactivos c. solubles en ag d. todos los ante e. forman sales Respuesta correcta	dos ua iores	se encuentran li	bres en la naturale:	za, porque son:	*

untúa 4,00 sobre 4,00			
Se conoce como cal viva, a la	sustancia química cuya fórmi	ula es:	
Seleccione una:			
O a. Ca(OH) ₂			
b. CaO			~
O c. CaCO ₃			
O d. ninguna			
O e. CaSO ₄			
Respuesta correcta			
La respuesta correcta es: CaO			
regunta 13			
correcta			
El hipoclorito de sodio tiene pro Seleccione una: a. Blanqueados	piedades:		
El hipoclorito de sodio tiene pro Seleccione una:	piedades:		
El hipoclorito de sodio tiene pro Seleccione una: a. Blanqueados b. todas las anteriores	piedades:		×
El hipoclorito de sodio tiene pro Seleccione una: a. Blanqueados b. todas las anteriores c. desinfectante	piedades:		×
El hipoclorito de sodio tiene pro Seleccione una: a. Blanqueados b. todas las anteriores c. desinfectante d. Germicida	piedades:		×
El hipoclorito de sodio tiene pro Seleccione una: a. Blanqueados b. todas las anteriores c. desinfectante	piedades:		×
El hipoclorito de sodio tiene pro Seleccione una: a. Blanqueados b. todas las anteriores c. desinfectante d. Germicida	piedades:		×
El hipoclorito de sodio tiene pro Seleccione una: a. Blanqueados b. todas las anteriores c. desinfectante d. Germicida e. Oxidante			×
El hipoclorito de sodio tiene pro Seleccione una: a. Blanqueados b. todas las anteriores c. desinfectante d. Germicida e. Oxidante			×
El hipoclorito de sodio tiene pro Seleccione una: a. Blanqueados b. todas las anteriores c. desinfectante d. Germicida e. Oxidante			×
El hipoclorito de sodio tiene pro Seleccione una: a. Blanqueados b. todas las anteriores c. desinfectante d. Germicida e. Oxidante			×
El hipoclorito de sodio tiene pro Seleccione una: a. Blanqueados b. todas las anteriores c. desinfectante d. Germicida e. Oxidante			×
El hipoclorito de sodio tiene pro Seleccione una: a. Blanqueados b. todas las anteriores c. desinfectante d. Germicida e. Oxidante			×
El hipoclorito de sodio tiene pro Seleccione una: a. Blanqueados b. todas las anteriores c. desinfectante d. Germicida e. Oxidante			×
El hipoclorito de sodio tiene pro Seleccione una: a. Blanqueados b. todas las anteriores c. desinfectante d. Germicida e. Oxidante			×
El hipoclorito de sodio tiene pro Seleccione una: a. Blanqueados b. todas las anteriores c. desinfectante d. Germicida e. Oxidante			*

Pregunta 14 Correcta			
Puntúa 4,00 sobre 4,00			
El haluro de hidrógeno que s	e conoce como ácido m	uriático, es:	
Seleccione una:			
O a. HF			
b. HCl			~
O c. ninguna			
O d. HI			
○ e. HBr			
Respuesta correcta			
La respuesta correcta es: HC			
Pregunta 15			
Correcta			
Puntúa 4,00 sobre 4,00			
Seleccione una: a. HBr			
O b. HI			
● c. HF			~
O d. ninguno			
O e. HCl			
Respuesta correcta			
La respuesta correcta es: HF			

Pregunta 16 Correcta	
Puntúa 4,00 sobre 4,00	
La fórmula química de lavandina es:	
Seleccione una:	
a. ninguno	
O b. NaCL	
O c. Na(OH)	
O d. HCL	
• e. NaClO	~
Respuesta correcta	
La respuesta correcta es: NaCIO	
Pregunta 17	
Correcta	
Puntúa 4,00 sobre 4,00	
El Yodo, se utiliza para el tratamiento de: Seleccione una:	
a. ninguno	
b. Glándula tiroides	✓
O c. Hipertensión	
Od. Osteoporosis	
O e. Reumatismo	
Respuesta correcta	
La respuesta correcta es: Glándula tiroides	

Pregunta 18					
Correcta Puntúa 4,00 sobre 4,00					
. 6.1164 1,66 36516 1,66					
De los halógenos, el element	o que se encuentra en esta	do líquido a temper	atura ambiente es el	ı.	
	- 400 00 000000000000000000000000000000			•	
Seleccione una:					
oa. Fluor					
O b. Yodo					
O c. Cloro					
o d. Bromo					~
O e. Todos los anteriores					
Respuesta correcta					
La respuesta correcta es: Bro	no				
Pregunta 19					
Incorrecta					
Puntúa 0,00 sobre 4,00					
Puntúa 0,00 sobre 4,00 El oxígeno más puro a nivel in	dustrial, se obtiene por:				
	dustrial, se obtiene por:				
El oxígeno más puro a nivel in	dustrial, se obtiene por:				×
El oxígeno más puro a nivel in Seleccione una:	dustrial, se obtiene por:				*
El oxígeno más puro a nivel in Seleccione una: a. Todas las anteriores 	dustrial, se obtiene por:				×
El oxígeno más puro a nivel in Seleccione una: a. Todas las anteriores b. Reacción química	dustrial, se obtiene por:				×
El oxígeno más puro a nivel in Seleccione una: a. Todas las anteriores b. Reacción química c. Destilación del aire	dustrial, se obtiene por:				×
El oxígeno más puro a nivel in Seleccione una: a. Todas las anteriores b. Reacción química c. Destilación del aire d. Electrólisis del agua	dustrial, se obtiene por:				×
El oxígeno más puro a nivel in Seleccione una: a. Todas las anteriores b. Reacción química c. Destilación del aire d. Electrólisis del agua	dustrial, se obtiene por:				×
El oxígeno más puro a nivel in Seleccione una: a. Todas las anteriores b. Reacción química c. Destilación del aire d. Electrólisis del agua e. a y b					×
El oxígeno más puro a nivel in Seleccione una: a. Todas las anteriores b. Reacción química c. Destilación del aire d. Electrólisis del agua e. a y b					×
El oxígeno más puro a nivel in Seleccione una: a. Todas las anteriores b. Reacción química c. Destilación del aire d. Electrólisis del agua e. a y b					×
El oxígeno más puro a nivel in Seleccione una: a. Todas las anteriores b. Reacción química c. Destilación del aire d. Electrólisis del agua e. a y b					×
El oxígeno más puro a nivel in Seleccione una: a. Todas las anteriores b. Reacción química c. Destilación del aire d. Electrólisis del agua e. a y b					×
Seleccione una: a. Todas las anteriores b. Reacción química c. Destilación del aire d. Electrólisis del agua e. a y b Respuesta incorrecta.					×
El oxígeno más puro a nivel in Seleccione una: a. Todas las anteriores b. Reacción química c. Destilación del aire d. Electrólisis del agua e. a y b					×
El oxígeno más puro a nivel in Seleccione una: a. Todas las anteriores b. Reacción química c. Destilación del aire d. Electrólisis del agua e. a y b					X
El oxígeno más puro a nivel in Seleccione una: a. Todas las anteriores b. Reacción química c. Destilación del aire d. Electrólisis del agua e. a y b					×

Pro 21 Cc Pu 4,(so 4,(

Pro 2 Co Pu 4,(so 4,(

Pro 2: Co Pu 4,(so 4,(

Pro **2:**Co
Pu
4,0
so
4,0

Pro **2**4 Co Pu 4,0 so 4,0

Pro 2: Co Pu 4,0 so 4,0

DA CIA