<u>Área personal</u> / Mis cursos / [1-2020] QMC100-CF / General / SEGUNDO PARCIAL

Estado Finalizado e Musado, 19 de November de 2020, 09:48 Tiempo e Musado, 19 de November de 2020, 09:48 Tiempo e Musado, 19 de November de 2020, 09:48 Tiempo de Minutos 22 segundos empleado Calificación 25,00 de 100.00 Pregunta 1 Promeda Punto a 0.00 sobre 5.00 EN LA REACCION: KZMnO4 + H4SO4 ==== PERMANGANATO DE POTASIO + DIOXIDO DE MAGANESO + KZSO4+ AGUA. LOS COEFICIENTES DE KZMnO4 Y H2SO4 DESPUES DE IGUALAR RESPECTIVAMENTE SON: Seleccione una: © a. 1 y 2 D. 2 y 1 C. 2 y 2 d. 3 y 2 Respuesta incorrecta. La respuesta correcta es: 3 y 2 Pregunta 2 Respuesta correcta es: 3 y 2 SEGÚN LA REACCION : ZINC + ACIDO CLORHIDRICO ==== CLORURO DE ZINC + HIDROGENO MOLECULAR SE HACE REACCIONAR 10 g DE Zn. SI LA REACCION TIENE UN RENDIMIENTO DEL 75% . EL VOLUMEN DE HIDROGENO QUE SE OBTENDRA A UNA TEMPERATURA DE 25 °C y 720 mmHg DE PRESION SERA: Seleccione una: 0. 2.81 H2 0. 3.8 L H2 1. 19 L H2 1. 2. 2. 2. 2. 3. 3. 3. 3. 3. 3. 3. 3. 3. 3. 3. 3. 3.	ESIGGO	Einglizado
Tempo Calificación 25,00 de 100,00 Pregunta 1 Incorrecto EN LA REACCION: K2MnO4 + H4SO4 ==== PERMANGANATO DE POTASIO + DIOXIDO DE MAGANESO + K2SO4+ AGUA. LOS COEFICIENTES DE K2MnO4 Y H2SO4 DESPUES DE IGUALAR RESPECTIVAMENTE SON: Seleccione una: © a. 1 y2 © b. 2 y1 © c. 2 y2 © d. 3 y2 Respuesta incorrecta. La respuesta correcta es: 3 y 2 SEGÚN LA REACCION: ZINC + ACIDO CLORHIDRICO ==== CLORURO DE ZINC + HIDROGENO MOLECULAR SE HACE REACCIONAR 10 g DE Zn. SI LA REACCION TIENE UN RENDIMIENTO DEL 75%, EL VOLUMEN DE HIDROGENO QUE SE OBTENDRA A UNA TEMPERATURA DE 25 °C y 720 mmHg DE PRESION SERA: Seleccione una: © a. 2,81 H2 © b. 3,81 H2 Respuesta incorrecta.	Finalizado en	
Calificación 25,00 de 100,00 Pregunto 1 Inicornecto Puntido 0,003 sobre 5,00 EN LA REACCION: K2MnO4 + H4SO4 ==== PERMANGANATO DE POTASIO + DIOXIDO DE MAGANESO + K2SO4+ AGUA. LOS COEFICIENTES DE K2MnO4 Y H2SO4 DESPUES DE IGUALAR RESPECTIVAMENTE SON: Seleccione una: © a. 1 y 2 © b. 2 y 1 © c. 2 y 2 © d. 3 y 2 Respuesta incorrecta. La respuesta correcta es: 3 y 2 Pregunto 2 Respuesta correcta es: 3 y 2 SEGÚN LA REACCION: ZINC + ACIDO CLORHIDRICO ==== CLORURO DE ZINC + HIDROGENO MOLECULAR SE HACE REACCIONAR 10 g DE Zn. SI LA REACCION TIENE UN RENDIMIENTO DEL 75%, EL VOLUMEN DE HIDROGENO QUE SE OBTENDRA A UNA TEMPERATURA DE 25 °C y 720 mmHg DE PRESION SERA: Seleccione una: © a. 2.8 L H2 © b. 3.8 L H2 © c. 1.9 L H2 © d. 5.5 L H2 Respuesta incorrecta.		·
Pregunta 1 Incorrecta Puntió a 0.00 sobre 5.00 EN LA REACCION: KZMnO4 + H4SO4 ==== PERMANGANATO DE POTASIO + DIOXIDO DE MAGANESO + K2SO4+ AGUA. LOS COEFICIENTES DE KZMnO4 Y H2SO4 DESPUES DE IGUALAR RESPECTIVAMENTE SON: Seleccione una: ② a. 1 y 2		
RENLA REACCION: K2MnO4 + H4SO4 ==== PERMANGANATO DE POTASIO + DIOXIDO DE MAGANESO + K2SO4+ AGUA. LOS COEFICIENTES DE K2MnO4 Y H2SO4 DESPUES DE IGUALAR RESPECTIVAMENTE SON: Seleccione una: a 1 y 2 b 2 y 1 c 2 y 2 d 3 y 2 Respuesta incorrecta. La respuesta correcta es: 3 y 2 Respuesta correcta es: 3 y 2 RESPUENTA REACCION: ZINC + ACIDO CLORHIDRICO ==== CLORURO DE ZINC + HIDROGENO MOLECULAR SE HACE REACCIONAR 10 g DE Zn. SI LA REACCION TIENE UN RENDIMIENTO DEL 75%, EL VOLUMEN DE HIDROGENO QUE SE OBTENDRA A UNA TEMPERATURA DE 25 °C y 720 mmHg DE PRESION SERA: Seleccione una: a 2 8L H2 b 3.38 L H2 c 1.9 L H2 d 5.51 H2 Respuesta incorrecta.	Calificación	25,00 de 100,00
EN LA REACCION: K2MnO4 + H4SO4 ==== PERMANGANATO DE POTASIO + DIOXIDO DE MAGANESO + K2SO4+ AGUA. LOS COEFICIENTES DE K2MnO4 Y H2SO4 DESPUES DE IGUALAR RESPECTIVAMENTE SON: Seleccione una: a. 1 y 2 b. 2 y 1 c. 2 y 2 d. 3 y 2 Respuesta incorrecta. La respuesta correcta es: 3 y 2 Pregunto 2 Recorrecto Pruntica 0,000 sobre 10,00 SEGÚN LA REACCION : ZINC + ACIDO CLORHIDRICO ==== CLORURO DE ZINC + HIDROGENO MOLECULAR SE HACE REACCIONAR 10 g DE Zn. SI LA REACCION TIENE UN RENDIMIENTO DEL 75%, EL VOLUMEN DE HIDROGENO QUE SE OBTENDRA A UNA TEMPERATURA DE 25 °C y 720 mmHg DE PRESION SERA: Seleccione una: a. 2,8 L H2 b. 3,8 L H2 c. 1,9 L H2 d. 5,5 L H2 Respuesta incorrecta.		
EN LA REACCION: K2MnO4 + H4SO4 ==== PERMANGANATO DE POTASIO + DIOXIDO DE MAGANESO + K2SO4+ AGUA. LOS COEFICIENTES DE K2MnO4 Y H2SO4 DESPUES DE IGUALAR RESPECTIVAMENTE SON: Seleccione una: a. 1 y2 b. 2 y1 c. 2 y2 d. 3 y2 Respuesta incorrecta. La respuesta correcta es: 3 y 2 Pregunto 2 Incorrecta Puntúa 0.00 sobre 10.00 SEGÚN LA REACCION : ZINC + ACIDO CLORHIDRICO ==== CLORURO DE ZINC + HIDROGENO MOLECULAR SE HACE REACCIONAR 10 g DE Zn., SI LA REACCION TIENE UN RENDIMIENTO DEL 75%, EL VOLUMEN DE HIDROGENO QUE SE OBTENDRA A UNA TEMPERATURA DE 25 °C y 720 mmHg DE PRESION SERA: Seleccione una: a. 2,8 L H2 b. 3,8 L H2 c. 1,9 L H2 d. 5,5 L H2 Respuesta incorrecta.	ncorrecta	
Seleccione una: © a. 1 y 2	Puntúa 0,00 sobre 5,00	
© a. 1 y 2 © b. 2 y 1 © c. 2 y 2 © d. 3 y 2 Respuesta incorrecta. La respuesta correcta es: 3 y 2 Pregunto 2 Incorrecta Puntúa 0.00 sobre 10.00 SEGÚN LA REACCION : ZINC + ACIDO CLORHIDRICO ==== CLORURO DE ZINC + HIDROGENO MOLECULAR SE HACE REACCIONAR 10 g DE Zn. SI LA REACCION TIENE UN RENDIMIENTO DEL 75%, EL VOLUMEN DE HIDROGENO QUE SE OBTENDRA A UNA TEMPERATURA DE 25 °C y 720 mmHg DE PRESION SERA: Seleccione una: © a. 2.8 L H2 © b. 3.8 L H2 © c. 1.9 L H2 © d. 5.5 L H2 Respuesta incorrecta.		
 □ b. 2y1 □ c. 2y2 □ d. 3y2 Respuesta incorrecta. La respuesta correcta es: 3 y 2 Pregunta 2 Incorrecta Prentiúa 0.00 sobre 10.00 SEGÚN LA REACCION: ZINC + ACIDO CLORHIDRICO ==== CLORURO DE ZINC + HIDROGENO MOLECULAR SE HACE REACCIONAR 10 g DE Zn. SI LA REACCION TIENE UN RENDIMIENTO DEL 75%, EL VOLUMEN DE HIDROGENO QUE SE OBTENDRA A UNA TEMPERATURA DE 25 °C y 720 mmHg DE PRESION SERA: Seleccione una: □ a. 2.8 L H2 □ b. 3.8 L H2 □ c. 1.9 L H2 □ d. 5.5 L H2 Respuesta incorrecta. Respuesta incorrecta.	Seleccione una:	
C. 2 y 2 Od. 3 y 2 Respuesta incorrecta. La respuesta correcta es: 3 y 2 Pregunta 2 Pregunta 2 Preducta 3 Preducta 3 Preducta 4 Preducta 4 Preducta 4 Preducta 5 Preducta 5 Preducta 5 Preducta 6 Preducta 6 Preducta 7 Preducta 7 Preducta 8 Preducta 8 Preducta 8 Preducta 8 Preducta 8 Preducta 9 Pre	a. 1 y 2	× ·
Respuesta incorrecta. La respuesta correcta es: 3 y 2 Pregunta 2 Incorrecta Puntúa 0.00 sobre 10.00 SEGÚN LA REACCION: ZINC + ACIDO CLORHIDRICO ==== CLORURO DE ZINC + HIDROGENO MOLECULAR SE HACE REACCIONAR 10 g DE Zn. SI LA REACCION TIENE UN RENDIMIENTO DEL 75%, EL VOLUMEN DE HIDROGENO QUE SE OBTENDRA A UNA TEMPERATURA DE 25 °C y 720 mmHg DE PRESION SERA: Seleccione una: a. 2.8 L H2 b. 3.8 L H2 c. 1.9 L H2 d. 5.5 L H2 Respuesta incorrecta.	O b. 2 y 1	
Respuesta incorrecta. La respuesta correcta es: 3 y 2 Pregunta 2 Incorrecta Puntúa 0,00 sobre 10,00 SEGÚN LA REACCION : ZINC + ACIDO CLORHIDRICO ==== CLORURO DE ZINC + HIDROGENO MOLECULAR SE HACE REACCIONAR 10 g DE Zn. SI LA REACCION TIENE UN RENDIMIENTO DEL 75%, EL VOLUMEN DE HIDROGENO QUE SE OBTENDRA A UNA TEMPERATURA DE 25 °C y 720 mmHg DE PRESION SERA: Seleccione una: a. 2,8 L H2 b. 3,8 L H2 c. 1,9 L H2 c. c. 1,9 L H2 d. d. 5,5 L H2 Respuesta incorrecta.	O c. 2 y 2	
Pregunta 2 Incorrecta Protivia 0,00 sobre 10,00 SEGÚN LA REACCION: ZINC + ACIDO CLORHIDRICO ==== CLORURO DE ZINC + HIDROGENO MOLECULAR SE HACE REACCIONAR 10 g DE Zn. SI LA REACCION TIENE UN RENDIMIENTO DEL 75%, EL VOLUMEN DE HIDROGENO QUE SE OBTENDRA A UNA TEMPERATURA DE 25 °C y 720 mmHg DE PRESION SERA: Seleccione una: a. 2,8 L H2 b. 3,8 L H2 c. 1,9 L H2 d. 5,5 L H2 Respuesta incorrecta.	O d. 3 y 2	
Pregunta 2 Incorrecta Protivia 0,00 sobre 10,00 SEGÚN LA REACCION: ZINC + ACIDO CLORHIDRICO ==== CLORURO DE ZINC + HIDROGENO MOLECULAR SE HACE REACCIONAR 10 g DE Zn. SI LA REACCION TIENE UN RENDIMIENTO DEL 75%, EL VOLUMEN DE HIDROGENO QUE SE OBTENDRA A UNA TEMPERATURA DE 25 °C y 720 mmHg DE PRESION SERA: Seleccione una: a. 2,8 L H2 b. 3,8 L H2 c. 1,9 L H2 d. 5,5 L H2 Respuesta incorrecta.		
Pregunta 2 Incorrecta Puntúa 0,00 sobre 10,00 SEGÚN LA REACCION: ZINC + ACIDO CLORHIDRICO ==== CLORURO DE ZINC + HIDROGENO MOLECULAR SE HACE REACCIONAR 10 g DE Zn. SI LA REACCION TIENE UN RENDIMIENTO DEL 75%, EL VOLUMEN DE HIDROGENO QUE SE OBTENDRA A UNA TEMPERATURA DE 25 °C y 720 mmHg DE PRESION SERA: Seleccione una: a. 2,8 L H2 b. 3,8 L H2 c. 1,9 L H2 d. 5,5 L H2 Respuesta incorrecta.	Respuesta incorre	cta.
SEGÚN LA REACCION: ZINC + ACIDO CLORHIDRICO ==== CLORURO DE ZINC + HIDROGENO MOLECULAR SE HACE REACCIONAR 10 g DE Zn. SI LA REACCION TIENE UN RENDIMIENTO DEL 75%, EL VOLUMEN DE HIDROGENO QUE SE OBTENDRA A UNA TEMPERATURA DE 25 °C y 720 mmHg DE PRESION SERA: Seleccione una: a. 2,8 L H2 b. 3,8 L H2 c. 1,9 L H2 d. 5,5 L H2 Respuesta incorrecta.	La respuesta corre	ecta es: 3 y 2
SEGÚN LA REACCION: ZINC + ACIDO CLORHIDRICO ==== CLORURO DE ZINC + HIDROGENO MOLECULAR SE HACE REACCIONAR 10 g DE Zn. SI LA REACCION TIENE UN RENDIMIENTO DEL 75%, EL VOLUMEN DE HIDROGENO QUE SE OBTENDRA A UNA TEMPERATURA DE 25 °C y 720 mmHg DE PRESION SERA: Seleccione una: a. 2,8 L H2 b. 3,8 L H2 c. 1,9 L H2 d. 5,5 L H2 Respuesta incorrecta.		
SEGÚN LA REACCION: ZINC + ACIDO CLORHIDRICO ==== CLORURO DE ZINC + HIDROGENO MOLECULAR SE HACE REACCIONAR 10 g DE Zn. SI LA REACCION TIENE UN RENDIMIENTO DEL 75%, EL VOLUMEN DE HIDROGENO QUE SE OBTENDRA A UNA TEMPERATURA DE 25 °C y 720 mmHg DE PRESION SERA: Seleccione una: a. 2,8 L H2 b. 3,8 L H2 c. 1,9 L H2 d. 5,5 L H2 Respuesta incorrecta.		
SEGÚN LA REACCION : ZINC + ACIDO CLORHIDRICO ==== CLORURO DE ZINC + HIDROGENO MOLECULAR SE HACE REACCIONAR 10 g DE Zn. SI LA REACCION TIENE UN RENDIMIENTO DEL 75% , EL VOLUMEN DE HIDROGENO QUE SE OBTENDRA A UNA TEMPERATURA DE 25 °C y 720 mmHg DE PRESION SERA: Seleccione una: a. 2,8 L H2 b. 3,8 L H2 c. 1,9 L H2 d. 5,5 L H2 Respuesta incorrecta.	-	
REACCIONAR 10 g DE Zn. SI LA REACCION TIENE UN RENDIMIENTO DEL 75%, EL VOLUMEN DE HIDROGENO QUE SE OBTENDRA A UNA TEMPERATURA DE 25 °C y 720 mmHg DE PRESION SERA: Seleccione una: a. 2,8 L H2 b. 3,8 L H2 c. 1,9 L H2 d. 5,5 L H2 Respuesta incorrecta.	Incorrecta	
 □ a. 2,8 L H2 □ b. 3,8 L H2 □ c. 1,9 L H2 □ d. 5,5 L H2 Respuesta incorrecta.	Incorrecta	
 b. 3,8 L H2 c. 1,9 L H2 d. 5,5 L H2 Respuesta incorrecta.	Incorrecta Puntúa 0,00 sobre 10,00 SEGÚN LA REACCI REACCIONAR 10 g	DE Zn. SI LA REACCION TIENE UN RENDIMIENTO DEL 75% , EL VOLUMEN DE HIDROGENO QUE SE OBTENDRA
O c. 1,9 L H2 O d. 5,5 L H2 Respuesta incorrecta.	Puntúa 0,00 sobre 10,00 SEGÚN LA REACCI REACCIONAR 10 g A UNA TEMPERATU	DE Zn. SI LA REACCION TIENE UN RENDIMIENTO DEL 75% , EL VOLUMEN DE HIDROGENO QUE SE OBTENDRA
O d. 5,5 L H2 Respuesta incorrecta.	Puntúa 0,00 sobre 10,00 SEGÚN LA REACCI REACCIONAR 10 g A UNA TEMPERATU Seleccione una:	DE Zn. SI LA REACCION TIENE UN RENDIMIENTO DEL 75% , EL VOLUMEN DE HIDROGENO QUE SE OBTENDRA
Respuesta incorrecta.	Puntúa 0,00 sobre 10,00 SEGÚN LA REACCI REACCIONAR 10 g A UNA TEMPERATU Seleccione una: O a. 2,8 L H2	DE Zn. SI LA REACCION TIENE UN RENDIMIENTO DEL 75% , EL VOLUMEN DE HIDROGENO QUE SE OBTENDRA PARA DE 25°C y 720 mmHg de presion sera:
	SEGÚN LA REACCI REACCIONAR 10 g A UNA TEMPERATU Seleccione una: a. 2,8 L H2 b. 3,8 L H2	DE Zn. SI LA REACCION TIENE UN RENDIMIENTO DEL 75% , EL VOLUMEN DE HIDROGENO QUE SE OBTENDRA PARA DE 25°C y 720 mmHg de presion sera:
	SEGÚN LA REACCI REACCIONAR 10 G A UNA TEMPERATU Seleccione una: a. 2,8 L H2 b. 3,8 L H2 c. 1,9 L H2	DE Zn. SI LA REACCION TIENE UN RENDIMIENTO DEL 75% , EL VOLUMEN DE HIDROGENO QUE SE OBTENDRA PARA DE 25°C y 720 mmHg de presion sera:
La respuesta correcta es: 2,8 L H2	SEGÚN LA REACCI REACCIONAR 10 G A UNA TEMPERATU Seleccione una: a. 2,8 L H2 b. 3,8 L H2 c. 1,9 L H2 d. 5,5 L H2	DE Zn. SI LA REACCION TIENE UN RENDIMIENTO DEL 75% , EL VOLUMEN DE HIDROGENO QUE SE OBTENDRA PRA DE 25°C y 720 mmHg de presion sera:
	SEGÚN LA REACCI REACCIONAR 10 g A UNA TEMPERATU Seleccione una: a. 2,8 L H2 b. 3,8 L H2 c. 1,9 L H2 d. 5,5 L H2	g DE Zn. SI LA REACCION TIENE UN RENDIMIENTO DEL 75%, EL VOLUMEN DE HIDROGENO QUE SE OBTENDRA IRA DE 25°C y 720 mmHg DE PRESION SERA:
	SEGÚN LA REACCI REACCIONAR 10 g A UNA TEMPERATU Seleccione una: a. 2,8 L H2 b. 3,8 L H2 c. 1,9 L H2 d. 5,5 L H2	g DE Zn. SI LA REACCION TIENE UN RENDIMIENTO DEL 75%, EL VOLUMEN DE HIDROGENO QUE SE OBTENDRA IRA DE 25°C y 720 mmHg DE PRESION SERA:

Pregunta 3	
ncorrecta	
Puntúa 0,00 sobre 10,00	
SEGÚN LA SIGUIENTE REAC	CION: CLORATO DE POTASIO + AZUFRE = CLORURO DE POTASIO + DIOXIDO DE AZUFRE. SE HACE
	S DE CLORATO DE POTASIO CON 50 GRAMOS DE AZUFRE. CUANTOS GRAMOS DE CLORURO DE
POTASIO SE FORMARÁN.	
Seleccione una:	
a. 67,5 g KCl	×
○ b. 90 g KCl	
○ c. 55 g KCl	
○ d. 77,5 g KCl	
Respuesta incorrecta.	
La respuesta correcta es: 7	⁷ 7,5 g KCl
Pregunta 4	
ncorrecta	
Puntúa 0,00 sobre 5,00	
	I === CLORURO DE ZINC + HIDROGENO MOLECULAR: SE HACE REACCIONAR 26 G DE ZINC, I DE HIDROGENO MOLECULAR EN CONDICIONES NORMALES. EL RENDIMIENTO DE LA REACCION
OBTENIENDOSE 6.72 LITROS	
OBTENIENDOSE 6.72 LITROS ES:	
OBTENIENDOSE 6.72 LITROS ES: Seleccione una:	DE HIDROGENO MOLECULAR EN CONDICIONES NORMALES. EL RENDIMIENTO DE LA REACCION
OBTENIENDOSE 6.72 LITROS ES: Seleccione una: a. 70%	DE HIDROGENO MOLECULAR EN CONDICIONES NORMALES. EL RENDIMIENTO DE LA REACCION
OBTENIENDOSE 6.72 LITROS ES: Seleccione una: a. 70% b. 75% c. 65%	DE HIDROGENO MOLECULAR EN CONDICIONES NORMALES. EL RENDIMIENTO DE LA REACCION
OBTENIENDOSE 6.72 LITROS ES: Seleccione una: a. 70% b. 75%	DE HIDROGENO MOLECULAR EN CONDICIONES NORMALES. EL RENDIMIENTO DE LA REACCION
OBTENIENDOSE 6.72 LITROS ES: Seleccione una: a. 70% b. 75% c. 65%	DE HIDROGENO MOLECULAR EN CONDICIONES NORMALES. EL RENDIMIENTO DE LA REACCION
OBTENIENDOSE 6.72 LITROS ES: Seleccione una: a. 70% b. 75% c. 65%	DE HIDROGENO MOLECULAR EN CONDICIONES NORMALES. EL RENDIMIENTO DE LA REACCION
OBTENIENDOSE 6.72 LITROS ES: Seleccione una: a. 70% b. 75% c. 65% d. 80%	DE HIDROGENO MOLECULAR EN CONDICIONES NORMALES. EL RENDIMIENTO DE LA REACCION
OBTENIENDOSE 6.72 LITROS ES: Seleccione una: a. 70% b. 75% c. 65% d. 80% Respuesta incorrecta.	DE HIDROGENO MOLECULAR EN CONDICIONES NORMALES. EL RENDIMIENTO DE LA REACCION
OBTENIENDOSE 6.72 LITROS ES: Seleccione una: a. 70% b. 75% c. 65% d. 80% Respuesta incorrecta. La respuesta correcta es: 7	DE HIDROGENO MOLECULAR EN CONDICIONES NORMALES. EL RENDIMIENTO DE LA REACCION
OBTENIENDOSE 6.72 LITROS ES: Seleccione una: a. 70% b. 75% c. 65% d. 80% Respuesta incorrecta. La respuesta correcta es: 7	DE HIDROGENO MOLECULAR EN CONDICIONES NORMALES. EL RENDIMIENTO DE LA REACCION
OBTENIENDOSE 6.72 LITROS ES: Seleccione una: a. 70% b. 75% c. 65% d. 80% Respuesta incorrecta. La respuesta correcta es: 7	DE HIDROGENO MOLECULAR EN CONDICIONES NORMALES. EL RENDIMIENTO DE LA REACCION
OBTENIENDOSE 6.72 LITROS ES: Seleccione una: a. 70% b. 75% c. 65% d. 80% Respuesta incorrecta. La respuesta correcta es: 7	DE HIDROGENO MOLECULAR EN CONDICIONES NORMALES. EL RENDIMIENTO DE LA REACCION
OBTENIENDOSE 6.72 LITROS ES: Seleccione una: a. 70% b. 75% c. 65% d. 80% Respuesta incorrecta. La respuesta correcta es: 7	DE HIDROGENO MOLECULAR EN CONDICIONES NORMALES. EL RENDIMIENTO DE LA REACCION
OBTENIENDOSE 6.72 LITROS ES: Seleccione una: a. 70% b. 75% c. 65% d. 80% Respuesta incorrecta. La respuesta correcta es: 7	DE HIDROGENO MOLECULAR EN CONDICIONES NORMALES. EL RENDIMIENTO DE LA REACCION
OBTENIENDOSE 6.72 LITROS ES: Seleccione una: a. 70% b. 75% c. 65% d. 80% Respuesta incorrecta. La respuesta correcta es: 7	DE HIDROGENO MOLECULAR EN CONDICIONES NORMALES. EL RENDIMIENTO DE LA REACCION ** 75%
OBTENIENDOSE 6.72 LITROS ES: Seleccione una: a. 70% b. 75% c. 65% d. 80% Respuesta incorrecta. La respuesta correcta es: 7 Pregunta 5 Correcta Puntúa 5,00 sobre 5,00 Mientras mayor sea la correcta es: 8	DE HIDROGENO MOLECULAR EN CONDICIONES NORMALES. EL RENDIMIENTO DE LA REACCION ** 75%
OBTENIENDOSE 6.72 LITROS ES: Seleccione una: a. 70% b. 75% c. 65% d. 80% Respuesta incorrecta. La respuesta correcta es: 7 Pregunta 5 Correcta Puntúa 5,00 sobre 5,00 Mientras mayor sea la correcta es: 8 Seleccione una: a Verdadero ✓	DE HIDROGENO MOLECULAR EN CONDICIONES NORMALES. EL RENDIMIENTO DE LA REACCION ** 75%
OBTENIENDOSE 6.72 LITROS ES: Seleccione una: a. 70% b. 75% c. 65% d. 80% Respuesta incorrecta. La respuesta correcta es: 7	DE HIDROGENO MOLECULAR EN CONDICIONES NORMALES. EL RENDIMIENTO DE LA REACCION ** 75%
OBTENIENDOSE 6.72 LITROS ES: Seleccione una: a. 70% b. 75% c. 65% d. 80% Respuesta incorrecta. La respuesta correcta es: 7 Pregunta 5 Correcta Puntúa 5,00 sobre 5,00 Mientras mayor sea la correcta es: 8 Seleccione una: a Verdadero ✓	DE HIDROGENO MOLECULAR EN CONDICIONES NORMALES. EL RENDIMIENTO DE LA REACCION ** 75%
OBTENIENDOSE 6.72 LITROS ES: Seleccione una: a. 70% b. 75% c. 65% d. 80% Respuesta incorrecta. La respuesta correcta es: 7 Pregunta 5 Correcta Puntúa 5,00 sobre 5,00 Mientras mayor sea la correcta es: 8 Seleccione una: a Verdadero ✓	DE HIDROGENO MOLECULAR EN CONDICIONES NORMALES. EL RENDIMIENTO DE LA REACCION ** 75% centración de las sustancias reactantes, mayor es la velocidad de reacción.

SF.	GUNDO	PARCI	AT.	Revisión	del	intento
ப	OUNDO		ΛЬ.	IXC VISIOII	ucı	michio

Pregunta 6 Incorrecta	
Puntúa 0,00 sobre 10,00	
SEGÚN LA REACCION: BROMURO DE POTASIO + ACIDO SULFURICO ===== SULFATO DE POTASIO + DIOXIDO DE AZUFRE + BROMO MOLECULAR + AGUA SE HACE REACCIONAR 100 ML DE SOLUCION DE BROMURO DE POTASIO 0.4 M CON 150 ML SOLUCION DE ACIDO SULFURICO 0.4 N, LLEGANDOSE A OBTENER 2.1 G DE BROMO MOLECULAR. EL VOLUMEN DE DIOXIDO DE AZUFRE FORMADO EN CONDICIONES NORMALES SERA:	
Seleccione una:	
○ a. 0,43 L	
O b. 0,20 L	
	×
O d. 0,33 L	
Respuesta incorrecta.	
La respuesta correcta es: 0,33 L	
Pregunta 7	
Correcta	
Puntúa 5,00 sobre 5,00	
Seleccione una: O Verdadero	
La respuesta correcta es 'Falso'	
Pregunta 8	
Incorrecta	
Puntúa 0,00 sobre 5,00	
A 5 ML DE SOLUCION DE ACIDO CLORHIDRICO 12 M SE AGREGA AGUA HASTA 300ML. LA CONCENTRACION DE LA SOLUCION RESULTANTE ES:	
Seleccione una:	
O a. 10 M	
O b. 0.2 M	
O c. 2.5 M	
	×
Respuesta incorrecta.	
La respuesta correcta es: 0.2 M	

ncorrecta	
tuntúa 0,00 sobre 5,00	
EN LA REACCION: Cu + HNO ₃ Cu(NO ₃) ₂ + NO + H ₂ O. SE HAO	CE REACCIONAR 150 DE LIN MINERAL QUE TIENE LINA PUREZA
DEL 80% EN Cu. EL VOLUMEN DE SOLUCIÓN DE ACIDO NITRICO	
Seleccione una:	
a. 150 ML	×
O b. 125 ML	
O c. 105 ML	
O d. 115 ML	
Respuesta incorrecta.	
La respuesta correcta es: 125 ML	
Correcta untúa 5,00 sobre 5,00	
EN LA REACCION: H2S + HNO3 ==== ACIDO SULFURICO + MONO HNO3 DESPUES DE IGUALAR LA ECUACION RESPECTIVAMENTE SO	
HNO3 DESPUES DE IGUALAR LA ECUACION RESPECTIVAMENTE SO	
HNO3 DESPUES DE IGUALAR LA ECUACION RESPECTIVAMENTE SO Seleccione una:	
HNO3 DESPUES DE IGUALAR LA ECUACION RESPECTIVAMENTE SO Seleccione una: a. 3 Y 8	
HNO3 DESPUES DE IGUALAR LA ECUACION RESPECTIVAMENTE SO Seleccione una: a. 3 Y 8 b. 8 Y 6	
HNO3 DESPUES DE IGUALAR LA ECUACION RESPECTIVAMENTE SO Seleccione una: a. 3 Y 8 b. 8 Y 6 c. 6 Y 8	
HNO3 DESPUES DE IGUALAR LA ECUACION RESPECTIVAMENTE SO Seleccione una: a. 3 Y 8 b. 8 Y 6 c. 6 Y 8 d. 1 Y 12	
HNO3 DESPUES DE IGUALAR LA ECUACION RESPECTIVAMENTE SO Seleccione una: a. 3 Y 8 b. 8 Y 6 c. 6 Y 8 d. 1 Y 12 Respuesta correcta	
HNO3 DESPUES DE IGUALAR LA ECUACION RESPECTIVAMENTE SO Seleccione una: a. 3 Y 8 b. 8 Y 6 c. 6 Y 8 d. 1 Y 12 Respuesta correcta	

untúa 0,00 sobre 10,00			
BROMO MOLECULA	n: Bromuro de Potasio + acido sulfurico R + agua se hace reaccionar 100 ml de so D sulfurico 0.4 n, llegandose a obtener 2	OLUCION DE BROMURO DE POTASIO	0.4 M CON 150 ML DI
Seleccione una:			
O a. 87%			
O b. 65%			
⊚ c. 50%			×
O d. 95%			
Respuesta incorrect	a.		
egunta 12	a es: 87%		
La respuesta correctegunta 12 correcta untúa 0,00 sobre 5,00	a es: 87%		
egunta 12 correcta untúa 0,00 sobre 5,00 EN LA REACCION: A	+ H2SO4 ===== SULTADO DE ALUMINIO + HIDI JNA PUREZA DE 75% EN ALUMINIO, OBTENIEND		
egunta 12 correcta untúa 0,00 sobre 5,00 EN LA REACCION: A MINERAL QUE TIENE RENDIMIENTO DE LA Seleccione una: a. 75% b. 65% c. 70%	+ H2SO4 ===== SULTADO DE ALUMINIO + HIDI JNA PUREZA DE 75% EN ALUMINIO, OBTENIEND REACCION ES:		OLECULAR. EL

	a 0,00 sobre 5,00
	GUN LA REACCION CH4+02 === CO2 + H2O. SE HACE REACCIONAR 4 LITROS DE CH4 EN CN CON 4 LITROS DE O2 EN C1 VOLUMEN DE CO2 QUE SE FORMARA EN CN SERA:
Sel	leccione una:
С	a. 4 LITROS
C	b. 2 LITROS
0	c. 1 LITRO
С	d. 10 LITROS
Re	spuesta incorrecta.
La	respuesta correcta es: 4 LITROS
regu	unta 14
orre	ecta
untú	a 5,00 sobre 5,00
C	a. 1Y3 b. 3Y6 c. 2Y3 d. 2Y5
Re	spuesta correcta
	respuesta correcta es: 3 Y 6
	unta 15
	recta
untu	ia 0,00 sobre 5,00
La	velocidad de reacción se define como la rapidez con que aparecen los productos y reactantes.
	leccione una:
Sel	Verdadero X
	Falso
•	

Pro 10 Co Pu 5,0 so 5,0 **IEN**