

[Área personal](#) / [Mis cursos](#) / [\[1-2020\] QMC100-CF](#) / [General](#) / [SEGUNDO PARCIAL](#)**Comenzado el** Thursday, 19 de November de 2020, 09:42**Estado** Finalizado**Finalizado en** Thursday, 19 de November de 2020, 09:48**Tiempo
empleado** 6 minutos 22 segundos**Calificación** 25,00 de 100,00**Pregunta 1**

Incorrecta

Puntúa 0,00 sobre 5,00

EN LA REACCION: $K_2MnO_4 + H_2SO_4 \rightleftharpoons$ PERMANGANATO DE POTASIO + DIOXIDO DE MAGANESO + K_2SO_4 + AGUA. LOS COEFICIENTES DE K_2MnO_4 Y H_2SO_4 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

Pregunta 2

Incorrecta

Puntúa 0,00 sobre 10,00

SEGÚN LA REACCION : ZINC + ACIDO CLORHIDRICO \rightleftharpoons 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 H_2
- ☒ b. 3,8 L H_2
- ☐ c. 1,9 L H_2
- ☐ d. 5,5 L H_2

✗

Respuesta incorrecta.

La respuesta correcta es: 2,8 L H_2

Pregunta 3

Incorrecta

Puntúa 0,00 sobre 10,00

SEGÚN LA SIGUIENTE REACCION: CLORATO DE POTASIO + AZUFRE = CLORURO DE POTASIO + DIOXIDO DE AZUFRE. SE HACE REACCIONAR 150 GRAMOS 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: 77,5 g KCl

Pregunta 4

Incorrecta

Puntúa 0,00 sobre 5,00

EN LA REACCION: $\text{Zn} + \text{HCl} \rightleftharpoons \text{CLORURO DE ZINC} + \text{HIDROGENO MOLECULAR}$: SE HACE REACCIONAR 26 G DE ZINC, OBTENIENDOSE 6.72 LITROS DE HIDROGENO MOLECULAR EN CONDICIONES NORMALES. EL RENDIMIENTO DE LA REACCION ES:

Seleccione una:

- ☒ a. 70%
- ☐ b. 75%
- ☐ c. 65%
- ☐ d. 80%

✗

Respuesta incorrecta.

La respuesta correcta es: 75%

Pregunta 5

Correcta

Puntúa 5,00 sobre 5,00

Mientras mayor sea la concentración de las sustancias reactantes, mayor es la velocidad de reacción.

Seleccione una:

- ☒ Verdadero ✓
- ☐ Falso

La respuesta correcta es 'Verdadero'

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 DE 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
- ☐ b. 0,20 L
- ☒ c. 0,15 L
- ☐ d. 0,33 L

✗

Respuesta incorrecta.

La respuesta correcta es: 0,33 L

Pregunta 7

Correcta

Puntúa 5,00 sobre 5,00

La Keq, tiene un único valor para cada reacción química que solo depende de la PRESION .

Seleccione una:

- ☐ Verdadero
- ☒ Falso ✓

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:

- ☐ a. 10 M
- ☐ b. 0.2 M
- ☐ c. 2.5 M
- ☒ d. 1.5 M

✗

Respuesta incorrecta.

La respuesta correcta es: 0.2 M

Pregunta 9

Incorrecta

Puntúa 0,00 sobre 5,00

EN LA REACCION: $\text{Cu} + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{NO} + \text{H}_2\text{O}$. SE HACE REACCIONAR 15g DE UN MINERAL QUE TIENE UNA PUREZA DEL 80% EN Cu. EL VOLUMEN DE SOLUCIÓN DE ACIDO NITRICO 4 MOLAR QUE SE NECESITA PARA LA REACCION ES:

Seleccione una:

- ☒ a. 150 ML
- ☐ b. 125 ML
- ☐ c. 105 ML
- ☐ d. 115 ML



Respuesta incorrecta.

La respuesta correcta es: 125 ML

Pregunta 10

Correcta

Puntúa 5,00 sobre 5,00

EN LA REACCION: $\text{H}_2\text{S} + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{ACIDO SULFURICO} + \text{MONOXIDO DE NITROGENO} + \text{AGUA}$. LOS COEFICIENTES DE H_2S Y HNO_3 DESPUES DE IGUALAR LA ECUACION RESPECTIVAMENTE SON:

Seleccione una:

- ☒ a. 3 Y 8
- ☐ b. 8 Y 6
- ☐ c. 6 Y 8
- ☐ d. 1 Y 12



Respuesta correcta

La respuesta correcta es: 3 Y 8

Pregunta 11

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 DE SOLUCION DE ACIDO SULFURICO 0.4 N, LLEGANDOSE A OBTENER 2.1 G DE BROMO MOLECULAR. EL RENDIMIENTO DE LA REACCION SERA:

Seleccione una:

- ☐ a. 87%
- ☐ b. 65%
- ☒ c. 50%
- ☐ d. 95%

✗

Respuesta incorrecta.

La respuesta correcta es: 87%

Pregunta 12

Incorrecta

Puntúa 0,00 sobre 5,00

EN LA REACCION: $\text{Al} + \text{H}_2\text{SO}_4$ ===== SULTADO DE ALUMINIO + HIDROGENO MOLECULAR. SE HACE REACCIONAR 7.2g DE UN MINERAL QUE TIENE UNA PUREZA DE 75% EN ALUMINIO, OBTENIENDOSE 0.21 MOLES DE HIDROGENO MOLECULAR. EL RENDIMIENTO DE LA REACCION ES:

Seleccione una:

- ☒ a. 75%
- ☐ b. 65%
- ☐ c. 70%
- ☐ d. 85%

✗

Respuesta incorrecta.

La respuesta correcta es: 70%

Pregunta 13

Incorrecta

Puntúa 0,00 sobre 5,00

SEGUN LA REACCION $\text{CH}_4 + \text{O}_2 \rightleftharpoons \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$. SE HACE REACCIONAR 4 LITROS DE CH_4 EN CN CON 4 LITROS DE O_2 EN CN. EL VOLUMEN DE CO_2 QUE SE FORMARA EN CN SERA:

Seleccione una:

- ☐ a. 4 LITROS
- ☐ b. 2 LITROS
- ☒ c. 1 LITRO
- ☐ d. 10 LITROS

✗

Respuesta incorrecta.

La respuesta correcta es: 4 LITROS

Pregunta 14

Correcta

Puntúa 5,00 sobre 5,00

EN LA REACCION: $\text{Cl}_2 + \text{KOH} \rightleftharpoons \text{CLORATO DE POTASIO} + \text{CLORURO DE POTASIO} + \text{AGUA}$. LOS COEFICIENTES DE Cl_2 Y KOH DESPIES DE IGUALAR RESPECTIVAMENTE SON:

Seleccione una:

- ☐ a. 1 Y 3
- ☒ b. 3 Y 6
- ☐ c. 2 Y 3
- ☐ d. 2 Y 5

✓

Respuesta correcta

La respuesta correcta es: 3 Y 6

Pregunta 15

Incorrecta

Puntúa 0,00 sobre 5,00

La velocidad de reacción se define como la rapidez con que aparecen los productos y reactantes.

Seleccione una:

- ☒ Verdadero ✗
- ☐ Falso

La respuesta correcta es 'Falso'

Pr
1
Co
Pu
5,0
5,0
5,0

FIN
▶