

[Área personal](#) / [Mis cursos](#) / [\[1-2020\] QMC100-CF](#) / [General](#) / [EXAMEN FINAL](#)

**Comenzado el** Thursday, 11 de February de 2021, 10:00

**Estado** Finalizado

**Finalizado en** Thursday, 11 de February de 2021, 10:51

**Tiempo  
empleado** 50 minutos 57 segundos

**Calificación** 67,00 de 100,00

**Pregunta 1**

Incorrecta

Puntúa 0,00 sobre 4,00

En la industria de los alimentos, el hidrogeno se utiliza en la fabricación de:

Seleccione una:

- ☒ a. Harina
- ☐ b. Etanol
- ☐ c. Manteca
- ☐ d. Fibras sintéticas

✖

**Pregunta 2**

Incorrecta

Puntúa 0,00 sobre 4,00

Una solución de hidróxido de sodio 0,1 M, tiene un pOH:

Seleccione una:

- ☐ a. 1,3
- ☐ b. 3
- ☐ c. 2
- ☒ d. 1

✖

**Pregunta 3**

Incorrecta

Puntúa 0,00 sobre 20,00

Según la reacción: Sulfuro cúprico + ácido nítrico ===== nitrato cúprico + azufre + monóxido de nitrógeno + agua Se hace reaccionar 80 ml de solución de sulfuro cúprico al 5% m/v con 500 ml de solución de ácido nítrico de 12.000 ppm, la reacción tiene un rendimiento de 90 %. Calcular: El volumen de monóxido de nitrógeno que se formara a una temperatura de 25 °C y 720 mm Hg de presión

Seleccione una:

- ☒ a. 5 ml
- ☐ b. 0,3 ml
- ☐ c. 0,5 ml
- ☐ d. 15 ml

**Pregunta 4**

Correcta

Puntúa 20,00 sobre 20,00

Se tiene la siguiente mezcla:

50 ml de solución al 4% m/v en sulfato férrico y 1.08 g/ml de densidad

200 ml de solución al 0.05 M en sulfato férrico y 1.05 g/ml de densidad

y 136 ml de agua

La densidad de la mezcla resultante es el 1.04 g/ml. Calcular la concentración de la mezcla en : Normalidad

Seleccione una:

- ☒ a. 0,23 N
- ☐ b. 1 N
- ☐ c. 0,46 N
- ☐ d. 0,0023 N

**Pregunta 5**

Incorrecta

Puntúa 0,00 sobre 4,00

El elemento que produce graves quemaduras, difíciles de curar es:

Seleccione una:

- ☐ a. Bromo
- ☐ b. Cloro
- ☐ c. Yodo
- ☒ d. Flúor



## Pregunta 6

Correcta

Puntúa 4,00 sobre 4,00

Diluir una solución significa llevar de una concentración baja a una concentración alta.

Seleccione una:

- ☐ Verdadero
- ☒ Falso ✓

## Pregunta 7

Correcta

Puntúa 4,00 sobre 4,00

Las unidades químicas de concentración son: %m/m, %m/v y ppm

Seleccione una:

- ☐ Verdadero
- ☒ Falso ✓

## Pregunta 8

Correcta

Puntúa 4,00 sobre 4,00

La fórmula de la cal viva es:

Seleccione una:

- ☐ a.  $\text{CaCO}_3$
- ☐ b.  $\text{CaSO}_4$
- ☒ c.  $\text{CaO}$
- ☐ d.  $\text{Ca}$

✓

## Pregunta 9

Correcta

Puntúa 4,00 sobre 4,00

Una de las sustancias gaseosas que tiene propiedades tóxicas y olor a huevo podrido es:

Seleccione una:

- ☐ a.  $\text{CO}$
- ☐ b.  $\text{NH}_3$
- ☒ c.  $\text{H}_2\text{S}$
- ☐ d.  $\text{CO}_2$

✓

**Pregunta 10**

Correcta

Puntúa 20,00 sobre 20,00

Permanganato de potasio + cloruro de potasio + ácido sulfurico ==== cloro molecular + sulfuro de potasio + sulfato manganoso + agua. Los coeficientes para igualar esta reaccion son:

Seleccione una:

- ☒ a. 2, 10, 8 === 5, 6, 2, 8
- ☐ b. 8, 10, 2 === 8, 2, 6, 5
- ☐ c. 3, 7, 1, 9 === 8, 2, 6, 5
- ☐ d. 9, 7, 1, 3 === 8, 10, 2

**Pregunta 11**

Parcialmente correcta

Puntúa 3,00 sobre 4,00

Materiales de laboratorio

Materiales para pesar

vidrio de reloj



Materiales de uso común:

probeta



Materiales para calentamiento

crisol



Materiales para medir Volumen

probeta

**Pregunta 12**

Correcta

Puntúa 4,00 sobre 4,00

De los metales alcalinos, los elementos que intervienen en la bomba de intercambio ionico en nuestro organismo:

Seleccione una:

- ☐ a. todas las anteriores
- ☐ b. Cl y Na
- ☒ c. Na y K
- ☐ d. Li y Na



Pr  
**1:**  
Co  
Pu  
4,0  
so  
4,0

DA  
CIA