

[Área personal](#) / [Mis cursos](#) / [\[1-2020\] QMC100-YF](#) / [TEMA 2: SOLUCIONES](#) / [PRIMER EXAMEN PARCIAL](#)

Comenzado el Tuesday, 25 de August de 2020, 10:05

Estado Finalizado

Finalizado en Tuesday, 25 de August de 2020, 11:35

**Tiempo
empleado** 1 hora 30 minutos

Calificación 85,00 de 100,00

Pregunta 1

Incorrecta

Puntúa 0,00 sobre 5,00

La concentración molar, de una solución que tiene la concentración de 5,3 % m/v en carbonato de sodio, es:

PA: Na = 23, C = 12, O = 16

Seleccione una:

- ☐ a. 1 M
- ☐ b. 5 M
- ☐ c. 0,25 M
- ☐ d. 0,5 M
- ☒ e. 0,05 M

✖ Estudie
más

Respuesta incorrecta.

La respuesta correcta es: 0,5 M

Pregunta 2

Correcta

Puntúa 5,00 sobre 5,00

El volumen de solución concentrada de 16 M, que se necesita para preparar 200 ml de solución 0,8 M, es:

Seleccione una:

- ☐ a. 20 ml
- ☐ b. ninguno de los anteriores
- ☒ c. 10 ml
- ☐ d. 16 ml
- ☐ e. 8 ml

✓ Muy bien

Respuesta correcta

La respuesta correcta es: 10 ml

Pregunta 3

Correcta

Puntúa 5,00 sobre 5,00

A 2 ml de solución 5 N en ácido sulfúrico, se agrega agua hasta llevar a un volumen total de 250 ml. La concentración normal de la solución resultante es:

Seleccione una:

- ☐ a. 0,05 N
- ☒ b. 0,04 N
- ☐ c. 0,5 N
- ☐ d. 0,04 M
- ☐ e. 0,4 N

✓ Muy bien

Respuesta correcta

La respuesta correcta es: 0,04 N

Pregunta 4

Correcta

Puntúa 5,00 sobre 5,00

La cantidad en gramos de sodio que hay en 2 moles de sulfato de sodio es:

PA: Na = 23, S = 32, O = 16

Seleccione una:

- ☐ a. 23 g
- ☐ b. 46 g
- ☒ c. 92 g
- ☐ d. 142 g
- ☐ e. 69 g

✓ Muy bien, siga adelante

Respuesta correcta

La respuesta correcta es: 92 g

Pregunta 5

Correcta

Puntúa 8,00 sobre 8,00

El Fe constituye el ✓ % en sulfato férrico

PA: Fe = 56, S = 32, O = 16

La respuesta correcta es: 28

Pregunta 6

Correcta

Puntúa 8,00 sobre 8,00

Para preparar 250 ml de solución 0,4 M en carbonato de sodio, se necesita ✗ g de Na_2CO_3 .

PA: Na = 23; C = 12, O = 16

La respuesta correcta es: 10,6

Comentario:

Pregunta 7

Correcta

Puntúa 8,00 sobre 8,00

Para preparar 50 ml de solución de hidróxido de sodio 0,5 M, se necesita  g NaOH

PA: Na = 23, O = 16, H = 1

La respuesta correcta es: 1

Pregunta 8

Correcta

Puntúa 8,00 sobre 8,00

Para preparar 150 g de solución al 4 % m/m en NaCl, se necesita  g de H₂O.

La respuesta correcta es: 144

Pregunta 9

Correcta

Puntúa 8,00 sobre 8,00

El sulfato cúprico constituye el  % del sulfato cúprico pentahidratado

PA: Cu = 64, S = 32, O = 16, H = 1

La respuesta correcta es: 64

Pregunta 10

Finalizado

Puntúa 20,00 sobre 20,00

Se tiene la siguiente mezcla:

- 150 ml de solución al 0.4 N en sulfato cúprico
- 100 ml de solución de la misma sal al 42000 ppm
- 150 ml de solución al 2 % m/v en sulfato cúprico.

La densidad de la mezcla resultante es 1.05 g/ml. Suponiendo que los volúmenes se pueden sumar, calcular la concentración de la mezcla en: a) % m/m y b) Molaridad c) Molalidad

PA: Cu = 64, S = 32, O = 16

 [6bfa7c25-ac97-407a-95e2-80c69c7e1b95.jpg](#)

 [00e57452-8e4f-47d2-94ae-8435c436cdb0.jpg](#)

Comentario:

Re
De

Pr
1
Fir
Pu
10
so
20

ÓN

NES