

[Área personal](#) / [Mis cursos](#) / [\[1-2021\] QMC100-YF](#) / [UNIDAD N° 1: CONCEPTOS BASICOS](#) / [EXAMEN DE ENSAYO](#)

Comenzado el Monday, 28 de June de 2021, 11:00

Estado Finalizado

Finalizado en Monday, 28 de June de 2021, 11:19

**Tiempo
empleado** 19 minutos 20 segundos

Calificación Sin calificar aún

Pregunta 1

Correcta

Puntúa 25,00 sobre 25,00

El porcentaje (%) de nitrógeno que hay en nitrato de amonio es:

PA: N = 14; H = 1; O = 16

- ☐ a. 36 %
- ☐ b. 17,5 %
- ☐ c. 28 %
- ☐ d. 25 %
- ☒ e. 35 %




Respuesta correcta

La respuesta correcta es:
35 %

Pregunta 2

Incorrecta

Puntúa 0,00 sobre 25,00

Para prepara 250 ml de solución 0,2 M en ácido sulfúrico, se necesita  ml de solución concentrada 15 M en ácido sulfúrico

La respuesta correcta es: 5

Pregunta 3

Finalizado

Puntúa como 50,00

Se mezcla 200 g de solución que tiene una concentración de 8 % m/m en carbonato de calcio, con 400 g de solución al 5 % m/m en la misma sal, dando una solución de 1,1 g/ml. Calcular la concentración de la solución en:

a) Molaridad

b) Molalidad

PA: Ca = 40, C = 12, O = 16

nhdieufhs

 [WhatsApp Image 2021-06-28 at 11.18.11.jpeg](#)[◀ INVESTIGACIÓN SOBRE ESCALAS DE TEMPERATURA](#)[Ir a...](#)[RESOLVER LOS EJERCICIOS DE SOLUCIONES ▶](#)Re
De