

Evaluación Formativa de Química Cálculo de concentración molar

Nombre: _____ Curso: 2° Medio A - B

OA 15 , indicador 5

Instrucciones para desarrollar la evaluación:

1. Lea atentamente, la información entregada.
2. Desarrolle los ejercicios propuestos en este mismo documento escribiendo cada paso del desarrollo de sus ejercicios para obtener el puntaje máximo
3. Si envía solo los resultados, su respuesta no será considerada completa
4. Una vez desarrollada la evaluación envíe al correo de la profesora correspondiente: Odilvia Aliaga biologialasv@gmail.com, Yesenia Fuenzalida tareasquimicafisica.lasv@gmail.com
- 5.- El plazo máximo para enviar su evaluación es el día miércoles 04 de noviembre a las 23:59 horas

I.- Resolución de problemas:

1.- Se desea preparar 200 ml de una disolución acuosa usando 0,5 moles de yoduro de potasio (KI) ¿Cuál será su concentración molar?

Datos	Fórmula	Reemplazo y cálculos	Resultados
Respuesta:			

2.- Calcular la concentración molar de una disolución acuosa de soda cáustica que se prepara con 200 gramos de NaOH para un volumen total de 500 ml de disolución.

(MM Na =23gr/mol ; O 16 gr/ mol ; H 1 gr/ mol)

Datos	Fórmula	Reemplazo y cálculos	Resultados
Respuesta:			

3.- ¿Cuántos moles de de cloro domestico se necesitan para preparar una 800 ml de disolución para que tenga una concentración de 0,25 molar (moles/ litro)

Datos	Fórmula	Reemplazo y cálculos	Resultados
Respuesta:			

4.- Se tienen 100 gramos de ácido clorhídrico (HCl) y se quiere preparar una disolución acuosa de concentración 0,5 molar. ¿Cuánto volumen podremos preparar?

Datos	Fórmula	Reemplazo y cálculos	Resultados
Respuesta:			

5.- ¿Cuántos gramos de HNO₃ se necesitan para preparar 1500 ml de una disolución de concentración 2 molar (moles / litro)

Datos	Fórmula	Reemplazo y cálculos	Resultados
Respuesta:			