

Evaluación

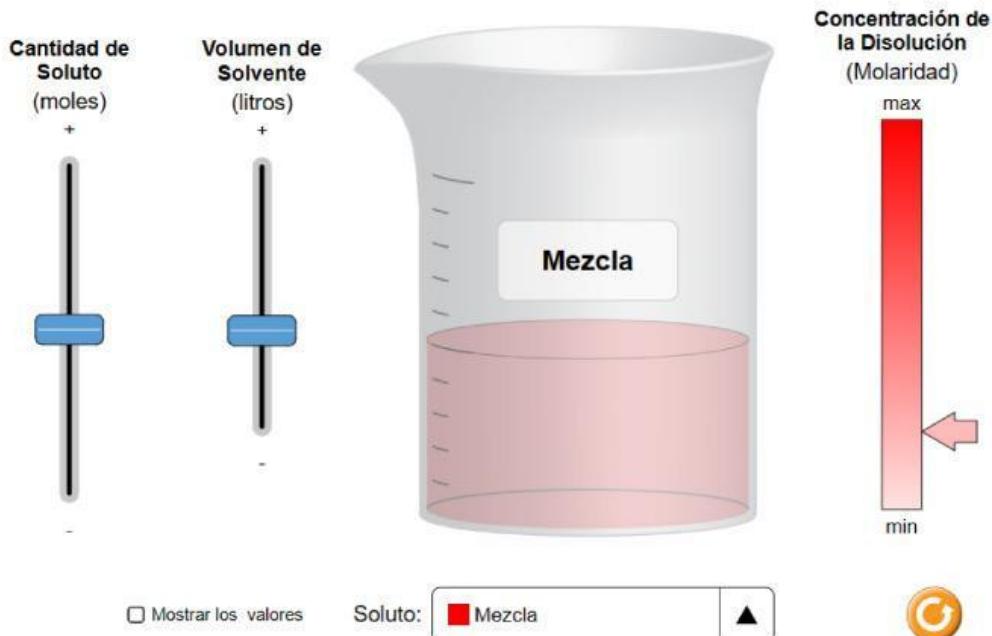
Calificación

Integrantes:

Curso: Fecha:

Ingrese al siguiente simulador y prepare lo siguiente:

[Enlace](#)



Una disolución de Nitrato de cobalto (II) de 500 mL con una concentración de 2 M. Moles de sóluto=.....

Un litro de disolución de Dicromato de potasio de 0,5 moles. Molaridad=

Una disolución al 2 M mezclando 1 mol de Cloruro de cobalto. Litros de disolución=.....

Determina la molalidad de una solución que tiene 2 moles de NaOH en 200 g de agua.

Rta:

Calcule la molalidad de una solución que contiene 3 moles de NaCl en 400 g de agua.

Rta: