Evaluación

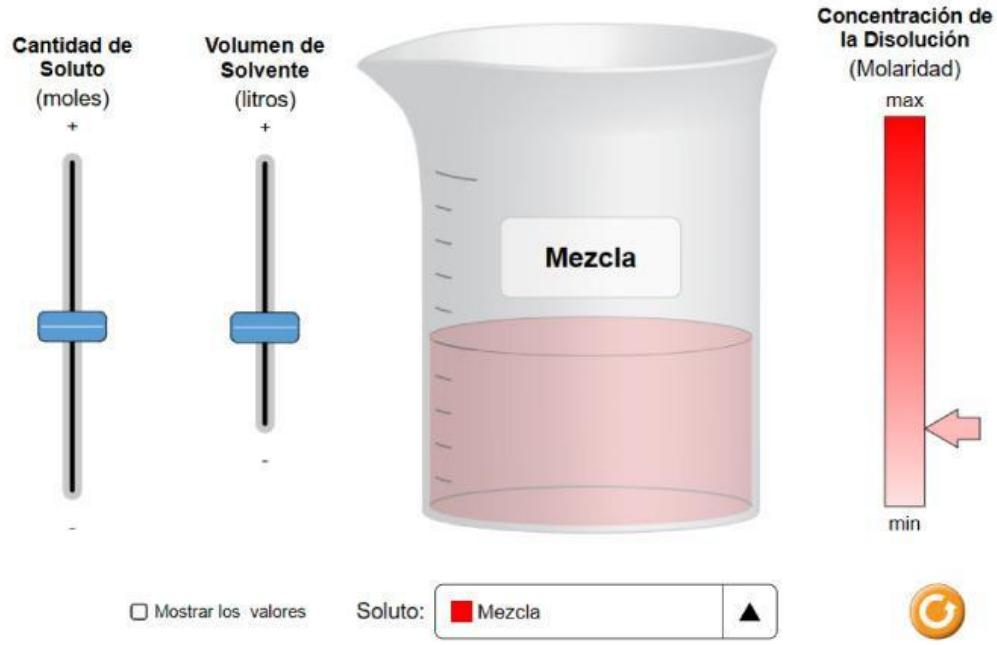
Calificación

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 soluto=.....

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: .....

LIVEWORKSHEETS