

Actividad de Molaridad

① Masa molar del C_2H_6O (masa de mol) = $2 \cdot 12 + 6 \cdot 1 + 1 \cdot 16 = 46 \text{ g/mol}$

Número de moles = masa / masa de 1 mol = $92.7 \text{ g} / 46 \text{ g/mol} = 2 \text{ mol}$

Molaridad = $2 \text{ mol} / 0.5 \text{ L} = 4 \text{ mol/L}$

② Volumen: $7000 \text{ ml} = 7 \text{ L}$

Molaridad: $4.78 / 7$

Molaridad: 0.68 M

La molaridad es 0.68 M

③ $\frac{5.65}{2.00} = 77.3 \%$

④ $H_2SO_4 = 98 \text{ g/mol}$

0.500 $250 / 1000 = 0.250 \text{ L}$

$M = \frac{0.500}{0.250} = 2$