

(Puntos)

Actividad
molaridad

1

masa molar C_2H_6O (masa de 1 mol) = 2.12
6.1 + 1.16

Numero de moles = masa / masa 1 mol

92.7 g / 46 g / mol = 2 mol

molaridad 2 mol / 0.5 L = 4 mol

Norma

$$2 \text{ volumen} = 7000 \text{ ml} = 7 \text{ l}$$

molaridad: número de moles / volumen

$$\text{molaridad: } 4.78 / 7$$

la molaridad es 0.68 M

3

$$\frac{5.65}{2.00} = 11.3\%$$

2

$$n = 49.04 \text{ g} / 98 \text{ g/mol}$$

$$n = 0.500 \text{ moles}$$

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

$$m = \frac{0.5000 \text{ moles}}{0.250 \text{ l}}$$

$$m = 2 \text{ moles}$$