

## Solución

1 Calcular la molaridad de alcohol etílico ( $C_2H_5O$ )

Si tiene

$$H=6 \quad C=20 \quad O=15$$

$$M=82,5g$$

$$V=0,45g$$

$$H=6$$

$$C=20$$

$$O=15$$

$$PM 41$$

$$M = \frac{82,5g}{4 \times 0,3} = 41,25$$

2 Obtenga la molaridad de una sustancia con 4,38ml en 3000 ml

$$m=3000 \text{ ml}$$

$$V=4,38$$

$$M = \frac{3000}{4,38} = 1461,43$$

3 Calcule la molaridad de una solución que contiene 3,65 gramos de HCl en 2,00 litros de solución

$$m=3,65$$

$$V=2,00$$

$$M = \frac{3,65}{2,00} = 1,825$$



SHOT ON MI 9T

AI TRIPLE CAMERA

4 Calcule la molaridad de una solución que contiene 49,04g de  $H_2SO_4$  en 250ml de solución

$$H=1 \quad O=16$$

$$v = 49,04g$$

$$m = 250ml$$

$$M = \frac{250}{4,384} = 0,057$$

