

Actividad

1o calcular la molaridad de una disolución de 65 gramos de ácido nítrico HNO₃ en 250 g de agua

2o calcular la molaridad de metanol CH₃OH en una disolución de 15 g donde el disolvente son 50 gramos de agua

Solución

1o m = 3

g = 65

$$\frac{65 \text{ g}}{1000} = 0,065$$

$$\frac{65}{(63)(0,065)}$$

$$\frac{65}{1,575} = 41,3$$

$$\text{H} \times 1 = 1$$

$$\text{N} \times 1 = 14 = 14$$

$$\text{O} \times 3 = 48$$

$$M = 63$$

2o m = 3

g = 15

$$\frac{15 \text{ g}}{1000} = 0,015$$

$$\frac{15}{(32)(0,015)}$$

$$\frac{15}{0,48} = 31,25$$

$$\text{C} \times 1 = 12$$

$$\text{H} \times 4 = 4 = 32 \text{ g/mol}$$

$$\text{O} \times 1 = 16$$

$$M = 32$$