Taller

1: Calcular la molalidad de una disolucion de 95 gramos de ácido nítrico HNO_3 en 25g de agua

2: Calcular la molalidad de metanol CH_3OH en una disolución 75g donde el disolvente son 50 gramos de agua

Solución

1. g = 95

Agua = 25g ÷ 1000 = 0,025

PM

H = 1x1 = 1

N = 14x1 = 14

O = 16x3 = 48

63

m = 60,3

gr = 95

Agua = 0,025

PM = 63

m = 60,2

$m = \frac{95}{(63)(0,025)}$

1,575

$m = \frac{95}{1,575} = 60,3\ m$

$\frac{95}{63} = 1,507$

$\frac{1,507}{0,025} = 60,2\ m$

2. g=15

Agua = 50 ÷ 1000 = 0,05

P/M

C = 12 x 1 = 12

H = 1 x 4 = 4

O = 16 x 1 = 16

32

m = 9,375

$m = \frac{15}{(32)(0,05)}$

1,6

$m = \frac{15}{1,6} = 9,375$

gr = 15

Agua = 0,05

P/M = 32

$\frac{15}{32} = 0,468$

$\frac{0,468}{0,05} = 9,36\,m$

m = 9,36