

EJERCICIOS

1) calcular la molaridad de una disolución de 95g de ácido nítrico HNO_3 en 25g de agua.

$$m = ?$$

$$a = 95$$

$$K_a = 25g / 1000 = 0.025kg$$

$$PM = 63g/mol$$

$$H: 1 \times 1 = 1$$

$$N: 1 \times 14 = 14$$

$$O: 3 \times 16 = 48$$

$$m = 95$$

$$(63)(0.025)$$

$$m = 60.31$$

2) calcular la molaridad del metanol CH_3OH en una disolución 15g donde el disolvente son 50g de agua.

$$m = ?$$

$$a = 15$$

$$K_a = 50g / 1000 = 0.05$$

$$PM = 32g/mol$$

$$m = 15$$

$$(32)(0.05)$$

$$m = 9.375$$

$$C: 12 \times 1 = 12$$

$$H: 4 \times 1 = 4$$

$$O: 16 \times 1 = 16$$