

Ejercicios:

1. Calcular la Molaridad de una disolución de 95 gramos de ácido nítrico HNO_3 en 25g de agua.

$g = 95$

Agua = 25g : 0.025 kg



PM $H = 1 \times 1 = 1$

$N = 14 \times 1 = 14$

$O = 16 \times 3 = 48$

63

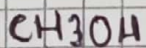
$m = 95 / 1.575$

$m = 60.31$

2. Calcular la molaridad de metanol CH_3OH en una disolución 15g donde el disolvente son 50 gramos de agua

$g = 15g$

Agua = 50g : 0.05 kg



PM $C = 12 \times 1 = 12$

$H = 1 \times 3 = 3$

$O = 16 \times 1 = 16$

$H = 1 \times 1 = 1$

32

$m = 15 / 0.24 (0.05)$

$m = 15 / 1.6$

$m = 9.375$