

SOLUCION

Calcula la cantidad de una disolución de 95 gramos de
cada nitrato HNO_3 en 25g de agua

HNO_3
gramos = 95g

agua = 25g

$\text{H} = 1 = 1$ $\text{PM} = 43$

$\text{Na} = 1 \times 3 = 42$

92

$\frac{95}{(43 \cdot 0) (1)}$

$M = 2.10$

2

CH_3OH

gramos = 15g

agua = 50g

$\text{PM} = 32$

$\frac{15}{(32 \cdot 0) (50)}$

$M = 13.91$

= 12

= 1 x 3 = 3

= 16

= 1