

26/07/2021

## Normalidad

$$N = \frac{\text{Equivalentes gr soluto}}{\text{Litro de solución}}$$

$$N = \frac{(m) (Eq)}{(PM) (V)}$$

Ejemplo:

• Obtén la normalidad de 65.5g de  $H_3PO_4$  en 250ml.

Datos:

$$m = 65,5g$$

$$v = 250ml/1000 = 0,25L$$

$$N = \frac{65,5 \times 3}{98 \times 0,25}$$

PM:

$$H1 \times 3 = 3$$

$$P31 \times 1 = 31$$

$$O16 \times 4 = 64$$

$$\underline{\hspace{1cm}} \\ 98g/mol$$

$$N = \frac{196,5}{24,5}$$

$$N = 8,020$$

Eq: 3

Ejercicio:

• Obtén la normalidad de  $Al(OH)_3$  con 450ml y 9.50g.

$$m = 9.50g$$

$$v = 450ml/1000 = 0,45L$$

$$N = \frac{9.50g \times 3}{78g/mol \times 0,45}$$

PM:

$$Al1 \times 27 = 27$$

$$O3 \times 16 = 48$$

$$H3 \times 1 = 3$$

$$\underline{\hspace{1cm}} \\ PM: 78g/mol$$

$$N = \frac{28,5}{35,1}$$

$$N = 0.811$$

Eq: 3