NORMALIDAD

$$N = \frac{\text{equivalente gr soluto}}{\text{litro de solucion}}$$

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

actividad

1

1 Obten la normalidad de $Al(OH)_3$ con 450 ml y 9.50 gramos

1 $Al(OH)_3$

$m = 9,50\ g$

$V = 450\ ml : 0,45\ L$

$Al(OH)_3$

$PM = H : 3 \times 1 = 3$

$O : 3 \times 16 = 48$

$Al : 1 \times 27 = 27$

$PM = 78\ g/mol$

$N = 0,811$

2.

$m = 9,50\ g$

$PM = 78\ g/mol$

$V = 0,45\ L$

$N = ?$

3.

$$N = \frac{(9,50)\ (3)}{(78)\ (0,45)}$$

$$N = \frac{28,5}{35,1} = 0,81$$