NORMALIDAD

N= equivalente gr Soluto / Litro de Solución

solución

• Obtenga la normalidad de $Al(OH)_3$ con 450ml y 9.50 gramol

• $Al(OH)$ m=9,50
V=450ml/1000=0,45L

$Al(OH)_3$

PM= H=3x1 = 3

O=3x16=48

Al=1x27=27

PM=78g/mol

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

PM=78g/mol

V=0,45L / $N=\frac{28,5}{35,1}=0,81$

N=0,811