

química

1
A tenemos glucosa ($C_6H_{12}O_6$) en 100 ml de agua con 5.10 g de
Calcula la molaridad

masa: 5.10g

Volumen: 100 ml / 1000 = 0.100 L

$n = \text{masa} / \text{PM}$

$n = 5.10g / 180g/mol$

0,028 moles
0,100 L
M = 0.280

PM $C_6 \times 12 = 72$
 $H_{12} \times 1 = 12$
 $O_6 \times 16 = 96$