Solucion taller

1 Calcula el POH la concentracion de iones hidrogeno y iones de hidroxido si la situacion tiene un PH igual a 9.6

PH = 9.6

POH = ?

(H+) = ?

(OH-) = ?

$14 = 9.6 = 4.4$

$POH = 4.4$

$(H+) = 2.511 \times 10^{-10}$

$(H-) = 3.981 \times 10^{-5}$

2

$PH = 14 - p14$

$14 - 2.50$

$PH = \underline{11,5}$

iones de hidrogeno = $5\ h \cdot ft \quad \log - PH$

$-11,5$

$= 3.16 \times 10^{-12}\ m$

iones de hidroxido

$OH = \underline{0.003\ m}$

3

H = 2.4x10 - 6 M

PH = 5.619

PoH = 719

Oh = 4.168 x 10 $^{-9}$ M

4 OH = 5.351

PH = -5.351 + 14

PH = 8.649 m

H = 2.290 x 10 $^{-9}$ m

PoH = 5.351 m