



Ácido-Base: pH

1.- Une el pH y o pOH con su respectiva $[H^+]$, $[OH^-]$

pH= 3

8,7

pOH= 12,8

11,3

$[2 \times 10^{-9}]$

$[0,000006]$

pOH= 10,1

0,01

$[1,25 \times 10^{-7}]$

$[7,94 \times 10^{-11}]$

pH= 5,2

$[1,58 \times 10^{-13}]$

$[0,000063]$

6,9

$[5,01 \times 10^{-12}]$

4,2

2.- Relaciona cada imagen con el potencial de Hidrógeno (pH)

