dik:  
V1=100 ml = 0,1 L  
PH1>M1=1=log10 x 10-1=10-1M=0,1 M

V2=400 ml = 0,4 L  
PH2>M2=4=log10 x 10-4=10-4M=0,0001 M

dit :

PhC?

jawab:

V1.M1=V2.M2

0,1.0,1 = 0,4.0,0001

0,01 = 0,00004

perbandingan 1x10-2=4x10-5 perbedaan perbandingan ialah 4x10-3

jadi phcadalah 4x10-3

pH= -Log[H+]  
 = -Log[4x10-3]  
 = -Log 4 x 10-3  
 = 3 – log 4 = 3 -0,6 = ***2,4***