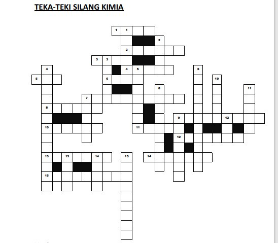
1. Diketahui Konsentrasi HBr = 0,03 M Tentukan PHnya
2. Tentukan Jenis Larutannya Jika Konsentrasi Larutan X 0,00002 M ( Log 2 = 0,01 )
3. Hitunglah PH Larutan
4. HCl 0,05 M (Log 5 = 0,1)
5. CaOH 10-4 M
6. Tentukan PH BaOH Jika Konsentrasinya 0,0005 M
7. 

Jawaban

1. Konsentrasi Hbr 0,03m Tentukan phnya

PH = -log 3 10-2

***PH = 2 -log3***

1. PH = - log (H+)

= - log 2 . 10-5

= - 0,01 + 5

***= 4,99***

1. a. HCl 0,05 m log 5 = 0,1

PH = -log 5 10-2

PH = 2 – 0,1

***PH = 1,9***

b. CaOH 10-4M

PH = -log 10-4

***PH = 4 -log***

1. PH = - log 5 10-4

***PH = 4 -log 5***

1. Mendatar

1. Asam

2. A

3. Asam

4. Unsur

5. Ion

6. Basa

7. Netralisasi

8. Asam Urat

9. Potensi

10. Kunyit

11. Merah

12. Molekul

13. Oksigen

14. Listrik

15. Kertas Lakmus ( Ga yakin sy)

Menurun

1. Lakmus

2. Biru

3. Sabun

4. Ion Hidroksida

5. Natrium

6. Fenolftaleina

7. Pahit

8. Logam

9. Ph meter

10. Elektron

11. Logam

12. SPU

13. Soda

14. Emas

15. Arhenius