

ULANGAN HARIAN

TITRASI

NAMA :

KELAS :

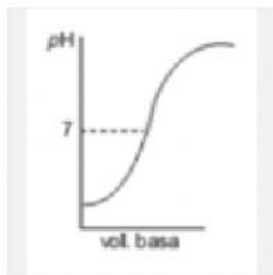
1. Titrasi merupakan suatu metode untuk menentukan.....suatu larutan

2. Titrasi merupakan salah satu reaksi....

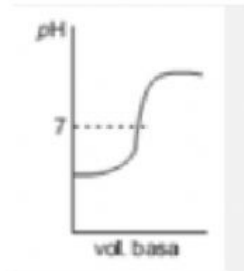
3. Sebanyak 25 mL CH_3COOH dititrasi dengan NaOH 0,1 M setelah dititrasi, larutan NaOH yang diperlukan sebanyak 30 mL tentukanlah konsentrasi dari CH_3COOH tersebut...

4. Grafik berikut yang menunjukkan kurva titrasi basa kuat dengan asam lemah

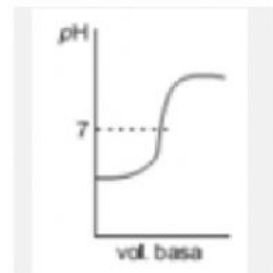
A.



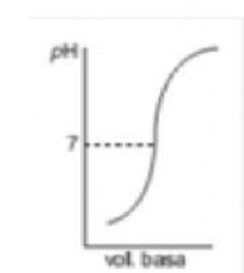
D.



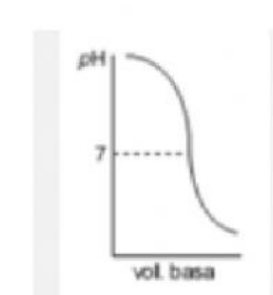
B.



E.



C.



5. Asam Sulfat (H_2SO_4) sebanyak 20 mL dititrasi dengan larutan NaOH 0,1 M. Jika ternyata diperlukan 30 mL NaOH, tentukanlah konsentrasi H_2SO_4 tersebut....

6. Sebanyak 10 mL larutan NaOH 0,4 M dititrasi dengan larutan HNO_3 sebanyak 40 mL. Tentukanlah konsentrasi HNO_3

7. Data hasil titrasi 25 mL larutan NaOH 0,2 M dengan larutan HCl 0,25 M seperti pada tabel. Dari data tersebut yang menunjukkan terjadinya titik nentralisasi terletak pada nomor....

No	HCl 0,25 M
1	5 mL
2	10 mL
3	20 mL
4	25 mL
5	30 mL

8. Sebanyak 20 mL larutan NaOH dititrasi dengan larutan HCl 0,1 M diperoleh data sebagai berikut

Percobaan ke	Volume HCl
1	41 mL
2	40 mL
3	39 mL

Konsentrasi larutan NaOH adalah....

9. Metode untuk menentukan konsentrasi larutan dengan cara mereaksikannya dengan larutan lain yang sudah diketahui konsentrasinya disebut....

10. Berikut ini alat yang digunakan untuk titrasi asam basa, kecuali....