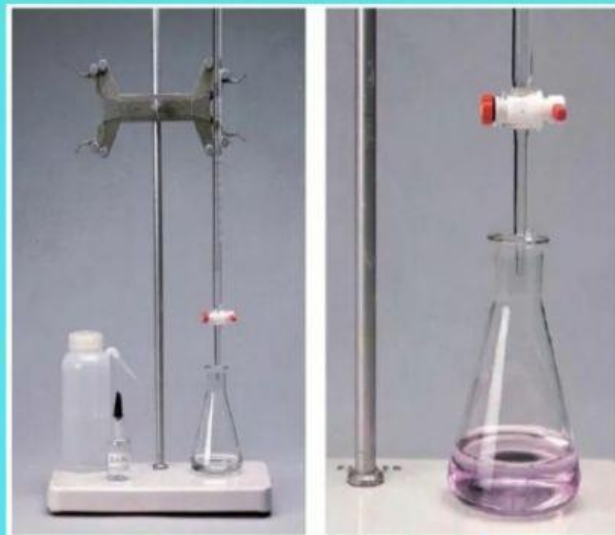


LKPD

TITRASI ASAM BASA KELAS XI IPA



NAMA :



KELAS :

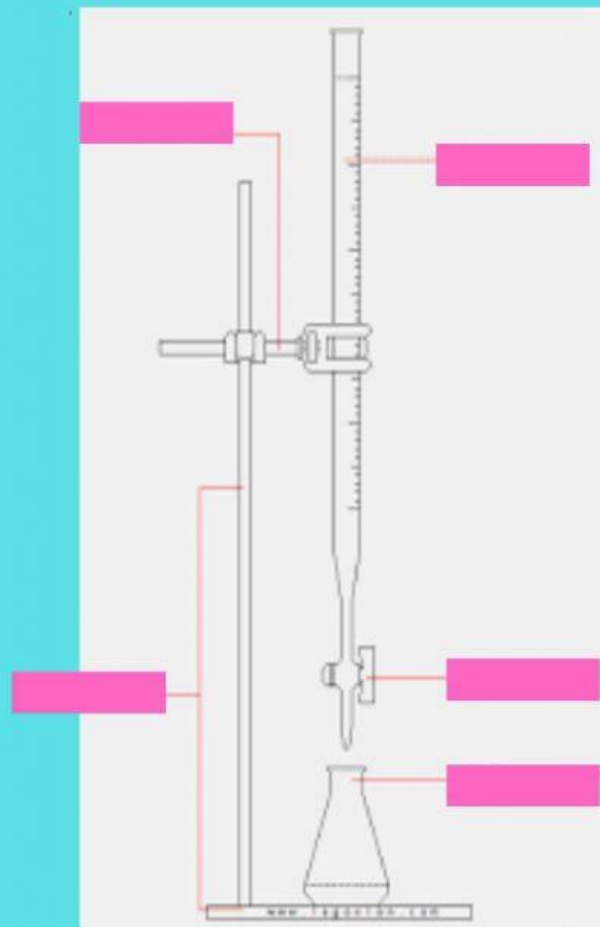




**PERHATIKAN
VIDEO
BERIKUT INI**



LENGKAPI GAMBAR DIBAWAH INI



buret

kran buret

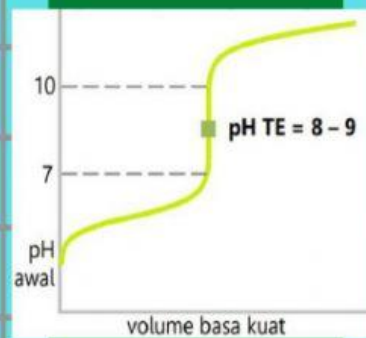
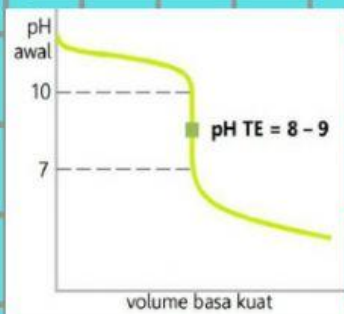
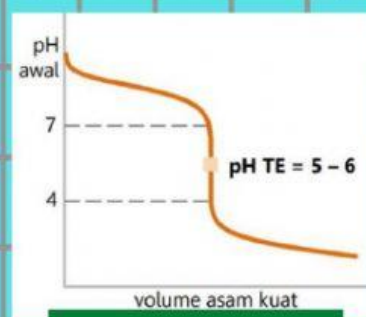
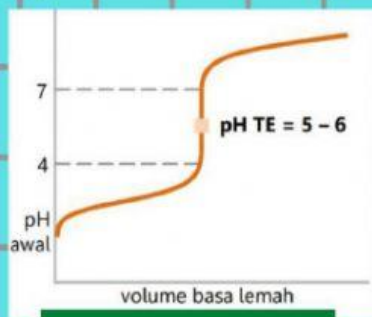
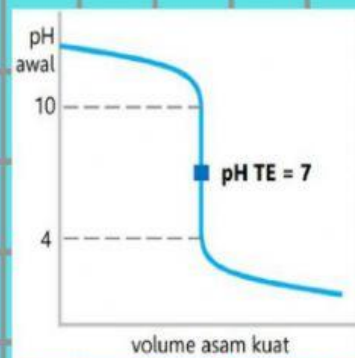
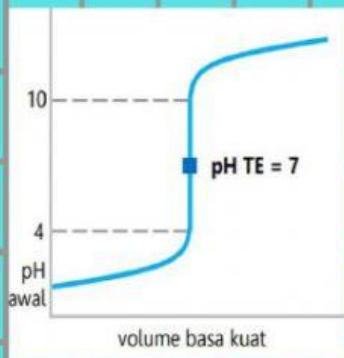
erlenmeyer

klem

statif

KURVA TITRASI

ASAM BASA



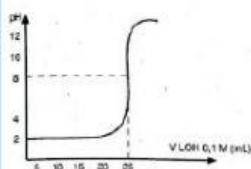
Asam sulfat sebanyak 20 ml dititrasi dengan larutan NaOH 0,1 M. Jika ternyata diperlukan 30 ml NaOH, kemolaran larutan asam sulfat tersebut adalah.....

- a. 0,075 M
- b. 0,10 M
- c. 0,15 M
- d. 0,20 M
- e. 0,30 M

Untuk menetralkan 100 mL larutan KOH 0,1 M diperlukan larutan H_2SO_4 0,1 M sebanyak.....

- a. 10 mL
- b. 50 mL
- c. 100 mL
- d. 150 mL
- e. 200 mL

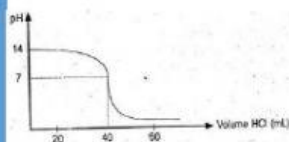
Perhatikan grafik titrasi asam basa berikut!



Jika volume larutan asam yang dititrasi sebanyak 20 mL. Konsentrasi larutan asam HX tersebut adalah

- A. 0,05 M B. 0,125 M
- C. 0,32 M D. 1,25 M
- E. 1,50 M

Perhatikan sebuah kurva titrasi asam basa hasil percobaan untuk menentukan konsentrasi larutan NaOH 20 mL berikut ini!



Jika asam yang digunakan untuk titrasi adalah HCl 0,1 M, maka konsentrasi larutan NaOH yang dititrasi sebesar

- A. 0,2 M B. 0,3 M
- C. 0,4 M D. 0,5 M
- E. 0,6 M