



Lembar Kerja Peserta Didik



Titration Asam Basa



Pertemuan 3



Kelompok :

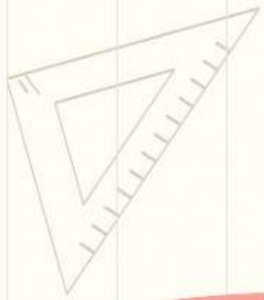
Kelas :

Nama :



SMAN 14 Gowa





Kompetensi Dasar



3.13 Menganalisis data hasil berbagai jenis titrasi asam-basa.

Indikator Pembelajaran



3.13.4 Menentukan konsentrasi larutan standar dan larutan sampel (analit)

3.13.5 Menganalisis kadar zat yang dititrasi.



Materi



Prosedur Titrasi

1. Memasukkan titran ke dalam buret
2. Memasukkan analit ke dalam labu Erlenmeyer
3. Menambahkan beberapa tetes indikator asam basa ke dalam analit
4. Meneteskan titran sedikit demi sedikit ke dalam analit
5. Menghentikan titrasi ketika warna analit berubah
6. Mencatat volume titran yang masuk ke dalam analit

Warna analit yang berubah merupakan efek dari penambahan indikator asam basa. Warna yang berubah menandakan bahwa titrasi telah mencapai titik ekuivalennya.



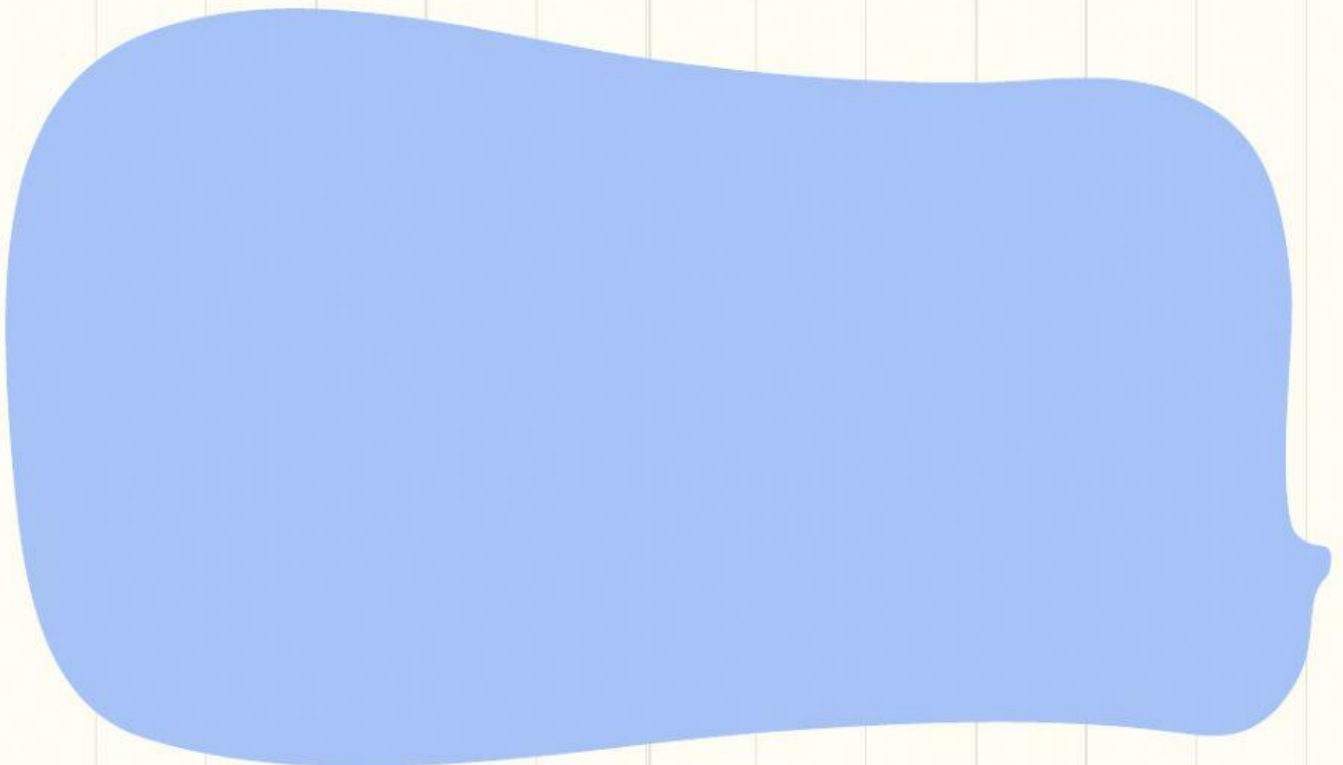
Stimulus

Silahkan menonton video dibawah



Identifikasi masalah

Tuliskan pertanyaan kalian dibawah!



Pengumpulan data

Silahkan mengumpulkan informasi mengenai pertanyaan yang telah kalian tulis

Silahkan klik link diatas

Pengolahan data

Silahkan menuliskan hasil diskusi kalian dan mengerjakan latihan

A. Tujuan Percobaan

Menentukan konsentrasi larutan HCL

B. Alat dan Bahan

1. Erlenmeyer 50 mL
2. Pipet volumetric 5 MI
3. Buret 50 mL
4. Corong
5. Larutan HCl 0,1 M 50 mL
6. Larutan NaOH 0,1 M mL
7. Statif/klem
8. Indikator fenolftalein

C. Langkah Kerja

1. Larutkan HCl 01 M di pipet sebanyak 5 mL, kemudian masukkan ke Erlenmeyer
2. Tambahkan beberapa tetes indikator fenolftalein pada larutan HCl tersebut
3. Masukkan NaOH 01 M ke dalam buret dan pasang dengan statif
4. Lakukanlah proses titrasi dengan menambahkan NaOH tetes demi tetes, sampai terjadi perubahan warna menjadi merah muda. Catat volume NaOH yang terpakai. Ulangi langkah diatas minimal 3 kali

Pengolahan data

Silahkan menuliskan hasil diskusi kalian

Ulangan	Volume NaOH (ml)		
	Miniskus awal	Miniskus akhir	Terpakai
1			
2			
3			
Jumlah Volume rata-rata			

1. Beraapakah volume rata-rata NaOH yang terpakai untuk menitrasi HCl
2. Hitunglah konsentrasi larutan HCl tersebut
3. Apakah kesimpulan yang dapat kamu peroleh dari percobaan tersebut?

Pengolahan data

Silahkan menuliskan hasil diskusi kalian



Pembuktian

Silahkan mempresentasikan hasil diskusi kalian

A



Menarik Kesimpulan

Silahkan menuliskan kesimpulan pembelajaran hari ini

