



Lembar Kerja Peserta Didik



Titration Asam Basa



Pertemuan 2



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



Larutan standar adalah larutan yang telah ditetapkan konsentrasinya, Tahap pertama yang harus dilakukan sebelum melakukan titrasi adalah pembuatan larutan standar.

Jika volume larutan standar sudah diketahui dari percobaan maka konsentrasi senyawa di dalam larutan yang belum diketahui dapat dihitung dengan persamaan berikut :

$$M1 \times V1 = M2 \times V2$$

M1 = Molaritas mula-mula

M2 = Molaritas setelah pengenceran

V1 = Volume larutan awal yang akan diencerkan

V2 = Volume akhir setelah ditambah pelarut (setelah diencerkan)



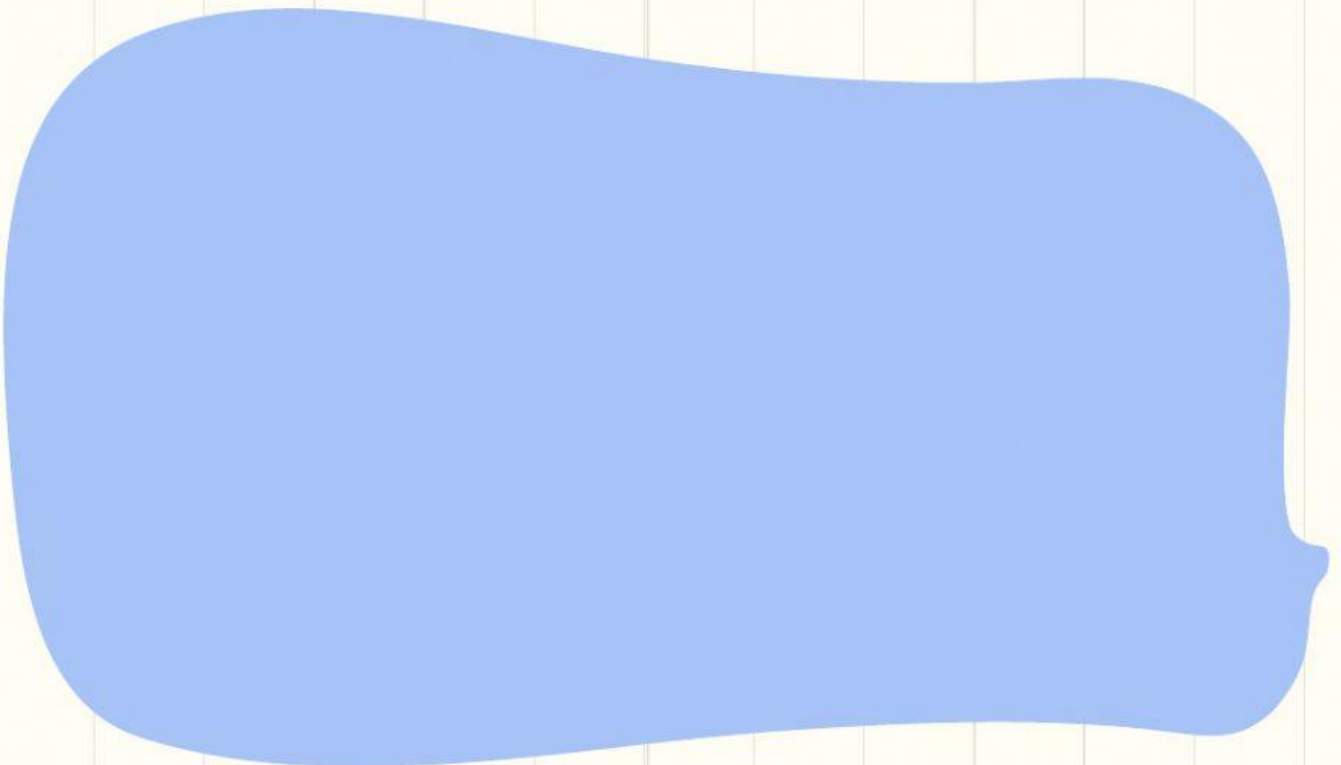
Stimulus

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

1. 10 mL HCl yang tidak diketahui konsentrasinya dititrasi dengan larutan NaOH 0,1 M. Pada titik akhir titrasi ternyata rata-rata volume NaOH 0,1 M yang digunakan adalah 12,52 mL. Hitung konsentarsi HCl yang dititrasi

2. Untuk mengetahui kadar asam cuka dapur, diambil 10 mL cuka dapur (massa jenis 1 g/ mL), kemudian diencerkan menjadi 100 mL. Ternyata 20 mL larutan cuka encer ini dapat dititrasi dengan 30 mL larutan NaOH 0,1 M. Berapa kadar cuka dapur tersebut?

Pengolahan data

Silahkan menuliskan hasil diskusi kalian



Pembuktian

Silahkan mempresentasikan hasil diskusi kalian



A

Menarik Kesimpulan

Silahkan menuliskan kesimpulan pembelajaran hari ini

