Lembar Kerja Peserta Didik

Titrasi Asam Basa

Pertemuan 2

Kelompok : _____

Kelas : _____

Nama : _____

_____

_____

_____

_____

SMAN 14 Gowa

LIVEWORKSHEETS

Kompetensi Dasar

3.13 Menganalisis data hasil berbagai jenis titrasi asam-basa.

Indikator Pembelajaran

3.13.4 Menentukan konsentasi larutan standar dan larutan sampel (analit)

3.13.5 Menganalisis kadar zat yang dititrasi.

LIVEWORKSHEETS

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 dihitungdengan persamaan berikut :

$M1 \times V1 = M2 \times V2$

M1 = Molaritas mula-mula

M2 = Molaritas setelah pengenceran

V1 = Volme larutan awal yang akan diencerkan

V2 = Volume akhir setelah ditambah pelarut (setelah diencerkan

LIVEWORKSHEETS

Stimulus

Silahkan menonton video dibawah

Identifikasi masalah

Tuliskan pertanyaan kalian dibawah!

LIVEWORKSHEETS

Pengumpulan data

Silahkan mengumpulkan informasi mengenai pertanyaan yang telah kalian tulis

Silahkan klik link diatas

Pengolahan data

Silahkan menuliskan hasil diskusi kalian dan mengerhjakan latihan

1. 10 mL HCl yang tidak diketahui konsentrasinya dititrasi denngan 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?

LIVEWORKSHEETS

Pengolahan data

Silahkan menuliskan hasil diskusi kalian

LIVEWORKSHEETS

Pembuktian

Silahkan mempresentasikan hasil diskusi kalian

Menarik Kesimpulan

Silahkan menuliskan kesimpulan pembelajaran hari ini

LIVEWORKSHEETS