

SEKOLAH MENENGAH ATAS

KELAS 12

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

TITRASI ASAM BASA



NAMA KELOMPOK:

Tujuan Pembelajaran

1. Peserta didik dapat melakukan percobaan titrasi asam basa setelah membaca dan mengerjakan Live Worksheet
2. Peserta didik dapat menyimpulkan hasil analisis data percobaan titrasi asam basa berdasarkan prosedur pada Live Worksheet

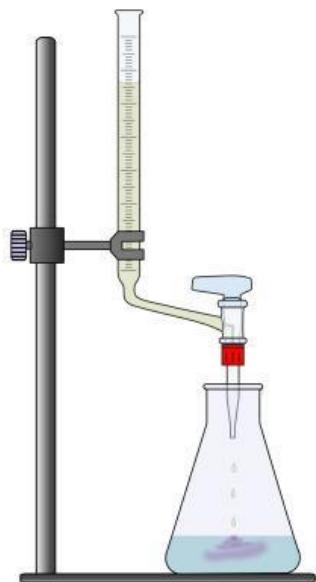
Kegunaan Titrasi Asam Basa

Titrasi asam basa adalah penentuan kadar suatu larutan basa dengan larutan asam yang diketahui kadarnya. Atau sebaliknya, penentuan kadar suatu larutan asam dengan larutan basa yang diketahui, dengan didasarkan pada reaksi netralisasi.

Alat dan Bahan

Alat :

Bahan :



Cara Kerja

1. Masuk ke V Lab
2. Mengatur Titrate, titrant, indikator, dan kecepatan tetesan
3. Zat yang bersifat basa dititrasi menggunakan larutan asam yang sudah diketahui konsentrasi
4. Saat terjadi perubahan warna, klik stop, catat volume Titrant

Hasil Pengamatan

Vol Titrate (ml)	Senyawa Titrate	Senyawa Titrant	Vol Titrant (ml)	Rerata Vol Titrant (ml)

Hitunglah konsentrasi Titrant dengan menggunakan rumus berikut ini:

$$V_1 \cdot M_1 = V_2 \cdot M_2$$

Konsentrasi Titrant

Kesimpulan

Tuliskan kesimpulan dari percobaan ini :