



Lembar Kerja Peserta Didik



Titration Asam Basa



Pertemuan 1



Kelompok :

Kelas :

Nama :



SMAN 14 Gowa





Kompetensi Dasar



3.13 Menganalisis data hasil berbagai jenis titrasi asam-basa.



Indikator Pembelajaran

3.13.1 Menjelaskan pengertian titrasi asam-basa.

3.13.2 Menjelaskan indikator titrasi asam-basa.

3.13.3 Menjelaskan titik akhir dan titik ekuivalen titrasi asam-basa

Materi



Titration merupakan metode analisis kimia secara kuantitatif yang biasa digunakan di laboratorium untuk menentukan konsentrasi suatu reaktan. Oleh karena pengukuran volum berperan penting dalam titration, maka teknik ini juga disebut dengan analisis volumetrik. Menurut Raymond Chang, reaksi kimia yang digunakan sebagai dasar **titration** adalah (1) reaksi yang melibatkan asam kuat dan basa kuat, (2) reaksi yang melibatkan asam lemah dengan basa kuat, dan (3) reaksi yang melibatkan asam kuat dan basa lemah.



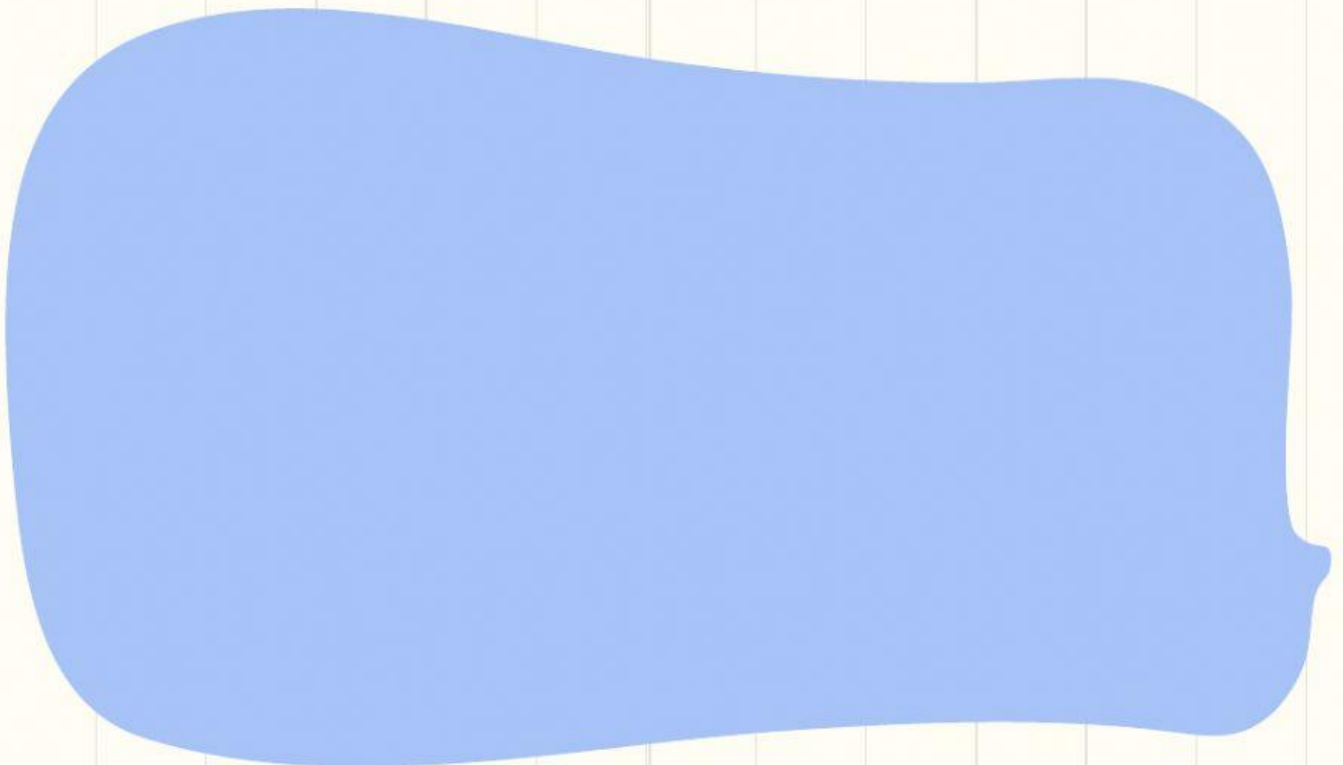
Stimulus

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

Pengolahan data

Silahkan menuliskan hasil diskusi kalian



Pembuktian

Silahkan mempresentasikan hasil diskusi kalian



A

Menarik Kesimpulan

Silahkan menuliskan kesimpulan pembelajaran hari ini

