



LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK (LKPD)

KIMIA



Nama Peserta Didik :

Kelas :

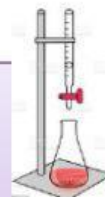
Sekolah :



TITRASI ASAM BASA

Tujuan

1. Menjelaskan titrasi asam basa
2. Menjelaskan alat-alat yang digunakan pada titrasi asam basa
3. Menentukan indikator yang tepat digunakan untuk titrasi asam basa



MATERI

- Titrasi asam basa adalah penentuan kadar suatu larutan basa dengan larutan asam yang diketahui kadarnya
- Titrasi harus dilakukan hingga mencapai titik ekuivalen, titik ekuivalen tercapai ditandai dengan perubahan warna pada indikator
- Untuk menghasilkan titrasi yang tepat maka titik ekuivalen dan titik akhir titrasi haruslah diusahakan seminim mungkin

Perhatikan video cara melakukan titrasi berikut:

A. Pindahkan jawaban dengan cara klik pilihan kemudian tarik !

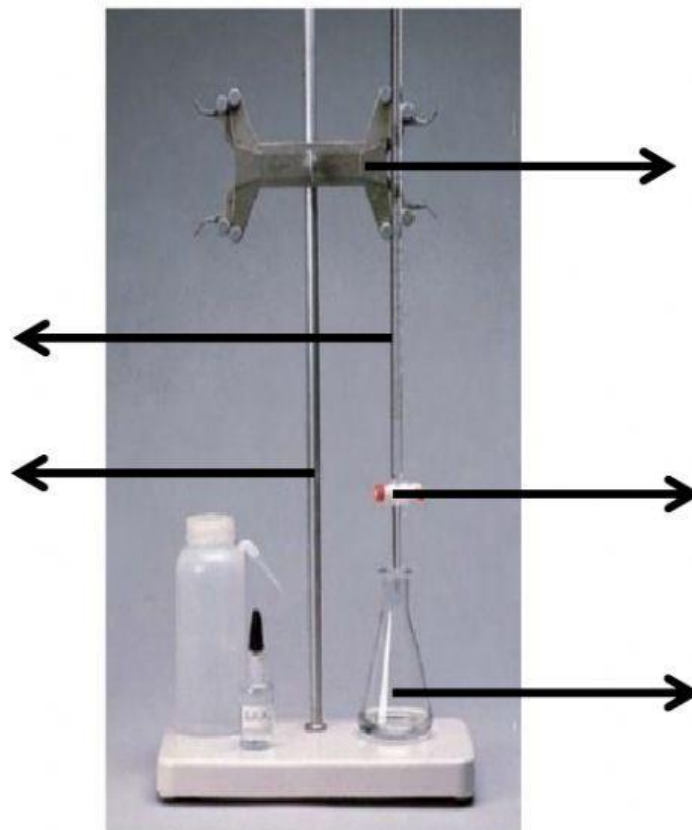
Klem

Statip

Kran

Erlenmeyer

Buret



B. Jawablah pertanyaan berikut dengan tepat !

1. Jelaskan tujuan dilakukannya titrasi asam basa

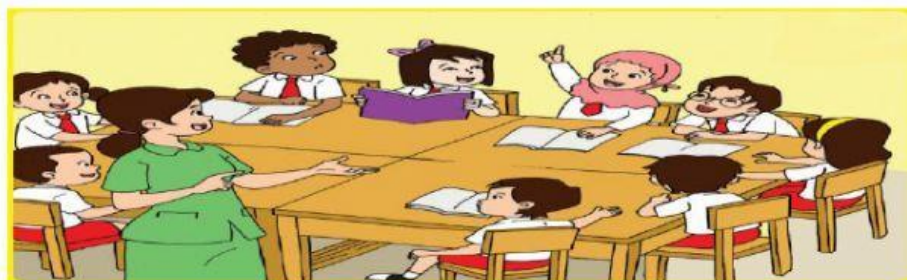


2. Jelaskan beda antara titik ekuivalen dan titik akhir titrasi asam basa



C. Beri tanda centang pada jawaban yang dirasa benar !

No	Senyawa	Asam	Basa
1	HCl		
2	NaOH		
3	CH ₃ COOH		
4	NH ₃		
5	H ₂ SO ₄		
6	H ₃ PO ₄		
7	KOH		
8	HF		



D. Hubungkanlah soal dengan jawaban dengan tepat !

Titran

•

•

Zat yang apabila dilarutkan dalam air akan melepaskan ion OH^-

Titrat

•

•

Larutan yang telah diketahui konsentrasinya

Titik Ekuivalen

•

•

Titik dimana analit dan larutan standar tepat bereaksi

Titik akhir titrasi

•

•

Zat yang apabila dilarutkan dalam air akan melepaskan ion H^+

Asam

•

•

Titik dimana kita memberhentikan penambahan larutan standar

Basa

•

•

Larutan yang akan ditentukan konsentrasinya

E. Isilah titik-titik berikut dengan singkat dan tepat !

Titrasi asam basa melibatkan dua jenis larutan, yaitu larutan dan larutan asam yang dapat menempati dua peran sebagai zat dititrasi (.....) dan zat peniter (.....). Titrasi asam basa memiliki beberapa jenis berdasarkan kekuatan dari asam maupun basanya, yaitu titrasi asam kuat dan, asam kuat dan basa lemah, asam lemah dansertadanbasalemah.

F. Pilihlah jawaban yang tepat dari pilihan jawaban berikut !

Indikator yang digunakan dalam titrasi asam basa adalah, kecuali.....

Bromtimol biru

Lakmus

Fenolftalein

Kesimpulan

Selamat Bekerja

