

MA NEGERI 22 JAKARTA
Latihan Kimia Titrasi Asam-Basa

NAMA:

KELAS:

1. Tarik kata yang tersedia dan letakkan ke dalam kotak kosong yang ada pada gambar di bawah dengan tepat!

PENITRAT

KRAN

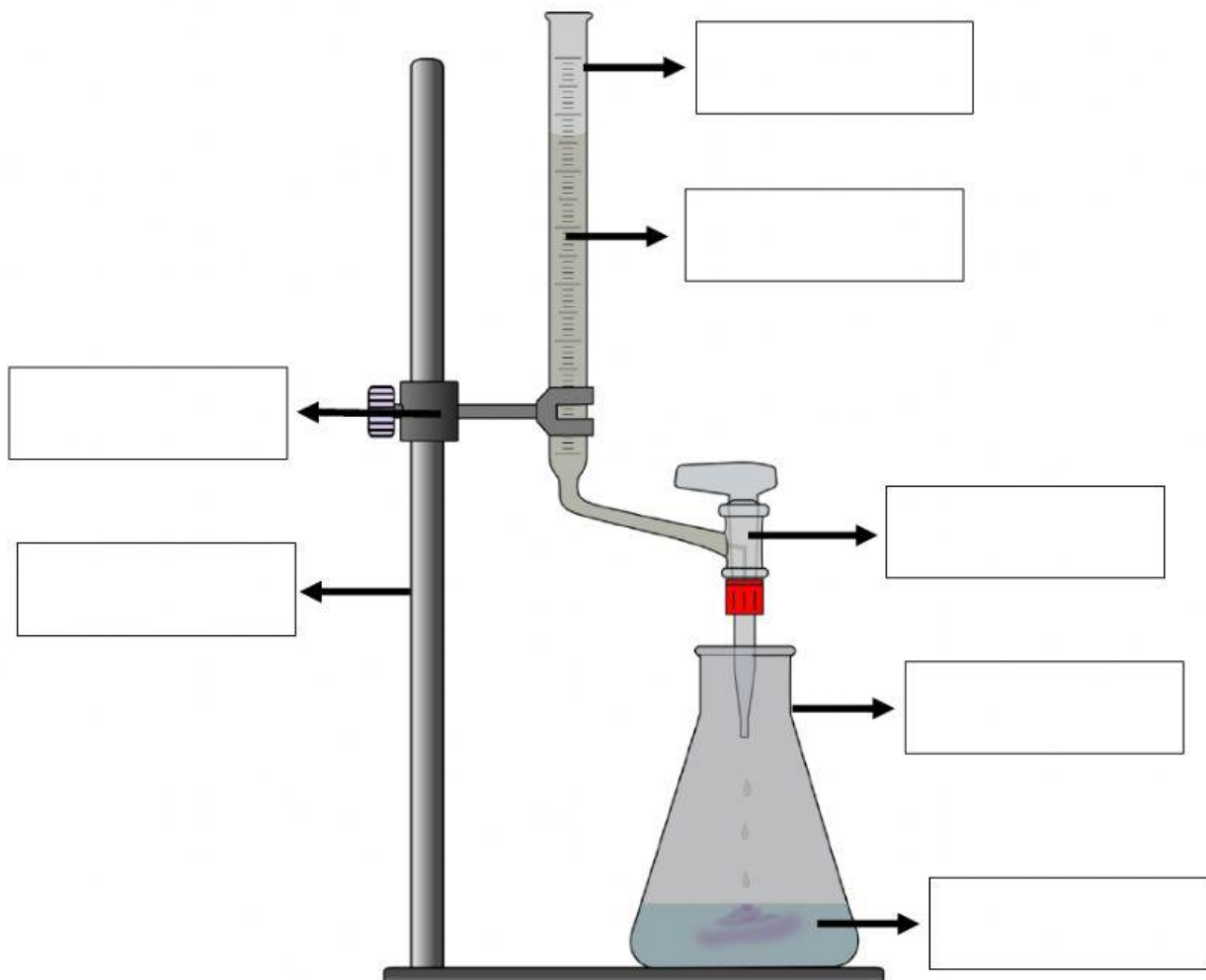
BURET

STATIF

ERLENMEYER

TITRAT

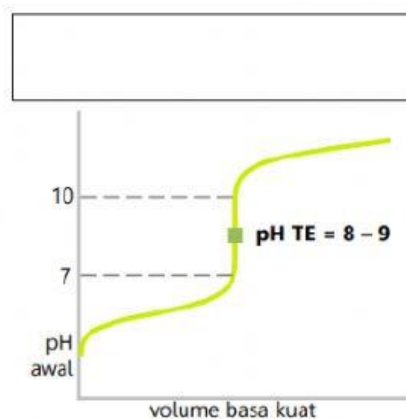
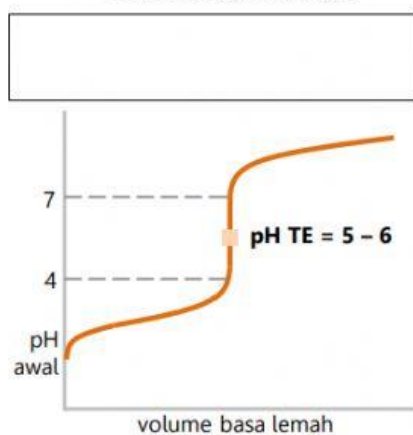
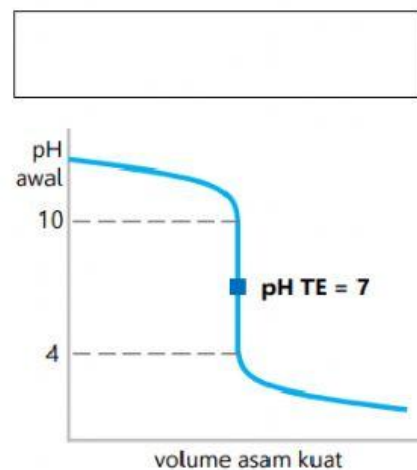
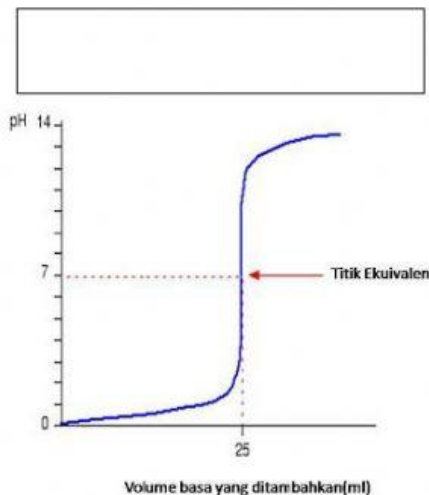
KLEM BURET



2. klik “benar” atau “salah” pada pada kolom benar dan salah di bawah dengan tepat!

No	Pernyataan	Benar	Salah
1	Titik ekuivalen titrasi asam kuat - basa kuat ditandai dengan perubahan larutan titrat dalam erlenmeyer menjadi warna pink muda		
2	pH titik ekuivalen titrasi asam kuat - basa kuat berada pada rentang 5 - 6		
3	Indikator titrasi asam kuat - basa kuat menggunakan fenolftalein (pp)		

3. Berilah keterangan pada kotak jenis titrasi apa yang dilakukan pada kurva titrasi di bawah dengan tepat! (hindari penggunaan simbol (-) pada jawaban)



4. Tarik garis dan cocokkan kata dengan pernyataan secara tepat!

Kata	Pernyataan
Asam []	[] Titik saat asam-basa tepat habis bereaksi
Basa []	[] zat yang melepaskan ion $[H^+]$ dalam air
Titik ekuivalen []	[] zat yang melepaskan ion $[OH^-]$ dalam air
Titik akhir []	[] Titik saat indikator mengalami perubahan warna