

**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**

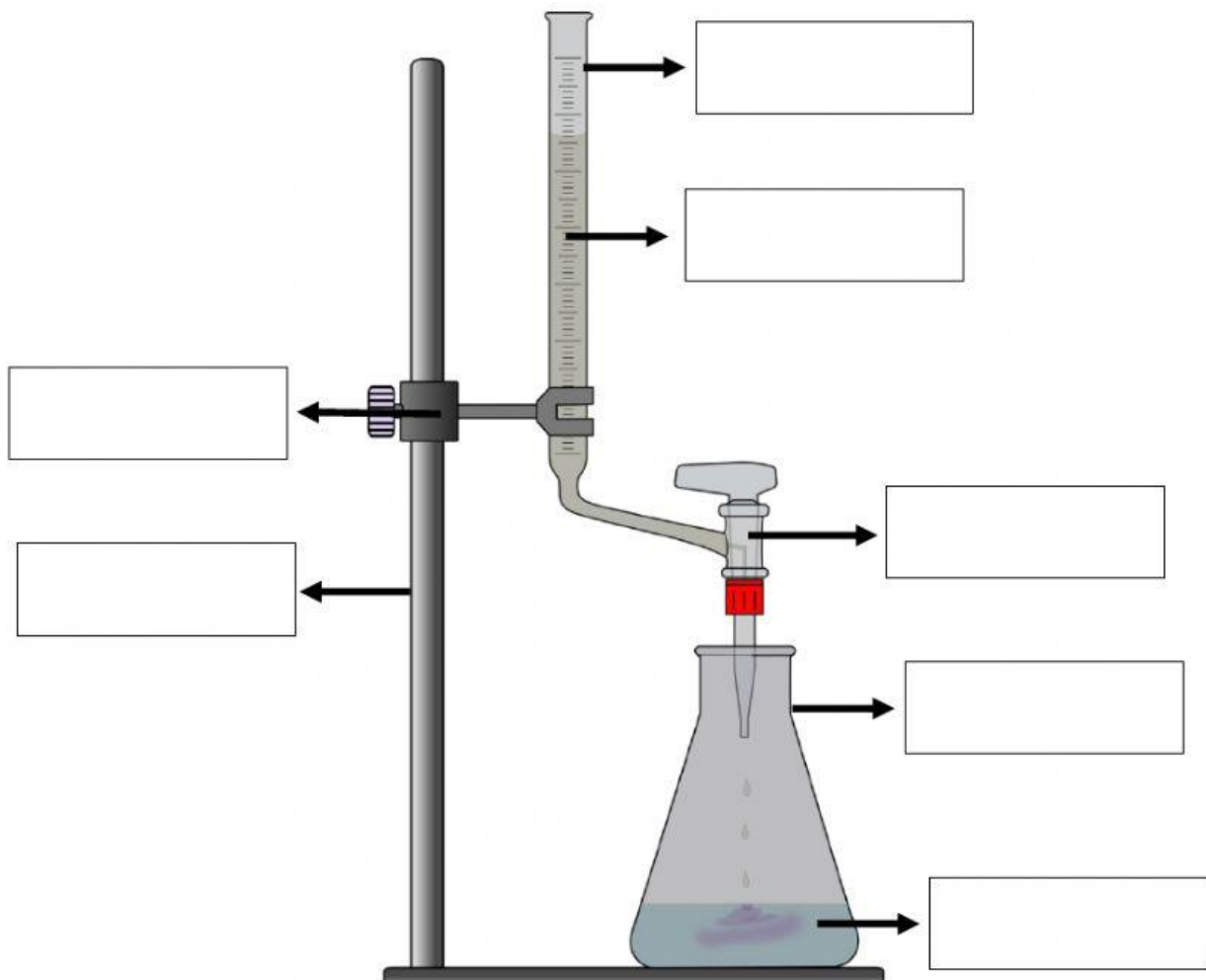
**BURET**

**STATIF**

**ERLENMEYER**

**TITRAT**

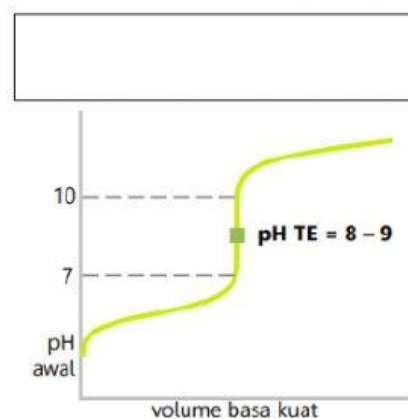
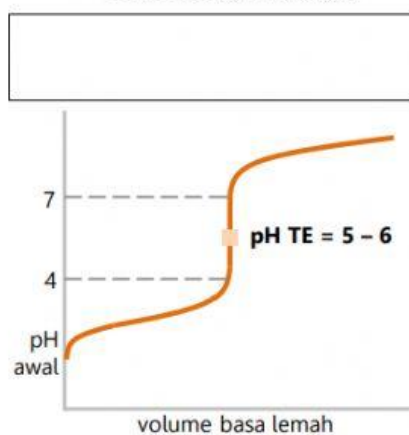
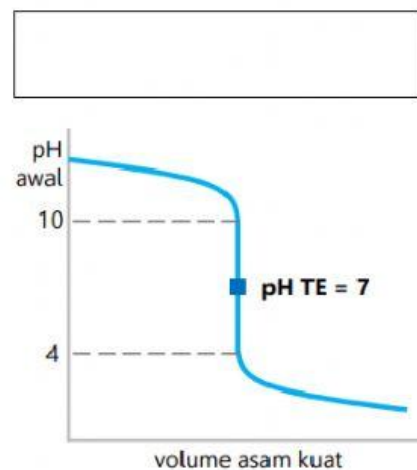
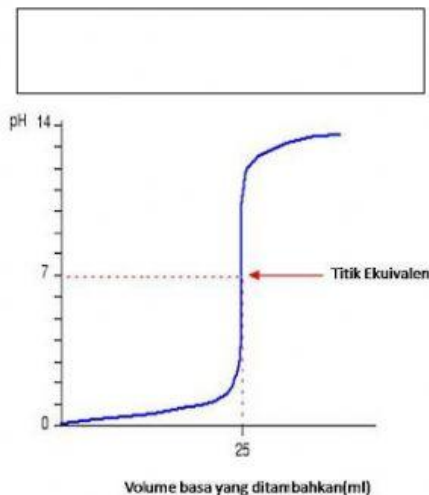
**KLEM BURET**



2. klik “benar” atau “salah” pada 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 |