

# Stik Indikator Asam Basa Alami

Untuk Kelas VII SMP/MTs Semester Gasal

Asam

Basa

Netral



Muhammad Mujahidus Shofa

Dosen Pembimbing : Muhamad Imaduddin, M.Pd., M.Si

# Lembar Kerja Peserta Didik

## Stik Asam Basa

**Mata Pelajaran : Ilmu Pengetahuan Alam**

**Kelas / Semester : VII / Gasal**



### **Kompetensi Dasar 3.3**

Menjelaskan konsep campuran dan zat tunggal (unsur dan senyawa), sifat fisika dan kimia, perubahan fisika dan kimia dalam kehidupan sehari-hari

### **Tujuan :**

Peserta didik memahami Asam basa melalui percobaan membuat kertas indikator asam basa dengan bahan alami

### **Petunjuk belajar**

1. Dalam LKPD ini terdapat beberapa bagian, lakukan semua bagian dengan runtut dan sungguh-sungguh. tanyakan kepada bapak/ibu guru bila kamu mengalami kesulitan.





Assalamualaikum, ketemu lagi dengan Aulia, Bagaimana Rasa Ice cream sayur kemarin? Apakah enak ? Tentu saja enak ya... Nah.. jadi kemarin ekstrak sayur Aulia masih. kali ini Aulia minta tolong kepada kak Shofa agar bisa memanfaatkan ekstrak sayur menjadi kegiatan yang seru !

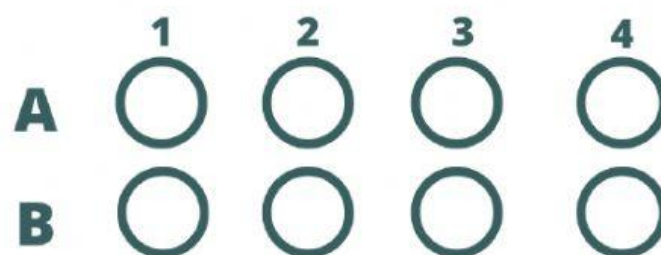
Kali ini Kita akan membuat stik indikator asam basa, yuk perhatikan alat dan bahan yang akan digunakan !

#### • Alat dan bahan

|                  |                             |
|------------------|-----------------------------|
| 1. Ekstrak sayur | 6. Larutan asam sitrat      |
| 2. Kertas HVS    | 7. Larutan Kapur            |
| 3. Gunting       | 8. Gelas kecil/ Tutup botol |
| 4. Piring        | 9. Sedotan                  |
| 5. Penggaris     | 10. Air putih               |

#### • Langkah Kerja

|                                                                             |
|-----------------------------------------------------------------------------|
| 1. Potong kertas HVS dengan ukuran 7 cm x 3 cm                              |
| 2. Tuangkan Ekstrak sayur kedalam piring, lalu masukkan kertas HVS          |
| 3. Setelah kertas terendam dengan baik angkat dan jemur sampai kering       |
| 4. Setelah kering, gunakan kertas untuk mengidentifikasi larutan asam basa. |
| 5. Susunlah gelas kecil atau tutup botol seperti pada gambar di bawah ini   |



Gambar 1 Susunan gelas atau botol

6. Teteskan larutan asam berupa larutan asam sitrat ke dalam gelas A dan larutan basa berupa larutan kapur ke dalam gelas B dengan jumlah tetesan seperti pada tabel 1

**Tabel 1 Panduan jumlah tetesan**

| Nomor gelas                      | 1 | 2 | 3 | 4 |
|----------------------------------|---|---|---|---|
| Jumlah tetesan larutan asam/basa | 4 | 3 | 2 | 1 |
| Jumlah tetesan air putih         | 1 | 2 | 3 | 4 |

7. Masukkan kertas indikator asam basa ke dalam masing-masing gelas lalu amati perubahan warna pada masing-masing kertas dan bandingkan hasilnya. Tuliskan hasil pengamatanmu pada tabel 2.

**Tabel 2 Tabel Pengamatan**

| Nomor gelas | Warna Stik sebelum dicelupkan | Warna Stik sebelum dicelupkan |
|-------------|-------------------------------|-------------------------------|
| A1          |                               |                               |
| A2          |                               |                               |
| A3          |                               |                               |
| A4          |                               |                               |
| B1          |                               |                               |
| B2          |                               |                               |
| B3          |                               |                               |
| B4          |                               |                               |

### KESIMPULAN

Semakin encer maka pH larutan asam semakin....

Semakin encer maka pH larutan basa semakin....

semakin asam warna stik semakin .....

Semakin basa warna stik semakin .....