

## RENCANA PELAKSANAAN PEMBELAJARAN

Satuan Pendidikan	: SMP Negeri 5 Bukal
Kelas / Semester	: VII/Ganjil
Tema	: Campuran dan Zat Tunggal (Unsur dan Senyawa)
Sub Tema	: Larutan Asam dan Basa
Pembelajaran ke	: 2
Alokasi waktu	: 10 menit

### A. TUJUAN PEMBELAJARAN

Melalui pembelajaran saintifik, peserta didik diharapkan mampu:

1. Menjelaskan perbedaan larutan asam dan basa.
2. Membedakan larutan asam dan basa menggunakan uji lakmus.
3. Membuat indikator asam-basa menggunakan bahan alami.

### B. KEGIATAN PEMBELAJARAN

Langkah-langkah kegiatan saintifik sebagai berikut:

1. Guru menyampaikan salam, menanyakan kabar, melakukan absensi dan berdoa.
2. Guru menyampaikan apersepsi tentang bahan-bahan dalam kehidupan sehari-hari yang bersifat asam dan basa, seperti jeruk nipis, belimbing dan sabun.
3. Guru mengulas sedikit materi pada pertemuan sebelumnya tentang jenis-jenis campuran yang meliputi campuran homogen, campuran heterogen dan koloid.
4. Guru menyampaikan topik pembelajaran dan tujuan yang ingin dicapai.
5. Guru menjelaskan pengertian larutan asam dan basa secara teoritis.
6. Guru menyiapkan alat dan bahan percobaan sederhana tentang pengujian larutan asam dan basa menggunakan kertas lakmus yang meliputi jeruk nipis, detergen, air, larutan HCl, larutan NaOH, kertas lakmus biru dan kertas lakmus merah.
7. Guru melakukan demonstrasi pengujian larutan asam basa menggunakan lakmus.
8. Guru meminta peserta didik mencatat setiap hasil pengamatan dan memberikan penjelasan tentang pengujian larutan asam-basa menggunakan lakmus.
9. Guru menyiapkan alat dan bahan untuk membuat indikator dari bahan alami yang meliputi lumpang dan alu, bahan indikator alami, air, larutan HCl dan larutan NaOH.
10. Guru melakukan demonstrasi pembuatan indikator asam-basa dari bahan alami.
11. Guru menjelaskan tentang hasil percobaan dan syarat-syarat suatu bahan alami dapat digunakan sebagai indikator asam basa.
12. Guru melakukan evaluasi singkat (kuis) untuk menguji pemahaman peserta didik.
13. Guru menyampaikan kesimpulan, materi berikutnya dan salam penutup.

### C. PENILAIAN PEMBELAJARAN

Penilaian yang dilakukan berupa evaluasi singkat (kuis) dengan bentuk soal essay.

1. Jelaskan perbedaan larutan asam dan basa!
2. Perubahan apa yang terjadi apabila larutan HCl dan larutan NaOH dicelupkan dalam kertas lakmus?
3. Jelaskan cara membuat indikator asam-basa dari bahan alami!