

## Lembar Kerja Peserta Didik (LKPD) IPA

**Materi:** Reaksi Asam, Basa, dan Garam

**Sasaran:** Kelas 9 SMP

**Waktu Pengerjaan:** 40 Menit

### I. Ringkasan Materi Singkat

- **Asam:** Zat yang dalam air melepaskan ion hidrogen  $H^+$  Ciri: Rasa masam,  $pH < 7$ , mengubah lakmus biru menjadi merah.
- **Basa:** Zat yang dalam air melepaskan ion hidroksida  $OH^-$ . Ciri: Rasa pahit, licin,  $pH > 7$ , mengubah lakmus merah menjadi biru.
- **Garam:** Hasil reaksi **Netralisasi** antara asam dan basa.

**Rumus Umum:** Asam + Basa  $\rightarrow$  Garam + Air

### II. Aktivitas 1: Identifikasi Sifat Zat

Lengkapilah tabel di bawah ini dengan menulis jawaban pada kolom yang sesuai berdasarkan pengetahuanmu tentang sifat zat sehari-hari.

| Nama Zat | Kertas pH Indikator | Sifat Zat (Asam/Basa/Netral) |
|----------|---------------------|------------------------------|
|          |                     |                              |
|          |                     |                              |
|          |                     |                              |
|          |                     |                              |
|          |                     |                              |
|          |                     |                              |
|          |                     |                              |
|          |                     |                              |
|          |                     |                              |
|          |                     |                              |
|          |                     |                              |
|          |                     |                              |

Kesimpulan