

LKPD Kimia: Teori Asam–Basa dan Kesetimbangan Air

Identitas Peserta Didik

Nama: _____	**Kelas:** _____
Nomor: _____	Tanggal: _____

Petunjuk Pengerjaan

1. Bacalah ringkasan materi sebelum mengerjakan soal.
2. Pilih, cocokkan, kelompokkan, atau tuliskan jawaban sesuai perintah pada setiap tipe soal.
3. Gunakan notasi kimia dan satuan konsentrasi dengan benar.
4. Untuk soal perhitungan, gunakan $K_w = 1{,}0 \times 10^{-14}$ pada 25 °C.

Catatan untuk pengerjaan digital: Setiap bagian dapat diadaptasi menjadi kotak pilihan, garis pasangan, area seret-lepas, atau kotak teks pada Liveworksheets.

Tujuan Pembelajaran

- Peserta didik dapat membedakan teori asam–basa Arrhenius, Brønsted–Lowry, dan Lewis berdasarkan definisi serta contohnya.
- Peserta didik dapat menentukan asam dan basa dari kesetimbangan air serta menggunakan hubungan $K_w = [H^+][OH^-]$.

LIVEWORKSHEETS