

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

IDENTIFIKASI SIFAT ASAM BASA



XI

Nama :

Kelas :

No. Absen :

KATA PENGANTAR

Puji syukur kehadiran Tuhan Yang Mahakuasa karena telah memberikan kesempatan pada penulis untuk menyelesaikan E-LKPD pada materi asam Basa. Atas rahmat dan hidayah-Nya lah penulis dapat menyelesaikan E-LKPD dengan tepat waktu.

Penyusunan E-LKPD ini bertujuan untuk melatih keterampilan berpikir kreatif peserta didik pada materi asam dan diharapkan dapat membantu peserta didik dalam memahami materi asam basa, serta penerapan konsep asam basa dalam kehidupan sehari-hari.

Dalam penyusunan E-LKPD ini, penulis telah berusaha dengan sebaik-baiknya, namun penulis mengharapkan saran dan kritik dari berbagai pihak demi memperbaiki dan menyempurnakan pada pengembangan selanjutnya. Penulis juga mengucapkan terima kasih pada semua pihak yang membantu dalam penyusunan, serta terwujudnya E-LKPD ini.

Semoga E-LKPD ini dapat bermanfaat bagi penulis khususnya dan bagi semua pihak umumnya, serta dapat memberikan kontribusi positif bagi pendidikan. Demikian atas perhatiannya, kami ucapkan terima kasih

PETUNJUK E-LKPD

Pelajari materi terlebih dahulu sebelum mengerjakan E-LKPD



E-LKPD dikerjakan menggunakan HP atau laptop siswa masing-masing



Log in menggunakan user masing-masing yang sudah dibagikan guru



E-LKPD dapat diakses pada link berikut
.....



Klik "Finish" setelah selesai mengerjakan lembar kerja



Alokasi waktu pengerjaan lembar kerja adalah 2JP

CAPAIAN PEMBELAJARAN

Peserta didik dapat menggunakan konsep asam basa dalam keseharian

TUJUAN PEMBELAJARAN

1. Peserta didik mampu mengidentifikasi sifat asam basa menggunakan indikator asam basa
2. Peserta didik dapat membuat indikator asam basa alami
3. Peserta didik dapat memprediksi rentang pH senyawa asam dan basa
4. Peserta didik dapat menyelesaikan masalah terkait dengan sifat asam dan basa.

RINGKASAN MATERI

- Asam dan basa merupakan senyawa kimia yang sering dijumpai di kehidupan sehari-hari. Larutan asam mengandung lebih banyak ion hidrogen daripada ion hidroksida. Larutan basa mengandung lebih banyak ion hidroksida daripada ion hydrogen.
- Semakin kuat suatu asam maka semakin besar konsentrasi H^+ dalam larutan, sehingga nilai pH-nya semakin kecil. Sebaliknya, semakin kuat suatu basa, semakin besar konsentrasi OH^- dalam larutan, sehingga nilai pH-nya semakin besar. Larutan asam memiliki $pH < 7$, sedangkan larutan basa memiliki $pH > 7$.
- Identifikasi asam dan basa dapat dilakukan dengan menggunakan indikator asam basa. Indikator asam basa akan memberikan warna berbeda pada larutan asam atau basa yang kemudian digunakan untuk menentukan apa suatu zat termasuk asam atau basa. Indikator asam basa dibedakan menjadi indikator alami dan indikator buatan.

