

LARUTAN PENYANGGA

EVALUASI - 02



NAMA :

KELAS :

XI

A. Indikator Pencapaian Kompetensi

- 3.12.1 Menghitung pH larutan penyangga asam.
- 3.12.2 Menghitung pH larutan penyangga basa.
- 4.12.1 Mengkomunikasikan hasil diskusi kelompok tentang cara perhitungan pH larutan penyangga asam dan larutan penyangga basa.

B. Tujuan Pembelajaran

- 1. Peserta didik dapat menghitung pH larutan penyangga dengan benar.
- 2. Peserta didik dapat menentukan pH larutan penyangga apabila ditambahkan sedikit basa, sedikit asam atau dengan pengenceran.
- 3. Melalui diskusi kelompok, peserta didik mampu mengetahui cara perhitungan pH larutan penyangga asam dan larutan penyangga basa.

C. Petunjuk Pengerjaan

- 1. Berdoalah sebelum belajar !
- 2. Menuliskan identitas.
- 3. Mengerjakan soal evaluasi dengan teliti, tekun, dan tepat waktu.
- 4. Pergunakanlah buku pelajaran, bahan ajar, internet, ataupun sumber belajar lain untuk menjawab pertanyaan.
- 5. Amati dan analisislah masalah yang diberikan dengan seksama.
- 6. Tanyakan kepada guru apabila ada yang belum dipahami.
- 7. Setelah mengerjakan soal evaluasi, sebaiknya memeriksa ulang jawaban

EVALUASI

1. Suatu larutan terdiri dari campuran antara 50 mL CH_3COOH 0,1 M dan 50 mL larutan CH_3COONa 0,1 M. Tentukanlah harga pH-Nya ! (Diketahui $K_a \text{CH}_3\text{COOH} = 10^{-5}$)

2. Suatu larutan terdiri dari campuran antara NH_3 dengan konsentrasi 0,1 M sebanyak 50 mL dan 100 mL larutan NH_4Cl 0,5 M. Tentukanlah harga pH-Nya! (Diketahui $K_b \text{ CH}_3\text{COOH} = 10^{-5}$)p

~ SELAMAT BEKERJA ~