# LARUTAN PENYANGGA

## EVALUASI - 02



**NAMA** :

**KELAS** :

XI

LIVEWORKSHEETS

## 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

LIVEWORKSHEETS

## 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 *Ka* $CH_3COOH = 10^{-5}$)

LIVEWORKSHEETS

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 *Kb* $CH_3COOH = 10^{-5}$)p

**~ SELAMAT BEKERJA ~**

LIVEWORKSHEETS