

LKPD pH HIDROLISIS GARAM

NAMA :

KELAS :

KOMPETENSI DASAR

3.11 Menganalisis kesetimbangan ion dalam larutan garam dan menghubungkan pH-nya

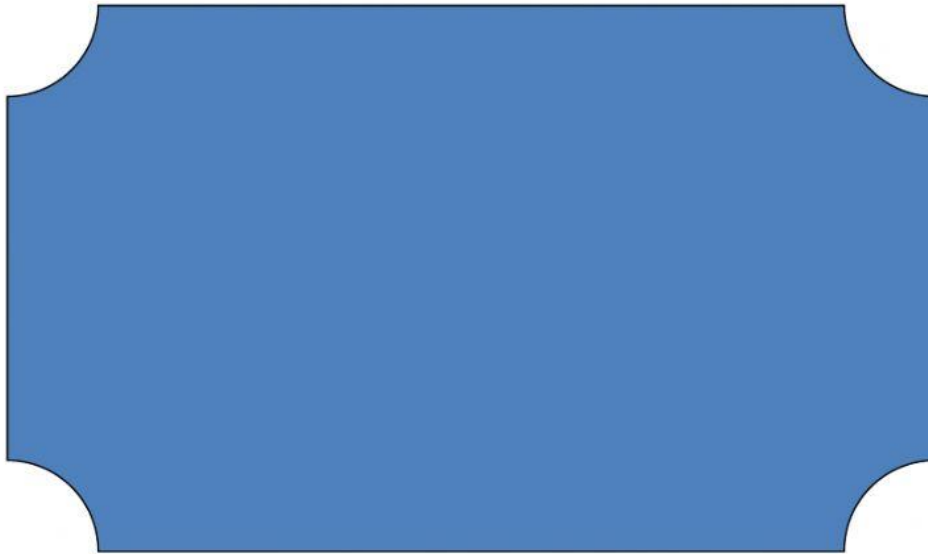
TUJUAN

- Siswa dapat menentukan pH larutan garam

PROSEDURE

- Gunakan perangkat (seperti laptop maupun handphone) untuk mengerjakan e-LKPD ini.
- Pahami materi dengan sebaik mungkin.
- Kerjakan setiap aktivitas sesuai dengan petunjuk yang telah diberikan.

MATERI



AKTIVITAS

Setelah menyimak video di atas, kerjakan soal berikut ini .

1. Jika dua larutan masing-masing mengandung 25 mL NaOH 0,2 M dan 25 mL CH_3COOH 0,2 M dengan $K_a \text{CH}_3\text{COOH} = 10^{-5}$ dicampurkan, maka pH nya adalah...

A. 3

B. 4

C. 5

D. 9

E. 10
2. Jika $K_b \text{NH}_4\text{OH} = 10^{-5}$, maka larutan garam NH_4Cl 0,1 M mempunyai pH

A. 5

B. 6

- C. 7
- D. 8
- E. 9
3. Jika tetapan asam $\text{CH}_3\text{COOH} = 10^{-5}$, maka pH larutan CH_3COONa $0,01\text{ M}$ adalah ...
- A. 7,0
- B. 7,5
- C. 8,0
- D. 8,5
- E. 9,0
4. Larutan NH_4Cl $0,4\text{ M}$ memiliki tetapan hidrolisis sebesar 10^{-9} . Konsentrasi H^+ dalam larutan tersebut adalah
- A. 2×10^{-4}
- B. 2×10^{-5}
- C. 4×10^{-4}
- D. 4×10^{-5}
- E. 4×10^{-5}
5. Jika satu liter larutan NH_4Cl mempunyai $pH = 5$ ($K_b = 10^{-5}$), maka larutan tersebut mengandung NH_4Cl sebanyak ... gram. ($A_r\text{ N} = 14, \text{Cl} = 35,5, \text{H} = 1$)
- A. 535
- B. 53,5
- C. 26,75
- D. 5,35
- E. 2,675

