LKPD pH HIDROLISIS GARAM

NAMA :

KELAS :

KOMPETENSI DASAR

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

TUJUAN

- Siswa dapat menentukan *p*H larutan garam

PROSEDURE

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

LIVEWORKSHEETS

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 $CH_3COOH = 10^{-5}$ dicampurkan, maka pH nya adalah...

   A. 3

   B. 4

   C. 5

   D. 9

   E. 10

2. Jika *Kb* $NH_4OH = 10^{-5}$, maka larutan garam NH_4Cl 0,1 *M* mempunyai *p*H .....

   A. 5

   B. 6

LIVEWORKSHEETS

C. 7

D. 8

E. 9

3. Jika tetapan asam $CH_3COOH = 10^{-5}$, maka *p*H larutan CH_3COONa 0,01 *M* adalah ...

A. 7,0

B. 7,5

C. 8,0

D. 8,5

E. 9,0

4. Larutan NH_4Cl 0,4 *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 *p*H = 5 ($Kb = 10^{-5}$), maka larutan tersebut mengandung NH_4Cl sebanyak … gram. (*Ar* N = 14, Cl = 35,5, H = 1)

A. 535

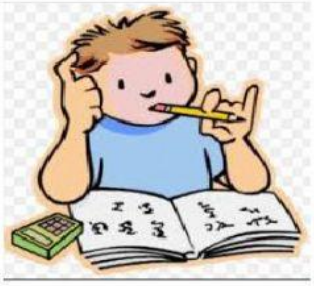
B. 53,5

C. 26,75

D. 5,35

E. 2,675

LIVEWORKSHEETS



LIVEWORKSHEETS