



Elektronik Lembar Kerja Peserta Didik (E-LKPD) Hidrolisis Garam



Untuk SMA kelas XII

Nama :

Kelas :



Kata Pengantar

Puji syukur saya panjatkan kepada Tuhan Yang Maha Esa, karena atas limpahan rahmatnya penyusun dapat menyelesaikan e-LKPD pembelajaran ini tepat waktu tanpa ada halangan yang berarti dan sesuai dengan harapan.

Ucapan terima kasih saya sampaikan kepada Ibu Dr. Yusnaidar, S.Si., M.Si sebagai dosen pengampu pada mata kuliah e-learning dan Kak Winda Sitia Elisabeth Sinaga S.Pd., sebagai asisten dosen yang telah membantu memberikan arahan dan pemahaman dalam penyusunan e LKPD pembelajaran ini.

Saya menyadari bahwa dalam penyusunan e-LKPD pembelajaran ini masih terdapat kekurangan. Maka dari itu penyusun sangat mengharapkan kritik dan saran untuk menyempurnakan e-modul ini. Kiranya apa yang ditulis dapat bermanfaat bagi pihak yang membutuhkan.

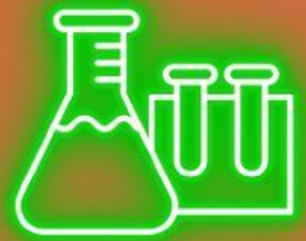
Jambi, Mei 2022

Rachel Sarita Ardi





Daftar Isi



Kata Pengantar	i
Daftar isi	ii
Pendahuluan	1
Kegiatan Inti	2

Pendahuluan



Kopetensi Dasar

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

Indikator Pencapaian Kompetensi

3.11.1 Menganalisis konsep reaksi hidrolisis
3.11.1 Mengelompokkan beberapa garam yang telah mengalami hidrolisis
3.11.3 Penentuan rumus tetapan (K_h) dan pH larutan garam

Petunjuk penggunaan :

1. Awali dengan membaca doa sebelum mengerjakan
2. Baca terlebih dahulu perintah yang ada
3. kerjakan dengan sungguh-sungguh
4. Koreksi jawaban anda sebelum menyatakan "Finish"





Kegiatan Inti

Perhatikan video di bawah ini !!!

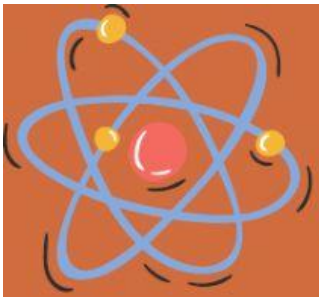


Setelah menonton video di atas kerjakan soal berikut :
Tentukan pH larutan garam menggunakan rumus
penentuan pH larutan

pH dari larutan yang merupakan campuran dari 100mL CH_3COOH 0,2 M dan 100 ml NaOH 0,2 M , jika $K_a \text{CH}_3\text{COOH} = 10^{-5}$ adalah

- | | |
|------|-------|
| a. 8 | c. 10 |
| b. 9 | d. 11 |

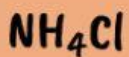




Cocokkan pasangan garam dari
asam basa yang membentuknya !



asam kuat dan basa
lemah



asam lemah dan basa
lemah



asam lemah dan basa
kuat



asam kuat dan basa
kuat





Garam dari asam lemah dan basa lemah terhidrolisis membentuk larutan garam yang dapat bersifat asam, basa atau netral.



Isilah kolom di bawah ini sesuai dengan pasangannya

Larutan garam bersifat ($\text{pH} < 7$) jika $K_a > K_b$

Larutan garam bersifat ($\text{pH} > 7$) jika $K_a < K_b$

Larutan garam bersifat ($\text{pH} = 7$) jika $K_a = K_b$

Netral

Asam

Basa

