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



Untuk SMA kelas XI

Nama :

Kelas :

LIVEWORKSHEETS

# Kata Pengatar

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





LIVEWORKSHEETS

# Daftar Isi


Kata Pengantar ..... i

Daftar isi ..... ii

Pendahuluan ..... 1

A. Kopetensi Dasar ..... 1

B. Indikator Pencapaian Kompetensi ..... 1

C. Tujuan Pembelajaran ..... 1

Peta Konsep ..... 2

Petunjuk Penggunaan ..... 2

Kegiatan Inti ..... 3

Kesimpulan dan Saran ..... 6

Daftar Pustaka ..... 6




LIVEWORKSHEETS

# Pendahuluan

| A. Kopetensi Dasar | B. Indikator Pencapaian Kompetensi |
| --- | --- |
| 3.11 Menganalisis kesetimbangan ion dalam larutan garam dan menggunakan pH-nya | 3.11.1 Menganalisis konsep rekasi hidrolisis<br><br>3.11.1 Mengelompokan beberapa garam yang telah mengalami hidrolisisi dan sifatnya |

C. Tujuan Pembelajaran :

1. Untuk bisa menganalisis reaksi hidrolisisi
2. untuk dapat mengelompokan beberapa jenis garam yang telah mengalami hidolisis
3. untuk bisa menentukan rumus tetapan (Kh) dan pH larutan



LIVEWORKSHEETS

# Peta Konsep

- Hidrolisis garam
  - Pengertian Hidrolisisi
  - Komponen Hidrilisis
    - garam yang berasal dari basa lemah dan asam kuat
    - garam yang berasal dari asam lemah dan basa kuat
    - garam yang berasal dari asam lemah dan basa lemah
  - Penerapan Hidrolisis Larutan garam

Petunjuk penggunaan :

1. Pastikan anda berada di kawasan yang memiliki jaringan yang stabil
2. Awali dengan membaca doa sebelum mengerjakan
3. Baca terlebih dahulu perintah yang ada
4. kerjakan dengan sungguh-sungguh
5. Koreksi jawaban anda sebelum menyatakan "Finish"



LIVEWORKSHEETS

# Kegiatan Inti

## Perhatikan dan amatilah video di bawah ini !!!

**Setelah menonton video di atas, kerjakan soal dibawah ini :**

Dari video di atas terlihat perubahan warna lakmus biru dan lakmus merah di setiap garam. Dari hasil yg di dapat pada garam $AL_2(SO_4)_3$ terjadi perubahan warna terhadap kertas lakmus biru menjadi merah, hal ini menunjukkan bahwa.....

A. Garam $AL_2(SO_4)_3$ bersifat basa
B. Garam $AL_2(SO_4)_3$ bersifat netral
C. Garam $AL_2(SO_4)_3$ bersifat asam
D. Garam $AL_2(SO_4)_3$ bersifat basa kuat
E. Garam $AL_2(SO_4)_3$ bersifat asam kuat

LIVEWORKSHEETS

# Cocokan pasangan garam dari asam basa yang membentuknya !

| | |
|---|---|
| $CH_3COONH_4$ | asam kuat dan basa lemah |
| $NH_4Cl$ | asam lemah dan basa lemah |
| NaCl | asam lemah dan basa kuat |
| NaF | asam kuat dan basa kuat |

LIVEWORKSHEETS



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 _____ (pH < 7) jika Ka > Kb

Larutan garam bersifat _____ (pH > 7) jika Ka < Kb

Larutan garam bersifat _____ (pH = 7) jika Ka = Kb

Netral | Asam | Basa



LIVEWORKSHEETS

Dari beberapa soal diatas tuliskan kesimpulan serta saran yang anda dapat dalam pengerjaan E-LKPD ini

## Kesimpulan

## Saran

## Daftar Pustaka

http://bhaktiinsani.com/hidrolisis-garam/ di akses pada 24 Mei 2022

https://www.nafiun.com/2013/06/kesetimbangan-ion-dalam larutan-asam-basa.html?m=1 di akses pada 24 Mei 2022

LIVEWORKSHEETS