

Kelas XI

Semester 2



LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK ELEKTRONIK
BERMUATAN CEP

HIDROLISIS GARAM

Universitas Negeri Semarang

Disusun Oleh:
Inca Pritonasya Milaningsih
Pendidikan Kimia



LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK ELEKTRONIK BERMUATAN CEP

HIDROLISIS GARAM

Nama :
Kelas :
Absen :
Kelompok :





Kegiatan Pembelajaran 2

Pelaksanaan Proyek

Kompetensi Dasar

- 3.11. Menganalisis Kesetimbangan ion dalam larutan garam dan menghitung pH-nya
- 4.11 Melakukan percobaan untuk menunjukkan sifat asam basa berbagai larutan garam

IPK

KD 3.11

- 3.11.2 Mengidentifikasi sifat-sifat larutan garam
- 3.11.3 Menganalisis reaksi-reaksi garam yang mengalami hidrolisis.

KD 4.11

- 4.11.2 Melakukan percobaan pembuatan produk hidrolisis

Tujuan:

- 3.11.2 Peserta didik dapat mengidentifikasi sifat-sifat larutan garam
- 3.11.3 Peserta didik dapat reaksi-reaksi garam yang mengalami hidrolisis
- 4.11.2 Peserta didik dapat memperoleh pengalaman membuat produk yang berkaitan dengan hidrolisis garam





Strategi Pemasaran

Bagaimana target pemasaran dan strategi pemasaran yang harus dilakukan agar produk yang diproduksi laku di pasaran! (menggunakan 5W + 1H)

Klik Disini



Menyusun Jadwal

Proyek dilaksanakan selama 1 pertemuan (65 menitan) dan laporan dikumpulkan minggu depan, video dikumpulkan sebelum pertemuan ke-5.

Jadwal	Rencana Kegiatan
Perencanaan proyek	1. 2. 3.
Pelaksanaan proyek	1. 2. 3.
Pelaporan proyek	1. 2. 3.





Evaluasi



Latihan 2

1. Mengapa pasta gigi dan sabun memiliki sifat basa?

(Answer box for question 1)

2. Bagaimanakah penjelasan dari fungsi bahan-bahan yang ditambahkan pada pembuatan pasta gigi komposit dari cangkang (telur bebek atau kerang) dan sabun yang telah dibuat? (sesuai kelompok masing-masing)

(Answer box for question 2)

3. Sebutkan kelebihan dari pasta gigi dan sabun yang anda buat dibandingkan yang biasa digunakan oleh masyarakat umum?

(Answer box for question 3)





4. Tentukan sifat dari larutan garam $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$, Na_2SO_4 , K_2S , NH_4CN , NH_4Cl , BaF_2 !



5. Andi mencampurkan larutan dan membentuk larutan garam, ketika dilarutkan dalam air terjadi reaksi hidrolisis. **Manakah yang merupakan hidrolisis sebagian dan bersifat asam?**

- 20 mL CH_3COOH 0,1 M + 20 mL KOH 0,2 M
- 20 mL H_2SO_4 0,1 M + 20 mL KOH 0,2 M
- 20 mL $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 0,1 M + 20 mL HCl 0,1 M
- 30 mL NH_4OH 0,2 M + 30 mL HCl 0,2 M
- 20 mL HCN 0,1 M + 20 mL NaOH 0,2 M

