

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 :



Hidrolisis Garam

Materi asam basa yang telah dijelaskan sebelumnya masih berhubungan dengan materi hidrolisis garam yang akan dipelajari. Pada materi hidrolisis garam, dimana terdapat larutan yang terhidrolisis akan menghasilkan kation dan anion. Larutan tersebut juga memiliki sifat basa ataupun asam yang dapat dihitung berdasarkan rumus pH.

Hidrolisis garam merupakan reaksi ion-ion garam dengan air yang menghasilkan ion OH^- dan H^+ sehingga dapat memiliki sifat basa ataupun asam.

Selanjutnya perhatikan contoh penerapan hidrolisis dalam kehidupan nyata pada video berikut!!

Perhatikan video dan PPT berikut ini!





Kegiatan Pembelajaran 1

Sifat-Sifat Larutan Garam yang Terhidrolisis dan Rancangan 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

- 3.11.1 Menjelaskan pengertian dari hidrolisis garam.
- 3.11.2 Mengidentifikasi sifat-sifat larutan garam

KD 4.11

- 4.11.1 Merancang percobaan pembuatan produk yang mengandung garam terhidrolisis

Tujuan:

- 3.11.1 Peserta didik dapat menjelaskan pengertian dari hidrolisis garam
- 3.11.2 Peserta didik dapat mengidentifikasi sifat-sifat larutan garam
- 4.11.1 Peserta didik dapat merancang pembuatan produk yang mengandung garam terhidrolisis





Penentuan Pertanyaan Mendasar



Bagaimana sifat dari larutan pasta gigi dan larutan sabun?

ASAM

BASA

Apa yang terjadi ketika diuji dengan kertas laksus?



Berdasarkan video yang telah kalian amati, adakah kaitan antara pasta gigi dan sabun dengan materi hidrolisis?



Menyusun Perencanaan Proyek



Buatlah 5 kelompok!!



2. Rancangan biaya dan strategi pemasaran (5W + 1H)

TUGAS KELOMPOK

Membuat rancangan (cara kerja) pembuatan pasta gigi dan sabun!

- Kelompok 1-2 pasta gigi
- kelompok 3-5 sabun

nb: bahan dasar divariasikan tiap kelompok dan cara kerja dapat dilihat pada youtube

CARA MEMBEDAKAN BUFFER & HIDROLISIS

Buffer → sisa yang lemah dan garamnya

Hidrolisis → habis asam dan basa yang sisa garam

Perhatikan video di atas!

Menyusun Jadwal

Rancangan pembuatan pasta gigi dan sabun beserta rancangan biaya dan strategi pemasaran, diberi waktu hingga pertemuan selanjutnya





Guru Mengawasi Jalannya Proyek



Penyusunan Laporan dan Presentasi

Tugas yang telah diberikan mengenai perancangan proyek, dikumpulkan dalam bentuk *word* atau *pdf* berupa makalah.



Evaluasi

Carilah *study literature* mengenai percobaan pembuatan pasta gigi dan sabun (sesuai pembagian kelompok masing-masing)!

Rancangan Percobaan

Upload Jawaban

Rancangan Biaya

Upload Jawaban

Strategi Pemasaran

Upload Jawaban

