

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 3

Sifat Garam dan Reaksi-Reaksi Hidrolisis

Kompetensi Dasar

3.11. Menganalisis Keseimbangan ion dalam larutan garam dan menghitung pH-nya

KD 3-11

3.11.2 Mengidentifikasi sifat-sifat larutan garam

3.11.3 Menganalisis reaksi-reaksi garam yang mengalami hidrolisis

Tujuan:

3.11.1 Peserta didik dapat menjelaskan pengertian dari hidrolisis garam

3.11.2 Peserta didik dapat mengidentifikasi sifat-sifat larutan garam

3.11.3 Peserta didik dapat reaksi-reaksi garam yang mengalami hidrolisis





Menyusun Perencanaan Proyek



Carilah *study literature* mengenai penerapan hidrolisis dalam kehidupan sehari-hari dan jelaskan sifat yang dimiliki, beserta reaksi-reaksi kesetimbangan yang terjadi! (sesuai pembagain kelompok yang telah ditentukan, kemudian saling bertukar informasi yang didapatkan)

Upload
Jawaban



Menyusun Jadwal

Jawaban segera dikumpulkan pada pertemuan ini





Monitoring



- Peserta didik dalam pengawasan guru.
- Guru memberikan penjelasan mengenai sifat garam dan reaksi-reaksi larutan garam

Perhatikan dan simaklah materi berikut ini!



Penyusunan Laporan dan Presentasi



Presentasikan laporan akhir proyek serta jawaban pertanyaan sebelumnya

Guru membimbing peserta didik dalam membahas hasil presentasi.





Evaluasi



Latihan 3

Jawablah pertanyaan-pertanyaan berikut ini dengan tepat!



Sumber: McMurry (2012)

1. Ana, Riris, dan Fathin hari ini berkunjung ke gudang kimia milik pengusaha bernama pak Chemis. Pak Chemis sedang melakukan percobaan larutan garam dan kebetulan mereka datang untuk berkunjung, sehingga pak Chemis meminta bantuan untuk membantunya. Larutan garam yang diuji adalah NaCl, NH_4Cl , AlCl_3 , NaCN, KCl, dan $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$ dengan konsentrasi 0,10 M dan pH seperti pada gambar di atas. Larutan garam yang diuji ternyata mengalami hidrolisis. Berdasarkan hal tersebut, garam apa saja yang mengalami hidrolisis?

- ☐ NaCl
- ☐ NH_4Cl
- ☐ AlCl_3
- ☐ NaCN
- ☐ KCl
- ☐ $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$





2. Kelompokkan larutan garam tersebut berdasarkan asam-basa pembentuknya!

A large dashed rectangular box intended for the student to write their answer to question 2.

3. Berdasarkan bacaan di atas, tuliskanlah reaksi hidrolisis yang terjadi pada garam tersebut!
4. Bagaimanakah reaksi hidrolisis yang terjadi pada garam CaCO_3 ?
5. Buatlah mind mapping mengenai materi hidrolisis garam sekreatif mungkin! (Berwarna)

**Upload
Jawaban**

