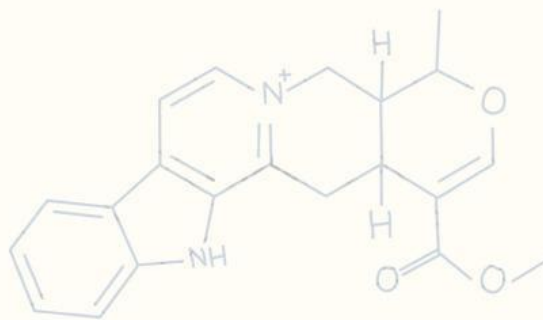




KIMIA



LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK HIDROLISIS GARAM *Berbasis Hyperlink*



Kelas :

Keompok :

Anggota :

- 1.
- 2.
- 3.
- 4.
- 5.

KELAS XI

HIDROLISIS GARAM



Kompetensi Dasar



- 3.11 Siswa mampu menganalisis kesetimbangan ion dalam larutan garam dan menentukan pH-nya
- 4.11 Melaporkan percobaan tentang sifat asam basa berbagai larutan garam



Tujuan Pembelajaran

- 1. Siswa dapat menjelaskan pengertian reaksi netralisasi asam dan basa
- 2. Siswa dapat menentukan sifat garam yang terhidrolisis
- 3. Siswa dapat jenis-jenis garam yang terhidrolisis dalam air
- 4. Siswa dapat merancang dan melakukan percobaan untuk menunjukkan sifat asam basa berbagai larutan
- 5. Siswa dapat Mempresentasikan hasil diskusi kelompok tentang pengujian sifat asam basa berbagai larutan garam
- 6. Siswa dapat menghitung tetapan hidrolisis (K_h)
- 7. Siswa dapat menghitung pH larutan garam yang terhidrolisis

Petunjuk LKPD



- 1. Berdoalah sebelum memulai mengerjakan LKPD!
- 2. Siapkan alat dan bahan yang dibutuhkan untuk mengerjakan LKPD!
- 3. Bacalah secara cermat dan seksama setiap panduan yang ada di LKPD!
- 4. Diskusikanlah setiap pertanyaan yang ada di LKPD dengan baik, benar penuh tanggung jawab!
- 5. Selesaikan setiap pertanyaan yang ada di dalam LKPD secara berkelompok!
- 6. Tanyakanlah kepada guru apabila ada kesulitan dalam mengerjakan LKPD!

HIDROLISIS GARAM



KEGIATAN PEMBELAJARAN 1 SIFAT-SIFAT LARUTAN GARAM



Materi Hidrolisis Garam (Sifat Garam & Reaksi Hidrolisis)

Silahkan klik link berikut untuk mendapatkan informasi materi melalui Modul Pembelajaran!

<https://drive.google.com/file/d/1H07IfuYltvsqzk9eTfRoGI6aBB4PqXZw3/view>

Silahkan klik link berikut untuk mendapatkan informasi materi pembelajaran dalam bentuk video!



Orientasi Siswa Pada Masalah

Silahkan klik link berikut dibawah ini!

<https://youtu.be/RogpGwbFHMg?si=FNGECcXb5HNkEzPg>

HIDROLISIS GARAM



KEGIATAN PEMBELAJARAN 1 SIFAT-SIFAT LARUTAN GARAM



Mengorganisasikan Siswa untuk Belajar

Setelah menyimak video diatas, informasi apa yang kalian peroleh?



Membimbing Penyelidikan

Setelah mengumpulkan informasi, lakukan kegiatan penyelidikan berikut bersama kelompokmu!

Mengapa garam dapat mempunyai sifat yang berbeda-beda? Apa kaitannya dengan hidrolisis garam? Dan apakah yang menyebabkan garam tersebut memiliki sifat yang berbeda?

Jawab :

HIDROLISIS GARAM



KEGIATAN PEMBELAJARAN 1 SIFAT-SIFAT LARUTAN GARAM



Penyajian Hasil

Berdasarkan informasi yang kalian dapat, buatlah kesimpulan dan presentasikan hasil diskusi kelompok kalian!



Refleksi dan Evaluasi

Siswa menganalisis dan mengevaluasi hasil diskusi kelompok penyaji dengan bimbingan guru, serta memberikan komentar, pertanyaan, atau masukan.

HIDROLISIS GARAM



KEGIATAN PEMBELAJARAN 2 PENENTUAN PH LARUTAN GARAM

Materi Hidrolisis Garam (pH Larutan Garam)

Silahkan klik link berikut untuk mendapatkan informasi materi melalui Modul Pembelajaran!

<https://drive.google.com/file/d/1H4Zdy1LuppF8Hs0u70Jaz3WQCMFvaV/view>



Silahkan klik link berikut untuk mendapatkan informasi materi pembelajaran dalam bentuk video!



Orientasi Siswa Pada Masalah

Silahkan klik link berikut dibawah ini!

<https://youtu.be/oangUB65onM?si=TWWhbamy2k26-xDSS>



HIDROLISIS GARAM



KEGIATAN PEMBELAJARAN 2 PENENTUAN PH LARUTAN GARAM



Mengorganisasikan Siswa untuk Belajar

Jawablah pertanyaan berikut ini!

Bagaimana cara mengidentifikasi garam-garam yang mengalami hidrolisis ?



Membimbing Penyelidikan

Tonton video berikut sebagai panduan praktikum hidrolisis garam!

https://youtu.be/eovT-8B2V1E?si=cQ_OWgD0Y_2DCs_W

Ayo Bereksperimen



Alat & Bahan :

A. Alat

B. Bahan

HIDROLISIS GARAM



Prosedur Kerja :

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....



Penyajian Hasil



Hasil Pengamatan :

Larutan garam	Perubahan Warna		Sifat	pH
	Lakmus Merah	Lakmus Biru		

HIDROLISIS GARAM



Pengolahan Data :

Larutan Garam	Basa Pembentuk		Asam Pembentuk	
	Rumus Kimia	Kuat/ Lemah	Rumus Kimia	Kuat/ Lemah

Berdasarkan hasil pengamatan, diskusikan pertanyaan pada link berikut.

<https://docs.google.com/forms/d/e/1FAIpQLSdR9dV9jIeaNXDDMYDS2a63luktmelytlyalsLQJ3nMpEZA/viewform>



Refleksi dan Evaluasi

Pembahasan :



Berdasarkan hasil pengamatan pada praktikum, maka garam yang mengalami hidrolisis sebagian adalah

hal ini disebabkan karena,

.....

Sedangkan garam yang mengalami hidrolisis total

.....

Garam yang tidak mengalami hidrolisis terjadi pada garam

Hal ini disebabkan karena, garam yang dilarutkan terbentuk dari pasangan basa kuat dan asam kuat.

HIDROLISIS GARAM



Kesimpulan :



Tuliskan kesimpulan yang anda dapatkan dari praktikum hari ini!



Tugas Kelompok :

<https://docs.google.com/forms/d/e/1FAIpQLS8ktpy-Do7TKL3bmweNzjRCSa3g8WamCQNEBp4dHw/viewform>



Tugas Individu :

<https://docs.google.com/forms/d/e/1FAIpQLSQt4t8g9yM6dw6jQ9px8ONymQ2XMBw1ErOrQjnh1E/viewform>



Silahkan klik link berikut untuk memberikan tanggapan terkait dengan penggunaan E-LKPD berbasis Hyperlink

<https://docs.google.com/forms/d/e/1FAIpQLSckRfKp-XvPvZ4Fv83-B4nkg9DSu1Dg0LbqwlD6/viewform>

