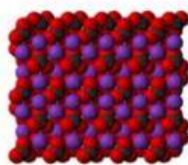
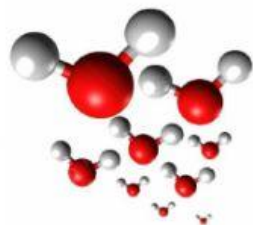




LKPD 1 (Lembar Kerja Peserta Didik)Hidrolisis Garam



Nama Anggota Kelompok :

1.
2.
3.
4.
5.

Kelas :

Hari/Tanggal :

KIMIA KELAS XI SEMESTER 2

Penyusun : Ni Putu Radi Widayanti, S.Pd



Tujuan Pembelajaran:

- Melalui studi literatur peserta didik mampu menganalisis prinsip hidrolisis secara kolaboratif. (C4)
- Melalui diskusi peserta didik mampu mengilustrasikan keberadaan ion dan molekul pada sistem larutan hidrolisis garam dengan kreatif (C4).
- Melalui diskusi kelompok kecil peserta didik mampu menganalisis sifat-sifat garam yang terhidrolisis dengan benar secara kritis (C4)
- Melalui diskusi peserta didik mampu menyimpulkan sifat-sifat garam yang terhidrolisis dengan tepat (C4)

Kegiatan 1

**ORIENTASI
MASALAH**

Membudidayakan Ikan di Kolam

Ikan adalah salah satu sumber protein yang sangat sehat karena rendah lemak dan kolesterol. Peternakan ikan juga menjadi lahan bisnis yang menjanjikan karena memerlukan modal yang relatif rendah dibandingkan peternakan lain. Namun pada kasus peternakan ikan, khususnya yang menggunakan kolam plastik banyak petani yang bermasalah pada ukuran ikan yang kecil, dan sering kali mati tanpa alasan yang jelas, padahal kolam telah dilengkapi oleh pompa dan sudah diberi makan dengan rutin. Hal itu dapat disebabkan oleh suhu kolam dan pH air. Kebanyakan kolam ikan dengan plastik memiliki pH asam.



Bagaimana caranya
menetralkan pH di
Kolam ayah ya? Supaya
ikan ayah ngga mati lagi.





Kegiatan 2

**ORGANISASI
UNTUK
BELAJAR**

Untuk memecahkan masalah di atas, mari kita kerjasama dengan mendiskusikan hal-hal berikut :

1. Zat-Zat apa yang biasanya ditambahkan ke kolam ikan untuk mengurangi keasaman kolam? Silahkan gunakan perangkat digital anda untuk searching di google.

2. Termasuk apakah zat-zat tersebut? Apakah termasuk asam, basa, atau garam?

3. Mengapa zat-zat tersebut dipilih untuk mengurangi keasaman kolam?

4. Sebutkan garam-garam lain yang ada pada kehidupan sehari-hari dan manfaatnya!



Kegiatan 3

**ORGANISASI
UNTUK
BELAJAR 2**

Untuk memperjelas pemahaman anda pada jawaban nomor 3
tontonlah video berikut :



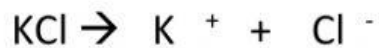
Animasi percobaan
hidrolisis garam

1. ..Buatlah pertanyaan mengenai hal yang belum kalian pahami dari video tersebut!

Kegiatan 4

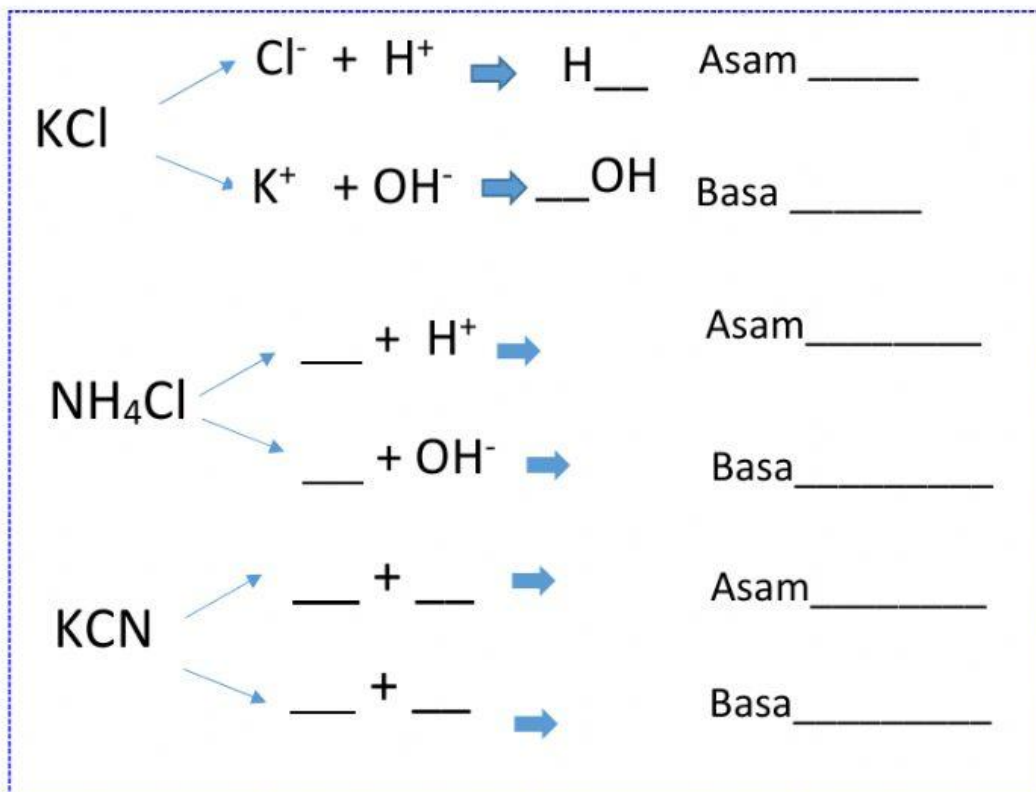
**Membimbing
penyelidikan**

1. Tuliskan reaksi pengionan garam KCl, NH₄Cl, KCN !





2. Berdasarkan reaksi pengionan tersebut, zat apakah yang menyusun garam KCl, NH_4Cl , KCN? Jelaskan sifat-sifat zat penyusun tersebut!



Asam Kuat	
HCl	Asam klorida
HNO_3	Asam nitrat
H_2SO_4	Asam sulfat
HBr	Asam bromida
HI	Asam iodida
HClO_3	Asam klorat
HClO_4	Asam perklorat

Asam Lemah	
HF	Asam florida
HCN	Asam sianida
CH_3COOH	Asam asetat
H_2S	Asam sulfida
H_2SO_3	Asam sulfit
H_2CO_3	Asam karbonat
$\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_7$	Asam sitrat
$\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6$	Asam askorbat
HClO	Asam hipoklorit
H_3PO_4	Asam fosfat
H_2O	Air



Basa Kuat	
LiOH	Litium hidroksida
NaOH	Natrium hidroksida
KOH	Kalium hidroksida
Ca(OH) ₂	Kalsium hidroksida
RbOH	Rubidium hidroksida
Sr(OH) ₂	Stronsium hidroksida
CsOH	Cesium hidroksida
Ba(OH) ₂	Barium hidroksida
Mg(OH) ₂	Magnesium hidroksida

Basa Lemah	
NH ₃	Amonia
Al(OH) ₃	Alumunium hidroksida
Fe(OH) ₂	Besi (II) hidroksida
(CH ₃) ₂ NH	Dimetilamina
NH ₂ OH	Hidroksiamin
NH ₄ OH	Amonium hidroksida
Fe(OH) ₃	Besi (III) Hidroksida

3. Apa yang dimaksud dengan Hidrolisis? Ion yang bagaimana yang dapat mengalami hidrolisis?

Hidro = air

Lisis = penguraian

Hidrolisis adalah

.....

.....

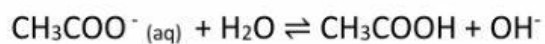
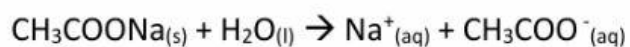
Ion yang mengalami hidrolisis adalah ion yang berasal dari asam/basa lemah

4. Tuliskan reaksi hidrolisis KCl, NH₄Cl, dan KCN dan sifat garamnya pada kolom berikut

Cara Pengerjaan:

1. Tuliskan ionisasi pada garam
2. Tentukan ion mana yang mengalami hidrolisis
3. Tuliskan reaksi hidrolisisnya

Contoh:



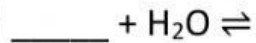
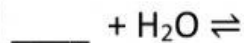
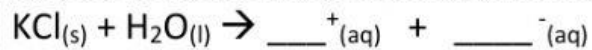
Sifat garam CH₃COONa adalah basa

karena reaksi hidrolisis menghasilkan OH⁻

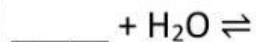
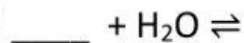
Ingat!

Ion yang mengalami hidrolisis adalah ion yang berasal dari asam/basa lemah

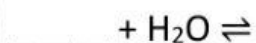
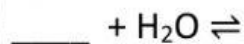
Na⁺ berasal dari NaOH (basa kuat) sedangkan CH₃COO⁻ berasal dari CH₃COOH (asam lemah)



Sifat garam KCL adalah
karena reaksi hidrolisis



Sifat garam NH_4Cl adalah
karena reaksi hidrolisis



Sifat garam KCN adalah
karena reaksi hidrolisis

Coret tanda
reaksi kalau tidak
terjadi hidrolisis

5. Mengapa hanya ion garam dari asam/basa lemah yang dapat mengalami hidrolisis?

Ion yang mengalami hidrolisis adalah ion dari asam/basa lemah karena

.....
.....

6. Buatlah kesimpulan dari pembahasan diatas!

Reaksi hidrolisis garam yang berasal dari asam kuat dan basa kuat bersifat

Reaksi hidrolisis garam yang berasal dari asam kuat dan basa lemah bersifat

Reaksi hidrolisis garam yang berasal dari asam lemah dan basa kuat bersifat