

SMA NEGERI 1 KEPANJEN
Merupakan
peringatan HUT TNI ke 70 Tahun 2015
di Jalan Selam Malang Kabupaten Malang



LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK DIGITAL



**SMA NEGERI 1 KEPANJEN
KABUPATEN MALANG**



Hidrolisis Garam

Nama :

Kelas :

Mata Pelajaran : Kimia
 Kelas/Semester : XI MIPA/4
 Alokasi waktu : 2 x 45 menit

SIFAT LARUTAN GARAM DAN KONSEP HIDROLISIS

Sifat larutan garam

Garam merupakan senyawa ion, yang terdiri dari kation logam dan anion sisa asam. Kation garam dapat dianggap berasal dari suatu basa, sedangkan anionnya berasal dari suatu asam

Jika :

- $K_a > K_b$; Garam bersifat asam
- $K_a < K_b$; Garam bersifat basa
- $K_a = K_b$; Garam bersifat netral

Sifat larutan garam bergantung pada kekuatan relatif asam-basa penyusunnya.

- ▷ ∞ Garam dari asam kuat dan basa kuat bersifat netral
- ▷ ∞ Garam dari asam kuat dan basa lemah bersifat asam
- ▷ ∞ Garam dari asam lemah dan basa kuat bersifat basa
- ▷ ∞ Garam dari asam lemah dan basa lemah sifatnya bergantung pada harga tetapan ionisasi asam dan ionisasi basanya

Konsep Hidrolisis

Sifat larutan garam dapat dijelaskan dengan konsep hidrolisis, hidrolisis berasal dari kata Hydro yang berarti air dan Lysis yang berarti penguraian.

Menurut konsep hidrolisis, komponen garam (kation Atau anion) yang berasal dari asam lemah dan basa Lemah bereaksi dengan air (terhidrolisis).

Hidrolisis kation menghasilkan ion H_3O^+ , sedangkan

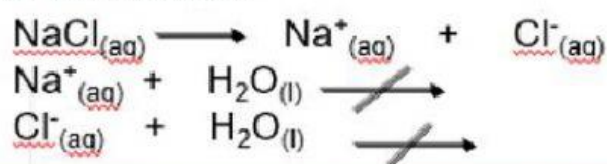
Hidrolisis anion menghasilkan ion OH^-

Garam dari asam kuat dan basa kuat

Garam yang berasal dari asam kuat, basa kuat tidak mengalami hidrolisis.

Contoh :

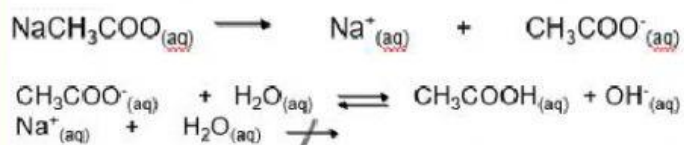
Natrium klorida (NaCl) terdiri dari kation Na^+ dan anion Cl^- .



Garam dari asam lemah dan basa kuat

Garam yang terbentuk dari asam lemah dan basa kuat mengalami hidrolisis anion (parsial)

Contoh :



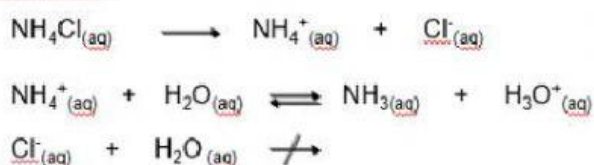
Hidrolisis menghasilkan ion OH^- , larutan bersifat basa



Garam dari asam kuat dan basa lemah

Garam yang terbentuk dari asam kuat dan basa lemah mengalami hidrolisis kation

Contoh :



Hidrolisis menghasilkan ion H_3O^+ , larutan bersifat asam

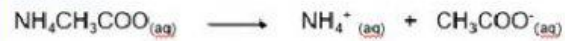


Garam dari asam lemah dan basa lemah

Kation maupun anion garam yang terbentuk dari asam

Asam lemah dan basa lemah **terhidrolisis dalam air**

Contoh :



Nilai K_a $\text{CH}_3\text{COOH} = 1 \cdot 10^{-5}$

Nilai K_b $\text{NH}_3 = 1 \cdot 10^{-5}$

Karena nilai K_a sama dengan nilai K_b , Larutan bersifat netral



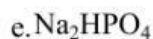
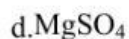
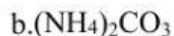
LATIHAN SOAL

Jawablah pertanyaan berikut dengan benar!

- Lakukan analisis data apakah larutan garam berikut mengalami hidrolisis. Jika mengalami tuliskan jenis hidrolisis pada garam tersebut!

ya / tidak

hidrolisis total / hidrolisis sebagian

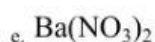
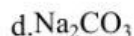


- Bagaimana warna kertas lakmus merah dan kertas lakmus biru jika dimasukkan ke dalam larutan berikut? Simpulkan sifat garam berdasarkan perubahan warna kertas lakmus!

Lakmus Merah

Lakmus Biru

Sifat Garam

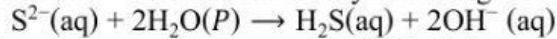


Lakmus merah dan lakmus biru diisi dengan merah/biru/tetap

Pilihlah Jawaban yang paling benar!

3. Diantara larutan garam berikut akan bersifat basa jika dilarutkan dalam air yaitu ...
- A. Barium asetat
 - B. Seng iodida
 - C. Perak bromida
 - D. Amonium klorida
 - E. Magnesium nitrat
4. Garam-garam di bawah ini yang mengalami hidrolisis sempurna jika dilarutkan dalam air yaitu ...
- A. $(\text{NH}_4)_2\text{S}$
 - B. K_2S
 - C. KCl
 - D. CuS
 - E. Na_2CO_3
5. Garam yang mengalami hidrolisis sebagian jika dilarutkan dalam air yaitu ...
- A. Natrium klorida
 - B. Natrium nitrat
 - C. Kalium sulfat
 - D. Amonium bromida
 - E. Aluminium sulfida
6. Besarnya $[\text{OH}^-]$ dalam larutan garam yang berasal dari asam lemah dan basakuat ...
- A. Berbanding lurus dengan K_a -nya
 - B. Berbanding terbalik dengan K_a -nya
 - C. Berbanding lurus dengan akar kuadrat K_a -nya
 - D. Berbanding terbalik dengan akar kuadrat K_a -nya
 - E. Berbanding terbalik dengan konsentrasi molar garamnya

7. Persamaan hidrolisis suatu senyawa sebagai berikut.



Rumus garam yang mengalami hidrolisis seperti persamaan hidrolisis di atas yaitu . . .

- A. FeS_3
 - B. Na_2S
 - C. $Mg(S)_2$
 - D. $(CH_3)_2S$
 - E. $(NH_4)_2S$
8. Beberapa jenis larutan berikut ini:
(1) K_2SO_4 ; (2) NH_4Cl ; (3) $BaCl_2$; (4) CH_3COONa ; dan (5) KCN .
Pasangan larutan garam yang bersifat basa adalah

- A. (1) dan (2)
 - B. (1) dan (3)
 - C. (2) dan (5)
 - D. (3) dan (4)
 - E. (4) dan (5)
9. Diketahui nama-nama senyawa berikut ini:
(1) CH_3COOH ; (2) NH_4NO_3 ; (3) KNO_3 ; (4) CH_3COONH_4 ; dan (5) $BaSO_4$.
Pasangan garam yang mempunyai pH = 7 adalah

- A. (1) dan (3)
- B. (1) dan (4)
- C. (2) dan (4)
- D. (3) dan (5)
- E. (4) dan (5)

~~~~~ SELAMAT MENGERJAKAN ~~~~~