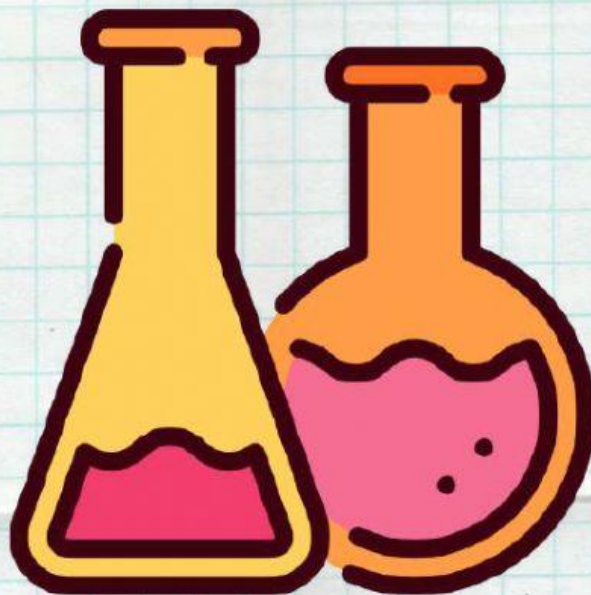


LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

HIDROLISIS GARAM



Nama :

Tanggal :

Kelas :

Absen :

HIDROLISIS GARAM



Kompetensi Dasar :

- Menentukan jenis garam yang terhidrolisis dalam air

Indikator :

1. Menjelaskan pengertian hidrolisis garam
2. Menentukan sifat garam yang terhidrolisis dari persamaan reaksi ionisasi
3. Menuliskan reaksi hidrolisis garam

Tujuan Pembelajaran:

1. Peserta didik dapat menjelaskan pengertian hidrolisis garam
2. Peserta didik dapat menentukan sifat garam yang terhidrolisis dari persamaan reaksi ionisasi
3. Peserta didik dapat menuliskan reaksi hidrolisis garam

HIDROLISIS

GARAM

Hidrolisis berasal dari kata hydro yang berarti air dan lysis yang berarti peruraian. Sehingga definisi hidrolisis garam adalah reaksi peruraian yang terjadi antara kation dan anion garam dengan air dalam suatu larutan.

Jenis-Jenis Hidrolisis Garam :

- Garam yang terbentuk dari asam lemah dan basa kuat Garam yang berasal dari asam lemah dan basa kuat dalam air mengalami hidrolisis sebagian. Karena salah satu komponen garam (anion dan asam lemah) mengalami hidrolisis menghasilkan ion OH^- , maka $\text{pH} > 7$ sehingga larutan garam bersifat basa.
- Garam yang terbentuk dari asam kuat dan basa lemah Garam yang berasal dari asam kuat dan basa lemah dalam air mengalami hidrolisis sebagian karena salah satu komponen garam (kation basa lemah) mengalami hidrolisis menghasilkan ion H^+ maka $\text{pH} < 7$ sehingga larutan garam bersifat asam.
- Garam yang terbentuk dari asam lemah dan basa lemah Garam yang berasal dari asam lemah dan basa lemah dalam air mengalami hidrolisis total. Karena kedua komponen garam (anion asam lemah dan kation basa lemah) terhidrolisis menghasilkan ion H^+ dan ion OH^- sehingga harga pH larutan ini tergantung harga K_a dan K_b .
- Garam yang terbentuk dari asam kuat dan basa kuat Garam yang berasal dari asam kuat dan basa kuat dalam air tidak mengalami hidrolisis. Karena kedua komponen garam tidak terhidrolisis sehingga pH larutan sama dengan air yaitu $\text{pH} = 7$ bersifat netral.

HIDROLISIS GARAM



PETUNJUK

- Putar dan Perhatikan Video Percobaan Berikut



- Lengkapi kolom kosong pada LKPD berikut
- Jawablah pertanyaan dengan benar



**LENGKAPI KOLOM KOSONG DI BAWAH INI
BERDASARKAN VIDEO YANG TELAH ANDA
TONTON DENGAN BENAR**

JUDUL :

TUJUAN :

ALAT DAN BAHAN

Alat :

Bahan :

LANGKAH KERJA :

NO	RUMUS KIMIA GARAM	HASIL PENGAMATAN		SIFAT GARAM (pH)	PEMBENTUK		PEMBENTUK	
		LAKMUS MERAH	LAKMUS BIRU		Asam Kuat	Asam Lemah	Basa Kuat	Basa Lemah
1.	NaCl							
2.	CH ₃ COONa							
3.	Na ₂ CO ₃							
4.	NH ₄ Cl							

KESIMPULAN :

Buatlah kesimpulan dari video percobaan yang telah Anda tonton

**Jawablah Pertanyaan Di Bawah
ini dengan Tepat dan Benar**

Pilihan Ganda

1. Hidrolisis tidak terjadi pada larutan

- a. CH_3COONa
- b. NH_4Cl
- c. $\text{CH}_3\text{COONH}_4$
- d. $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
- e. K_2SO_4

2. Lakmus biru akan menjadi merah apabila dicelupkan dalam larutan

- a. NaOH
- b. $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$
- c. $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
- d. K_2CO_3
- e. CaCl_2

3. Ion berikut mengalami hidrolisis dalam air, kecuali

- a. Na^+
- b. CN^-
- c. CO_3^{2-}
- d. Al^{3+}
- e. S^{2-}

4. Dari garam berikut, yang mengalami hidrolisis total adalah

- a. NH_4Br
- b. K_2CO_3
- c. BaCO_3
- d. AlCl_3
- e. $\text{Al}_2(\text{CO}_3)_3$

5. Garam berikut yang mengalami hidrolisis sempurna adalah

- a. $(\text{NH}_4)_2\text{S}$
- b. NaCl
- c. K_2CO_3
- d. $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
- e. CH_3COONa

***Jawablah Pertanyaan Di Bawah
ini dengan Tepat dan Benar***

ESSAY

1. Jelaskan pengertian dari hidrolisis garam!

2. Tuliskan reaksi hidrolisis dari NaCl , CH_3COONa , Na_2CO_3 , dan NH_4Cl dan tentukan jenis hidrolisis garamnya !