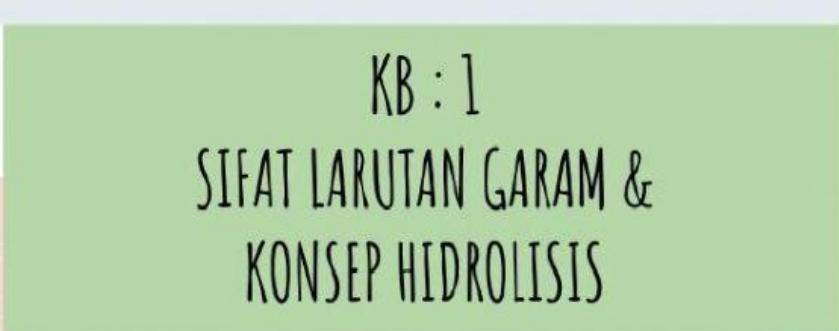




Nama  
Kelas




## LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK (LKPD)



#### Kompetensi Dasar :

- 3.11 Menganalisis kesetimbangan ion dalam larutan garam dan menghitung pH-nya  
4.11 Melaporkan percobaan tentang sifat asam basa berbagai larutan garam



#### Indikator Pencapaian Kompetensi

- 3.11.1 Mengidentifikasi sifat asam/ basa (pH) garam dalam larutan.  
3.11.2 Menentukan ciri-ciri beberapa jenis garam yang dapat terhidrolisis dalam air.  
3.11.3 Menentukan sifat garam yang terhidrolisis dari persamaan reaksi ionisasi.  
4.11.1 Menyusun laporan praktikum tentang identifikasi sifat asam-basa dari larutan garam



#### Tujuan Pembelajaran :

1. Menjelaskan terjadinya hidrolisis pada larutan garam.
2. Membedakan garam yang dapat terhidrolisis dan tidak dapat terhidrolisis
3. Menggolongkan sifat larutan garam berdasarkan asal senyawanya.
4. Menentukan hidrolisis garam dilihat dari asam-basa pembentuknya (hidrolisis sebagian atau hidrolisis total)

Petunjuk :

Lengkapi LKPD berikut !

Berdiskusi dengan teman kelompok, kemudian jawab pertanyaan dengan benar.



**Perhatikan Video Percobaan berikut ini !**



Setelah memperhatikan video diatas,  
Tulis jawaban yang benar pada kolom berikut

*Essay : Tulis jawaban pada kotak yang tersedia*

Judul :

Tujuan :

Alat dan Bahan :

Alat :

Bahan :

Cara Kerja :

## Data Pengamatan

No	Rumus Kimia Garam	Hasil Pengamatan		Sifat Garam (pH)
		Lakmus Merah	Lakmus Biru	
1	NaCl			
2	Na <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>			
3	CuSO <sub>4</sub>			
4	NH <sub>4</sub> Cl			
5	CH <sub>3</sub> COONa			

## Analisis Data

Sifat Garam	Nama Garam	Komponen Penyusun Asam		Komponen Penyusun Basa		pH
		Asam Kuat	Asam Lemah	Basa Kuat	Basa Lemah	
Netral						
Asam						
Basa						

Analisislah pengaruh dari komponen penyusun garam dengan sifat garam pada praktikum yang telah dilakukan

Kesimpulan

Drag and drop

Hidrolisis ..... adalah reaksi antara komponen garam yang berasal dari asam atau basa ..... dengan .....

**lemah**

**air**

**garam**

Garam yang terbentuk dari asam kuat dan basa kuat memiliki pH   
Mengalami hidrolisis

Garam yang terbentuk dari asam kuat dan basa lemah memiliki pH   
Mengalami hidrolisis

Garam yang terbentuk dari asam lemah dan basa kuat memiliki pH   
Mengalami hidrolisis

Garam yang terbentuk dari asam lemah dan basa lemah memiliki pH   
Mengalami hidrolisis