



Nama
Kelas

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK (LKPD)

SIFAT ASAM-BASA LARUTAN GARAM

Kompetensi Dasar :

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

Indikator Pencapaian Kompetensi

- 3.11.1 Menjelaskan garam yang terhidrolisis
- 3.11.2 Menjelaskan garam yang terhidrasi
- 3.11.3 Menentukan jenis-jenis hidrolisis yang terjadi pada larutan garam
- 3.11.4 Menjelaskan sifat (asam, basa, netral) larutan garam yang terhidrolisis
- 3.11.5 Menuliskan reaksi hidrolisis garam kedalam bentuk persamaan reaksi
- 4.11.3 Melaporkan kesimpulan hasil pengamatan video praktikum identifikasi sifat asam-basa larutan garam

Tujuan Pembelajaran :

Peserta didik dapat menjelaskan garam yang terhidrolisis dan terhidrasi, menentukan jenis-jenis hidrolisis yang terjadi pada larutan garam, menjelaskan sifat (asam, basa, netral) larutan garam yang terhidrolisis, menuliskan reaksi hidrolisis garam kedalam bentuk persamaan reaksi serta melaporkan hasil pengamatan video praktikum identifikasi sifat asam-basa larutan garam

Petunjuk :

Lengkapi LKPD berikut!
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 ₂ SO ₄			
3	CuSO ₄			
4	NH ₄ Cl			
5	CH ₃ 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