

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK (LKPD)

HIDROLISIS GARAM (REAKSI HIDROLISIS)

ABSENSI



<https://classroom.google.com/c/MzI5NTQ1ODEyODg0/a/MzI5NjMwOTU5MzM3/details>

KELAS XI



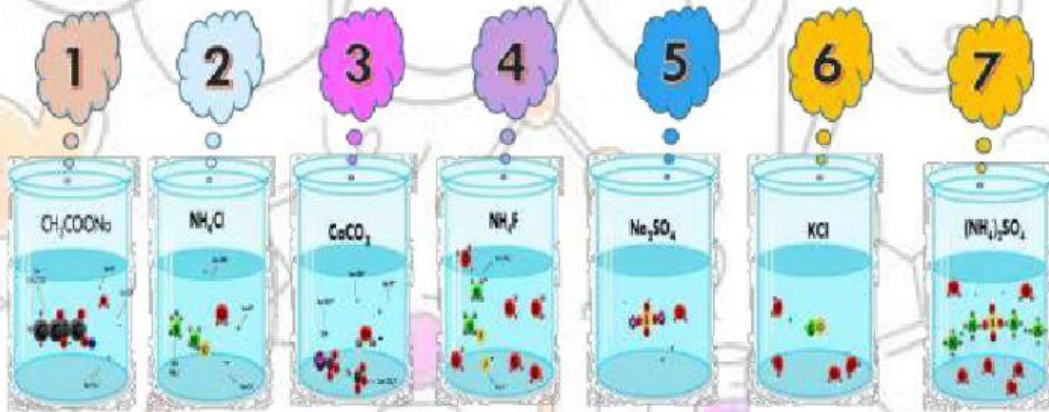
KEGIATAN MENGAMATI PERCOBAAN

Nama :

Kelas :

Kelompok :

Pelarutan Beberapa Garam di Dalam Air



A. Tujuan Percobaan :

Menyelidiki reaksi hidrolisis dari garam dan menghubungkan dengan sifat dari suatu garam

B. Alat dan Bahan

1. Perangkat Gawai Elektronik seperti HP atau Laptop yang terkoneksi dengan internet
2. Video Percobaan reaksi hidrolisis dari beberapa garam melalui link : <https://classroom.google.com/c/MzI5NTQ1ODEyODg0/m/MzI5NjMwOTU5NDU1/details>

C. Langkah – Langkah

1. Siswa masuk link Video percobaan dari Google Classroom (GC)
2. Akan muncul tampilan video reaksi hidrolisis dari beberapa garam
3. Siswa mengamati video percobaan reaksi hidrolisis garam lalu mencatat hasil pengamatan

D. Tabel pengamatan dapat di isi melalui Google Form dengan link :
<https://classroom.google.com/c/MzI5NTQ1ODEyODg0/m/MzI5NjM1NjQ1MjMx/details>

No	Nama Garam	Reaksi ionisasi	Jenis Sumber asam/basa dari garam		Ion yang bereaksi dengan Air	Komponen yang ada dalam larutan setelah bereaksi dengan air	Sifat larutan garam
			Asam	Basa			
1	CH ₃ COONa						
2	NH ₄ Cl						
3	CaCO ₃						
4	NH ₄ F						
5	Na ₂ SO ₄						
6	KCl						
7	(NH ₄) ₂ SO ₄						



DISKUSIKAN DENGAN KELOMPOK MU

E. Pertanyaan Analisis Data :

1. Pada larutan 1 ion apa saja dari garam yang bereaksi dengan air

2. Pada larutan 2 ion- ion apa saja dari garam yang bereaksi dengan air

3. Pada larutan 3 ion – ion apa saja dari garam yang bereaksi dengan air

4. Pada larutan 4 ion-ion apa saja dari garam yang bereaksi dengan air

5. Pada larutan 5 ion-ion apa saja dari garam yang bereaksi dengan air

6. Pada larutan 6 ion-ion apa saja dari garam yang bereaksi dengan air

7. Pada larutan 7 ion-ion apa saja dari garam yang bereaksi dengan air

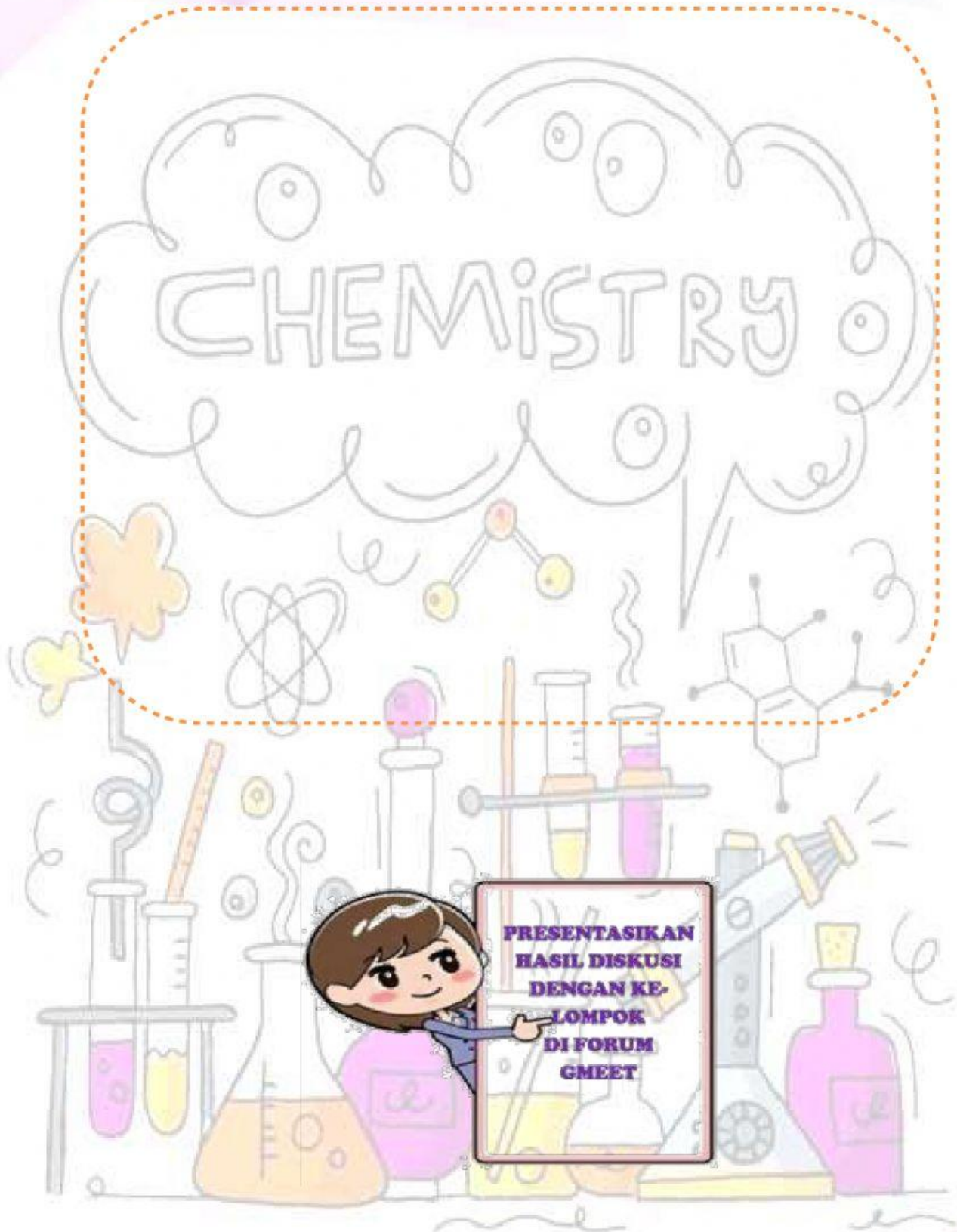
8. Berdasarkan hasil analisis percobaan yang anda lakukan larutan garam manakah yang semua ionnya bereaksi dengan air, sebagian ion bereaksi dengan air dan tidak ada ion dari garam yang bereaksi dengan air

No	Jenis Reaksi hidrolisis	Jenis garam
1	Semua ion bereaksi dengan air	1. 2.
2	Sebagian ion bereaksi dengan air	1. 2. 3. 4.
3	Tidak ada ion yang bereaksi dengan air	1. 2. 3.

9. Berdasarkan hasil analisis yang anda lakukan apa yang menyebabkan dari ke 7 garam dapat bersifat asam, basa dan netral, berikan penjelasan dengan menuliskan persamaan reaksinya



10. Buatlah kesimpulan Dari hasil diskusi kelompok yang anda lakukan.!!



DAFTAR PUSTAKA

Kharolinasari, Rachma., Susatyo, Eko Budi., dan Sarwana.(2020). Pengembangan Media Pembelajaran Interaktif Happy Chemist Pada Materi Hidrolisi Untuk Mengukur Pemahaman Konsep Peserta didik . *Jurnal Inovasi Pendidikan Kimia*. 14(1) : 2547-2560

Petrucci, Ralph H & Suminar. 1987. *Kimia Dasar*, jilid ke-1. Jakarta: Erlangga.

Partana, Chrys Fajar.2009.*Mari Belajar Kimia Kelas XI*,Jakarta : Pusat Perbukuan Departemen Pendidikan Nasional

Premono, Sidiq. 2009. *Kimia SMA/MA Kelas XI*, Jakarta : Pusat Perbukuan Departemen Pendidikan Nasional

Sunarya, Yayan,2009. *Mudah Dan Aktif Belajar Kimia*, Jakarta : Perbukuan Departemen Pendidikan Nasional

Utari, R., Andayani, Y., Salvalas, L. R. T., dan Anwar, Y. A. S., (2021). Pemanfaatan Hasil Pengembangan Modul Kimia Berbasis Masalah Etnosains Untuk Menanamkan Sikap Konservasi Lingkungan di Sekolah SMA MAN 2 Lomobok Tengah. *Jurnal Pengabdian Magister Pendidikan IPA*, 4(1) : 92-97

