Lembar Kerja Peserta Didik

HIDROLISIS GARAM

Pertemuan 1

Kelompok : _____

Kelas : _____

Nama : _____

_____

_____

_____

_____

SMAN 14 Gowa

LIVEWORKSHEETS

Kompetensi Dasar

3.12 Menganalisis kesetimbangan ion dalam larutan garam dan mengitung pH-nya

4.12 Melakukan percobaan untuk menunjukkan sifat asam basa berbagai larutan garam

Indikator Pembelajaran

3.13.1	Menjelaskan pengertian hidrolisis garam
3.13.2	Menuliskan reaksi ionisasi larutan garam
3.13.3	Menentukan jenis asam dan basa penyusun suatu garam.
3.13.4	Menganalisis sifat garam yang terbentuk dari hasil reaksi asam basa.
4.13.1	Menyajikan data hasil diskusi tentang sifat asam basa berbagai larutan menggunakan *mind map*
4.13.2	Mempresentasikan hasil diskusi tentang sifat asam basa berbagai larutan

LIVEWORKSHEETS

Materi

Hidrolisis berasal dari kata hidro dan lisis.Hidro artinya air, sedangkan lisis artinya penguraian. Jadi hidrolisis adalah reaksi penguraian garam dalam air, yang membentuk ion positif dan ion negatif. Ion-ion tersebut akan bereaksi dengan air membentuk asam (H3O+) dan basa (OH-) asalnya. Larutan garam di dalam air ada yang bersifat asam, basa dan netral. Sebagaimana diungkapkan pada pengantar bahwa sifat asam basa atau netral dari garam tersebut terjadi akibat adanya interaksi antara ion garam dengan air.

LIVEWORKSHEETS

Stimulus

Silahkan menonton video dibawah

Identifikasi masalah

Tuliskan pertanyaan kalian dibawah!

LIVEWORKSHEETS

Pengumpulan data

Silahkan mengumpulkan informasi mengenai pertanyaan yang telah kalian tulis dan jawablah pertanyaan berikut:

1. Tuliskan reaksi ionisasi dari senyawa garam berikut:
   a. $Pb(NO_3)_2$
   b. KCN
   c. $(NH_4)_2SO_4$

2. Tentukan asam basa penyusun senyawa garam di atas dan sifat garamnya

Silahkan klik link diatas

Pengolahan data

Silahkan menuliskan hasil diskusi kalian dalam bentuk *mind map*

LIVEWORKSHEETS

Pembuktian

Silahkan mempresentasikan hasil diskusi kalian

Menarik Kesimpulan

Silahkan menuliskan kesimpulan pembelajaran hari ini

LIVEWORKSHEETS