

## LKPD 1 : LARUTAN ASAM, BASA DAN GARAM

### Tujuan Pembelajaran:

Melalui diskusi kelompok, peserta didik dapat:

1. Menjelaskan pengertian Asam
2. Menjelaskan pengertian Basa
3. Menjelaskan pengertian Garam
4. Menjelaskan pengertian Skala Keasaman dan Kebasaan

### Pengantar/Teori/Informasi Pendukung:

Di sekitar terdapat Sifat larutan yang dapat anda kelompokkan kedalam tiga jenis larutan yaitu asam, basa dan garam. Cara menentukan senyawa bersifat asam, basa atau netral bisa dilakukan dengan memakai kertas lakmus merah dan biru, larutan indikator atau indikator alami.

Perhatikan video di bawah ini :



### Lembar Kerja Peserta Didik/Soal/Latihan:

1. Berikut ini merupakan contoh larutan asam adalah....

NaOH, HCl, dan KOH

KOH, NaOH, dan H<sub>2</sub>O

NaCl, NaOH dan H<sub>2</sub>O

HCl, H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, dan CH<sub>3</sub>COOH



Disini

2. Perhatikan ciri-ciri larutan berikut!

Di dalam larutan melepaskan ion hidroksil

Mudah

Menyebabkan korosi pada logam

Bilangan pH nya kurang 7

Mengubah warna lakmus biru menjadi

Pilihlah 3 ciri larutan asam pada pernyataan diatas!

1

2

3