

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 H₂O

NaCl, NaOH dan H₂O

HCl, H₂SO₄, dan CH₃COOH



2. Perhatikan ciri-ciri larutan berikut!

Di dalam larutan
melepaskan ion hidroksil

Mudah bersenyawa
dengan air

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