

LKPD 1 : LARUTAN ASAM, BASA DAN GARAM

Nama Peserta didik : 1.....
2.....
3.....
Kelas :.....
Hari/tanggal :.....

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....
 - A. NaOH, HCl, dan KOH
 - B. KOH, NaOH, dan H₂O
 - C. NaCl, HCl, dan H₂SO₄
 - D. HCl, H₂SO₄, dan CH₃COOH
2. Perhatikan ciri-ciri larutan berikut!
 - (1) Menyebabkan korosi pada logam
 - (2) Mengubah warna lakmus biru menjadi merah
 - (3) Bilangan pH nya kurang dari 7
 - (4) Di dalam larutan melepaskan ion hidroksil
 - (5) Mudah bersenyawa dengan airBerdasarkan ciri-ciri tersebut, yang merupakan ciri-ciri larutan asam adalah....
 - A. 1, 2, dan 3
 - B. 1, 3, dan 4
 - C. 2, 3, dan 4
 - D. 2, 3, dan 5

3. Perhatikan gambar hasil percobaan berikut!



Berdasarkan percobaan larutan yang bersifat basa ditunjukkan oleh angka

- A. (1) dan (2)
 B. (1) dan (4)
 C. (2) dan (3)
 D. (3) dan (4)
4. Perubahan warna lakmus setelah dimasukkan ke dalam larutan dicatat pada tabel berikut.

Larutan	Perubahan Warna Lakmus	
	Merah	Biru
D	Merah	Biru
E	Biru	Biru
F	Merah	Merah
G	Merah	Biru

Larutan yang dapat membentuk garam adalah

- A. D dengan E
 B. F dengan G
 C. D dengan F
 D. E dengan F
5. Perhatikan contoh larutan berikut :

- (1) Cuka makan
 (2) Pembersih lantai
 (3) Air jeruk
 (4) Jus anggur
 (5) Sampo
 (6) Deterjen

Larutan yang mengandung senyawa basa adalah

- A. 1, 2 dan 3
 B. 4, 5 dan 6
 C. 1, 4 dan 6
 D. 2, 5 dan 6