

## LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK ASAM, BASA, Dan GARAM

	Anggota kelompok:	
1.	.....	
2.	.....	
3.	.....	
4.	.....	
5.	.....	
6.	.....	

### Kompetensi Dasar

- 3.4. 1 Memahami Larutan Asam, Basa dan Garam
- 3.4. 2 Menganalisis Sifat Larutan asam, basa, dan garam menggunakan indikator buatan
- 3.4. 3 Menganalisis sifat larutan asam, basa dan garam menggunakan indikator alami.
- 3.4. 4 Menganalisis sifat larutan asam, basa dan garam dengan indikator laksus, indikator universal, dan indikator alami
- 4.4.1 Merancang percobaan penentuan asam basa dengan beberapa indikator
- 4.4.2 Melakukan praktikum penentuan asam basa dengan beberapa indikator.

### Tujuan Pembelajaran

Melalui model *Problem Based Learning* (PBL) dengan metode diskusi dan praktikum serta pendekatan saintifik untuk meningkatkan kemampuan berpikir kritis (HOTS) diharapkan peserta didik dapat:

- 1. Memahami larutan asam, basa dan garam dengan baik dan benar.
- 2. Menganalisis Sifat Larutan asam, basa, dan garam menggunakan indikator buatan.
- 3. Menganalisis sifat larutan asam, basa dan garam menggunakan indikator alami.
- 4. Terampil dalam merancang percobaan penentuan asam basa dengan beberapa indikator.
- 5. Melakukan praktikum penentuan asam basa dengan beberapa indikator.

Kegiatan 1

Stimulus

**ASAM, BASA, DAN GARAM**



Gambar 1. Contoh Senyawa Asam dan Basa

Pernahkan adan berpikir kenapa asam dan cuka rasanya masam, sementara obat maag rasanya pahit? Bagaimana hal tersebut bisa terjadi? Dan pernahkan adan berpikir kenapa ketika kita sakit maag, diberi obat milanta?. Ya. Jeruk dan cuka memiliki rasa masam karena ada kandungan senyawa asam di dalamnya, sementara milanta memiliki kandungan basa. Asam dan basa dapat saling menetralkan. Prinsip penetralan ini digunakan untuk menyembuhkan sakit maag loh.. nah sekarang, apa itu asam, basa dan garam?? Bisakah anda menjelaskannya????

### Identifikasi Masalah

Dari uraian di atas, buatlah beberapa pertanyaan terkait materi asam, basa dan garam!.

### Lembar Diskusi

1. Jeruk dan cuka memiliki rasa masam karena adanya senyawa asam dalam bahan tersebut. Asam menurut Arrhenius adalah

2. Milanta memiliki rasa pahit karena mengandung senyawa basa. Basa menurut Arrhenius adalah

3. Selain memiliki rasa masam, senyawa asam juga memiliki sifat sebagai berikut:

4. Selain memiliki sifat berasa pahit, senyawa basa juga memiliki sifat sebagai berikut:

5. Berikut adalah contoh asam dalam kehidupan sehari – hari

6. Berikut ini adalah contoh basa dalam kehidupan sehari – hari

7. Dari uraian tersebut, bisakah anda menjelaskan mengapa apabila sakit maag, diberikan obat milanta?

Buatlah kesimpulan dari hasil kegiatan pembelajaran asam, basa dan garam

1. Asam adalah

2. Basa adalah

3. Garam adalah

4. Sifat Asam, Basa dan Garam

5. Contoh asam, basa dan garam