



Created : Nola Gusfiza, S.Pd



PRAKTIKUM IPA

LARUTAN ASAM BASA DAN GARAM

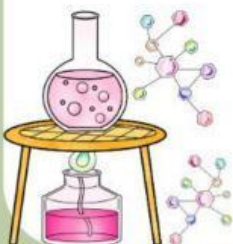
Kelas IX



NAMA ANGGOTA KELOMPOK

1.	4.....
2.	5.
3.	6.

KELAS :





Created : Nola Gusfiza, S.Pd



A. Judul Percobaan

Larutan Asam dan Basa

B. Tujuan Percobaan

- Untuk menguji larutan yang termasuk asam dan basa menggunakan kertas lakmus
- Mengelompokkan suatu materi/ zat kedalam asam dan basa

C. Dasar teori



BAHAN AJAR ASAM DAN BASA

PENGERTIAN ASAM & BASA

Menurut ilmuwan Arrhenius, asam melepaskan ion hidrogen, sedangkan basa melepaskan ion hidroksida. Bronsted dan Lowry menambahkan bahwa asam menyumbang proton dan basa menampung proton dalam reaksi kimia.

SIFAT ASAM

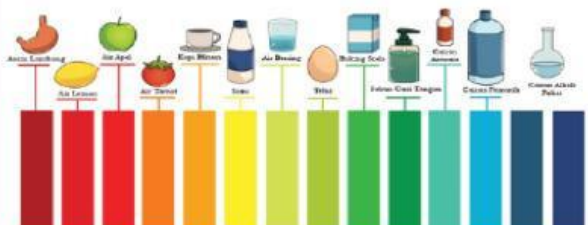
- Penyebab ekspresi wajah cemberut! Ketika dinikmati, senyawa asam ini memiliki sifat rasa yang masam.
- Saat larut dalam air, senyawa asam ini terurai menjadi ion hidrogen serta residu asam.
- Senyawa asam ini memiliki sifat korosif yang dapat merusak baik bahan logam maupun non-logam.

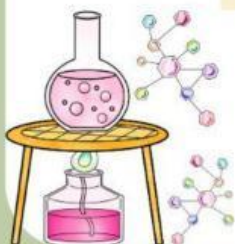
SIFAT BASA

- Rasa basa yang terasa pahit seperti penolakan dari orang yang dicintai. Ketika larutan basa ini bersentuhan dengan air, ia akan menghasilkan residu basa dan ion hidroksida.
- ketika zat basa bersentuhan dengan kulit dapat menimbulkan sensasi licin.
- Kejutan yang ditimbulkan dapat berpotensi merugikan kulit dan menimbulkan rasa gatal karena sifat kaustik yang dimilikinya.

Sifat Larutan	Asam	Basa
Rasa	Masam	Pahit
pH	Antara 0 - 7	Antara 8 - 14
Terasa di kulit	Mengiritasi atau merusak kulit (korosif)	Licin, ada beberapa yang juga merusak kulit
Menghantarkan listrik	Dapat menghantarkan listrik	Dapat menghantarkan listrik
Mengubah warna kertas lakmus	Menjadi merah	Menjadi biru
Reaksi	Dapat bereaksi dengan logam dan basa untuk membentuk garam	Dapat bereaksi dengan asam untuk membentuk garam

Skala pH







D. Alat dan bahan

Alat :

- kertas lakmus
- tabung reaksi dan rak (jika tidak ada, gunakan gelas plastik)

Bahan :

- larutan cuka
- Air kapur
- Air deterjen / sabun
- Air jeruk nipis
- Air soda kue
- Nutrisari
- Sprite
- Air mineral

E. Prosedur Kerja

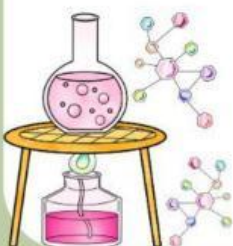
Penguji Larutan Asam Basa

1. Sediakan alat dan bahan
2. Masukkan masing-masing larutan dalam tabung reaksi / gelas plastik yang berbeda
3. Uji masing-masing larutan menggunakan kertas lakmus merah dan biru, catat hasil pada tabel hasil pengamatan

F. Data hasil pengamatan

Tabel hasil pengujian larutan asam basa dengan kertas lakmus

No	Bahan Yang Diuji	Lakmus Merah	Lakmus Biru
1	Larutan cuka		
2	Jeruk nipis		
3	Air soda kue		
4	Air sabun / deterjen		
5	Nutrisari		
6	Sprite		
7	Garam		
8	Air		





G. Pertanyaan

1. Bagaimana ciri-ciri larutan asam dan basa berdasarkan pengujian dengan kertas lakmus ?
2. Diantara bahan yang diuji manakah yang termasuk
 - a. Asam
 - b. Basa
 - c. Netral
3. Kesimpulan apa yang didapatkan dari percobaan diatas?

H. Jawaban

.....

.....

.....

.....

I. Kesimpulan

.....

.....

.....

.....

