



Larutan Asam basa



Lembar Kerja Peserta Didik Kelas VII

A

Indikator Asam Basa

Senyawa-senyawa asam basa dapat diidentifikasi secara aman dengan menggunakan indikator. Indikator merupakan zat warna yang warnanya berbeda jika berada dalam kondisi asam dan basa. Indikator yang dapat digunakan adalah sebagai berikut :

1. Indikator kertas

Indikator kertas terdapat 2 macam, yaitu berbentuk stik dan kertas lakmus. Kertas lakmus adalah kertas berwarna merah dan biru.

Sebuah larutan akan mengubah kertas lakmus menjadi berwarna merah jika bersifat asam. Sebaliknya larutan bersifat basa akan menjadikan kertas lakmus berwarna biru.

2. Indikator larutan

Contoh indikator larutan adalah fenolftalein, metil merah, dan bromtimol biru. Ketiganya akan menunjukkan warna khusus ketika dicampur dengan larutan bersifat asam atau basa.

Fenolftalein akan menunjukkan perubahan warna merah pada larutan basa. Sedangkan pada larutan asam dan netral, larutan akan tetap berwarna bening.

B

Judul Praktikum : Identifikasi Larutan Asam Dan Basa

C

Tujuan Praktikum

Mengidentifikasi larutan asam dan basa dengan indikator buatan

D

Alat dan bahan

1. Alat

- Gelas ukur
- Tabung reaksi
- Plat tetes
- Pipet tetes
- Kertas lakmus
- pH meter
- Kertas dan pulpen

2. Bahan

- Larutan cuka
- Air sabun
- Shampoo
- Air the
- Larutan kopi
- Air jeruk
- Air garam
- Kunyit

E

Petunjuk kerja praktikum

1. Identifikasi asam basa dengan indikator kertas lakmus
 - a. Siapkan alat dan bahan yang akan digunakan dalam praktikum
 - b. Masukkan larutan yang akan diuji ke dalam plat tetes menggunakan pipet tetes
 - c. Ambillah kertas lakmus merah dan biru dan ujilah larutan-larutan tersebut
 - d. Amati dan catat perubahan warna yang terjadi
 - e. Ukur pH pada semua larutan dengan menggunakan pH meter
 - f. Masukkan data yang diperoleh ke dalam tabel hasil pengamatan praktikum

F

Tabel Data Pengamatan

No	Larutan	Kertas lakmus			pH larutan
		Merah	Biru	Netral	
1	Cuka				
2	sabun				
3	Jeruk Nipis				
4	Jeruk Manis				
5	Garam				
6	Air mineral				

G Kesimpulan

Buatlah kesimpulan dari hasil percobaan

1.
.....
.....
.....
.....
.....
.....
2.
.....
.....
.....
.....
.....
.....