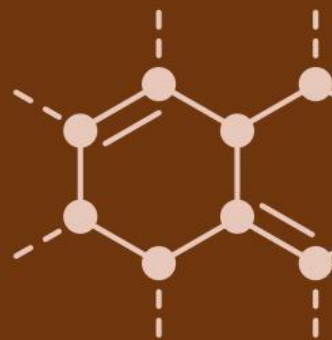




Kurikulum
Merdeka



LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK (LKPD)

Larutan Asam Basa

Untuk Kelas :

9





NAMA :
KELOMPOK :
KELAS :

TUJUAN PRAKTIKUM

Untuk mengetahui sifat larutan asam basa menggunakan indikator sehari-hari

PETUNJUK PENGGUNAAN

1. Simak dengan baik setiap instruksi dan pertanyaan pada LKPD.
2. Bukalah sumber belajar buku maupun internet yang relevan dan berkaitan tentang materi larutan asam dan basa untuk menguatkan pemahaman materi.
3. Selesaikan setiap instruksi dan pertanyaan dengan baik.



DASAR TEORI

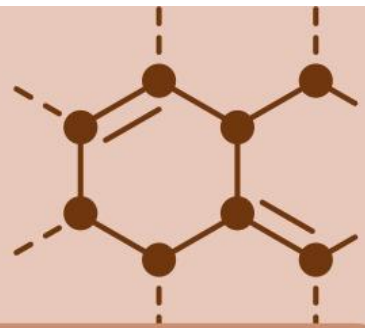


Asam dan basa merupakan senyawa kimia yang sering dijumpai dalam kehidupan sehari-hari. Asam dan basa banyak terdapat pada makanan, obat-obatan, minuman bahkan makhluk hidup. Misalnya saja, rasa masam pada cuka dan jeruk berasal dari asam yang dikandungnya yaitu asam cuka dan asam sitrat. Basa juga terdapat pada pembersih rumah yaitu natrium hidroksida (Brady, 2005: 200). Indikator asam basa adalah zat yang warnanya bergantung pada pH larutan atau zat yang dapat menunjukkan sifat asam, basa, dan netral pada suatu larutan. Indikator asam basa dapat memberikan warna berbeda pada larutan asam dan larutan basa.

Untuk menguji sifat larutan asam dan basa dapat digunakan indikator buatan maupun alami. Kategorisasi larutan mengandung asam, basa, atau netral ini ditentukan oleh power of hydrogen (pH). Rentang pH ini mulai dari 1 hingga 14. Kalau pH larutan itu antara 1-6, artinya larutan itu mengandung asam. Sementara itu, larutan yang mengandung basa memiliki pH antara 8-14. Jika pH larutannya berada pada angka 7, larutan tersebut disebut netral (Fessenden&Fessenden, 1999).

Untuk menguji sifat larutan asam dan basa dapat digunakan indikator buatan maupun alami. Indikator buatan merupakan indikator yang dibuat di laboratorium, dapat berbentuk cair dan kertas. Contoh indikator buatan adalah indikator universal dan kertas lakmus.

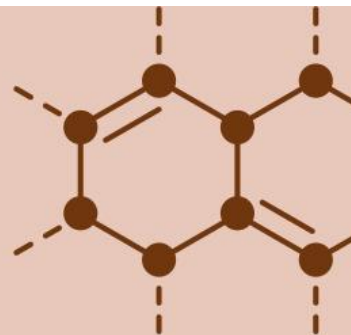
ALAT DAN BAHAN



PROSEDUR PRAKTIKUM

1. Siapkan alat dan bahan yang akan digunakan.
2. Siapkan indikator bahan yang akan diujikan.
3. Ambil secukupnya larutan kemudian masukkan kertas ph, dan kertas lakmus kedalam larutan secara bergantian.
4. Perhatikan perubahan warna terhadap kertas lakmus maupun kertas pH.
5. Tuliskan hasil akhir perubahan warna pada kolom yang tersedia.

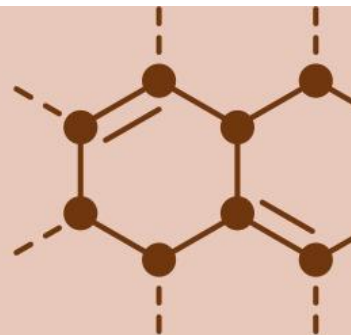
HASIL PENGAMATAN



Tabel Percobaan 1

[illegible]

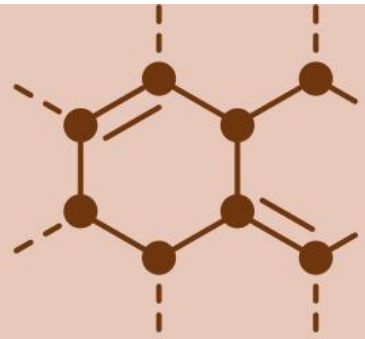
HASIL PENGAMATAN



Warna lakmus indikator
kunyit

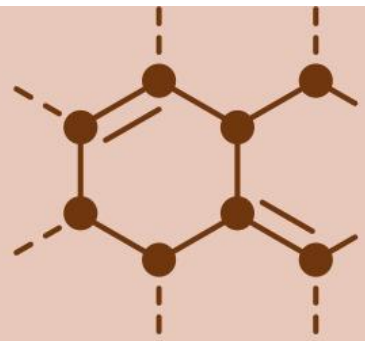
Ph indikator kunyit

Tabel Percobaan 2 setelah diuji dengan indikator



Bahan yang diuji	Perubahan Warna	Ph

KESIMPULAN



REFLEKSI

1. Bagaimana perasaanmu setelah melakukan percobaan tadi?

2. Bagaimana cara kamu menunjukkan bahwa kamu telah memahami materi dari praktikum ?