

LKPD Inquiry Learning

Larutan Asam dan Basa

Nama Kelompok :

1.....

2.....

•

Tujuan Pembelajaran

1. Murid mampu menentukan sifat larutan berdasarkan pH menggunakan lab maya
2. Murid mampu menyimpulkan ciri-ciri larutan asam dan basa

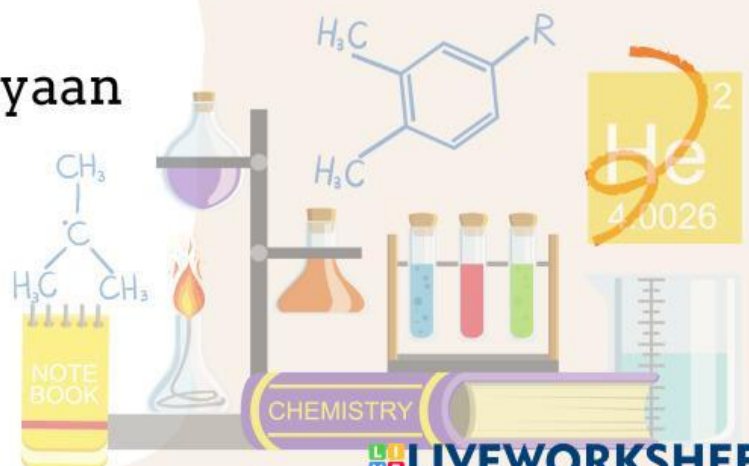
Pentunjuk LKPD

1. kerjakan LKPD secara berkelompok (dengan teman sebangku)
2. Jawablah pertanyaan pada LKPD secara berurutan
3. presentasikan hasil jawaban



Aktivitas

1. Menjawab Pertanyaan
2. Lab Maya
3. Presentasi
4. Refleksi



IDENTIFIKASI MASALAH

Siapakah aku?

Asam, Basa atau Netral



Seperti yang kita ketahui banyak sekali cairan cuci piring yang menggunakan jeruk nipis sebagai bahan tambahan. jeruk nipis ini bermanfaat dalam membersihkan kotoran pada peralatan makan. Jeruk nipis juga dapat digunakan untuk produk kecantikan dan kesehatan. Salah satu brand terkenal yang menggunakan jeruk nipis adalah SUNLIGHT. bahan aktif dalam sunlight adalah Na-LAS (Natrium linier alkil benzena sulfonat) bahan ini merupakan garam yang bersifat basa. Sedangkan jeruk nipis merupakan asam karena mengandung asam sitrat, jadi apakah sunlight ini bersifat asam, basa atau netral? berapakah pH sunlight?

RUMUSAN MASALAH

Buatlah pertanyaan-pertanyaan terkait masalah dari bacaan di atas. pertanyaan ini akan menjadikan rumusalh masalah yang akan kalian pecahkanjawabannya

1.
2.
3.

HIPOTESA

buatlah hipotesa/jawaban sementara dari rumusan masalah yang sudah ditulis

1.
.....
2.
.....
3.
.....



AKTIVITAS

MENGUMPULKAN DATA

https://phet.colorado.edu/sims/html/ph-scale/latest/ph-scale_all.html?locale=in

Bukalah link di atas lalu ukurlah pH larutan sesuai dengan tabel di bawah ini

IV. HASIL PENGAMATAN

NO	LARUTAN	pH	SIFAT ZAT
1.	Air		
2.	Darah		
3.	Sop Ayam		
4.	Sabun		
5.	Susu		
6.	Jus Jeruk		
7.	Soda		
8.	Kopi		
9.	Air Aki		
10.	Cairan Pembersih		

MENGANALISIS DATA

Berdasarkan hasil aktivitas , Jawablah pertanyaan di bawah ini :

1. manakah yang termasuk larutan asam
2. manakah yang termasuk larutan basa

Jawaban :

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

KESIMPULAN

1. pH asam =
2. pH basa =



Anda dapat
mencari
referensi di
internet