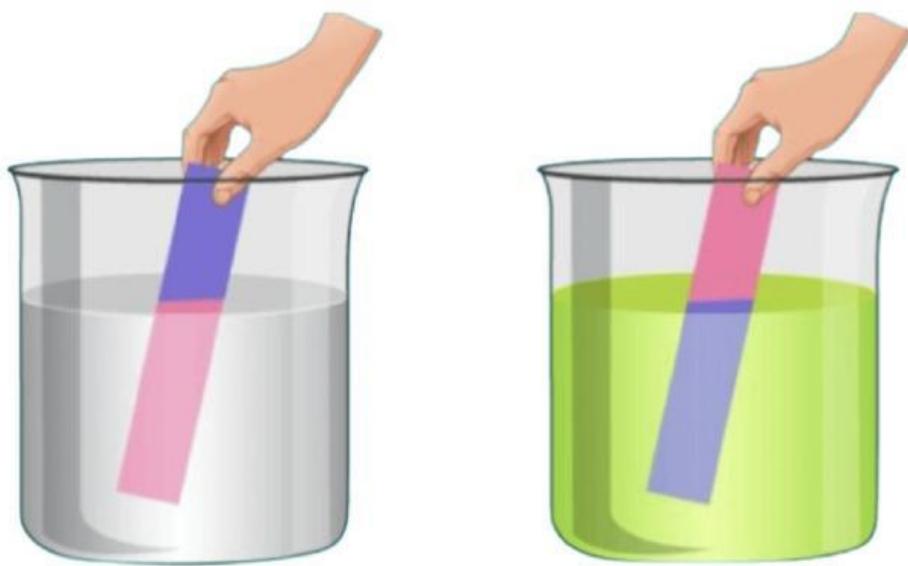




Merdeka
Mengajar

Asam Basa

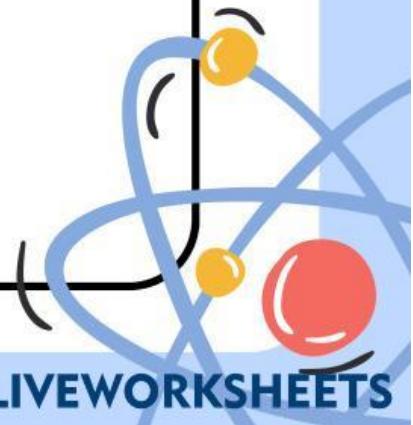
UNTUK SMA/MA SEDERAJAT KELAS XI



NAMA :

KELAS

NO. ABSEN :





Merdeka
Mengajar



PETUNJUK

Sebelum menyelesaikan LKPD ini ada beberapa hal yang perlu diperhatikan !

1. Berdoalah sebelum kegiatan pembelajaran dimulai
2. Lengkapilah identitas pada bagian yang telah disediakan
3. Baca dan pahami perintah yang ada di LKPD
4. Tulislah hasil diskusi atau jawaban pada kolom yang tersedia
5. Jika terdapat hal yang kurang dipahami, peserta didik dapat bertanya pada pendidik



CAPAIAN PEMBELAJARAN

Peserta didik mampu menjelaskan konsep asam basa menurut Arhenius, Bronsted lowry, dan lewis, mengidentifikasi sifat larutan berdasarkan konsep asam dan basa



TUJUAN PEMBELAJARAN

Peserta didik mampu membandingkan konsep Asam Basa menurut Arrhenius, Bronsted-Lowry dan Lewis dan mengidentifikasi larutan asam basa



METODE DAN MEDIA

1. Metode Pembelajaran : Diskusi dan tanya jawab
2. Media Pembelajaran : LKPD, Internet dan Buku



Merdeka
Mengajar



KONSEP ASAM BASA

Bacalah wacana di bawah ini!

Mengapa Jus Jeruk terasa masam di lidah?

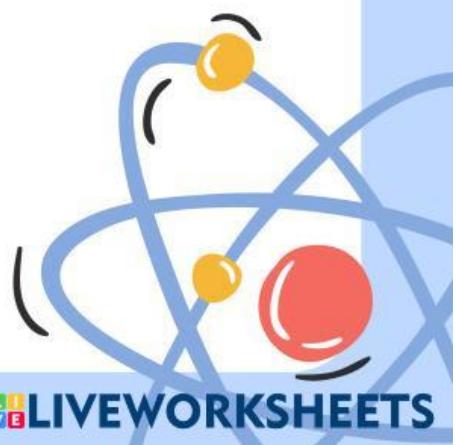


Rasa masam di lidah ternyata disebabkan oleh berbagai zat yang terkandung pada jus jeruk. Rasa masam merupakan salah satu sifat fisis dari zat asam.

bahan bacaan lain:



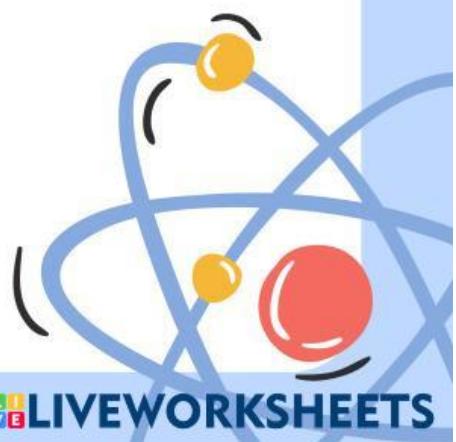
Untuk lebih mengetahui apakah zat asam atau basa, ayo simak video ini...



Setelah menyimak video, jawablah pertanyaan berikut

1. Apa yang dimaksud dengan asam?
2. Sebutkan 3 contoh asam dalam kehidupan sehari-hari
3. Apa yang dimaksud dengan basa?
4. Sebutkan 3 contoh basa dalam kehidupan sehari-hari

Jawaban





Konsep Asam Basa

I. TEORI ASAM BASA ARRHENIUS

Informasi apa yang kamu dapatkan tentang teori Arrhenius?



Merdeka
Mengajar



Konsep Asam Basa

2. TEORI ASAM BASA BRONSTED-LOWRY

Informasi apa yang kamu dapatkan tentang teori Bronsted-Lowry?



Konsep Asam Basa

3. TEORI ASAM BASA LEWIS

Informasi apa yang kamu dapatkan tentang teori Lewis?



Merdeka
Mengajar



Konsep Asam Basa

Q

A

Untuk memperluas pengetahuan anda, jawablah pertanyaan berikut ini

1. Manakah pH larutan asam, basa, dan netral?

asam

7

basa

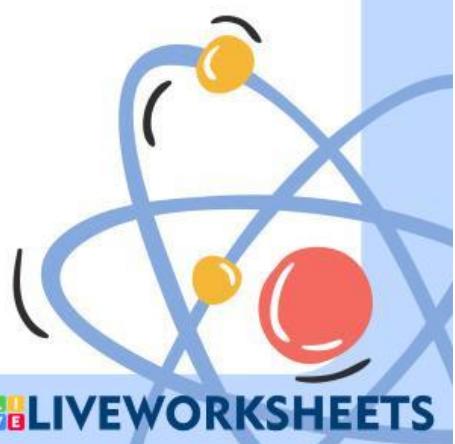
>7

netral

>7

2. Diantara zat-zat berikut manakah yang bersifat asam?

3. Diantara zat-zat berikut manakah yang bersifat basa?





Merdeka
Mengajar



Konsep Asam Basa

Q

A

Untuk memperluas pengetahuan anda, jawablah pertanyaan berikut ini

4. jelaskan pengertian asam basa menurut arrhenius, brosted-lowry dan lewis!

5. Manakah asam, basa, dan pasangan asam basa konjugasi pada reaksi asam basa berikut



asam

NH_3 dan OH^-

basa

NH_4^+ dan H_2O

pasangan asam
basa konjugasi

$\text{NH}_3 - \text{NH}_4^+$ dan $\text{H}_2\text{O} - \text{OH}^-$