

Assalamualaikum Warahmatullahi Wabarokatuh





Alkalinitas

Di Susun Oleh:

Bayu Ananta K.	1954201009
Demsiana Nainggolan	1914201036
Faisal Nur Rohman	1914201037
Risma Warni Rahayu	1914201040
Hanafi Annas	1914201012
rizkia nabilla A.	1914201027
Nurmaya Tri B.	1914201017



Agenda Presentasi

01

Pengertian Alkalinitas

02

Alat dan Bahan

03

Metode Pembuatan

04

Kesimpulan



01

Pengertian Alkalinitas

Alkalinitas adalah kapasitas air untuk menetralkan tambahan asam tanpa penurunan nilai pH larutan. Sama halnya dengan larutan buffer, alkalinitas merupakan pertahanan air terhadap pengasaman. Alkalinitas adalah hasil reaksi-reaksi terpisah dalam larutan hingga merupakan sebuah analisa "makro" yang menggabungkan beberapa reaksi.

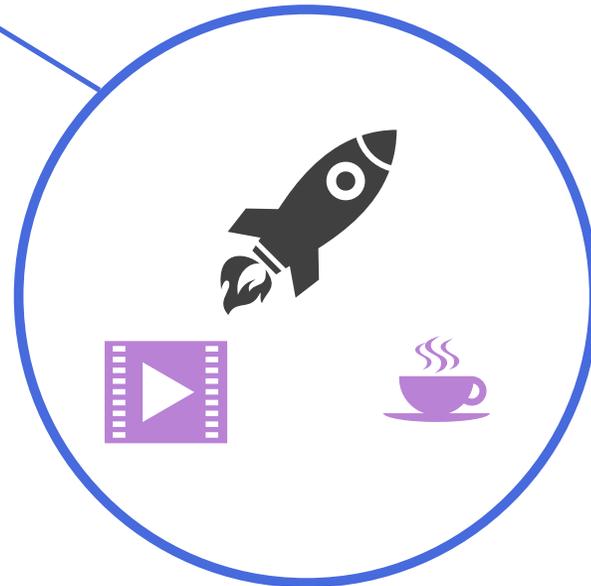
02

Alkalinitas adalah salah satu dari parameter kimia dalam perairan. Parameter ini dapat mempengaruhi keadaan dan kualitas dari perairan itu sendiri, sehingga setiap orang yang ingin membudidayakan ikan harus mengetahui masalah alkalinitas

1. Alat dan Bahan

1. Bahan

Bahan yang digunakan dalam praktikum alkalinitas adalah Larutan indikator PP (Penophtalein), Larutan indikator MO (Methyl Orange), larutan peniter H_2SO_4 dan tisu.



Pipet tetes



Pipet skala, Labu erlenmeyer

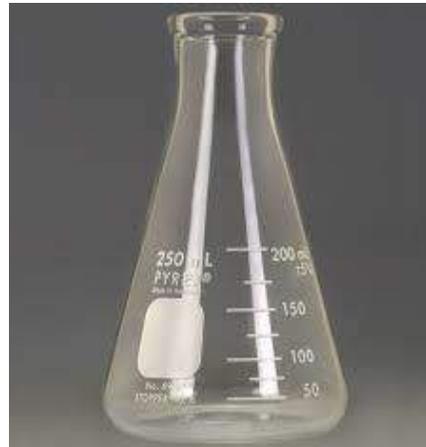


PH Meter, Bola karet (karet penghisap)



Termometer, Gelas ukur

Gambar Alat dan Bahan

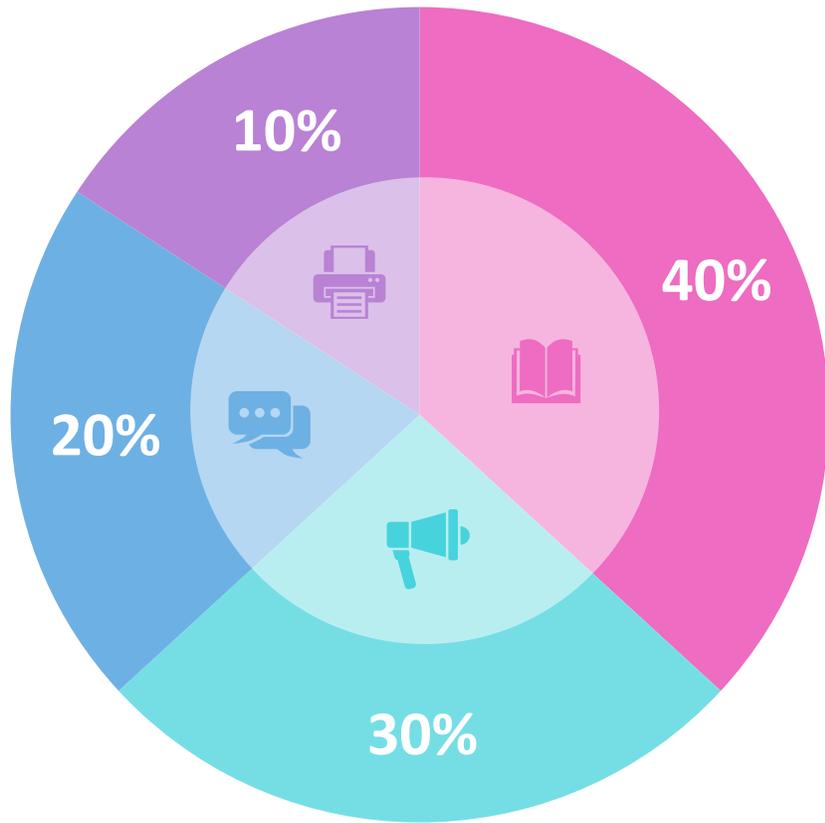


Prosedur Kerja Alkalinitas

Prosedur kerja tentang pengukuran alkalinitas air adalah sebagai berikut :

1. Mengambil air sampel 100 ml dan memberikan 5 tetes PP. apabila tidak berwarna, maka tidak ada PP alkalinitas. Menambahkan MO (Metil Orange). Melakukan dengan langkah berikut, menitrasi dengan larutan H_2SO_4 dari warna kuning sampai warna orange. Kemudian menghitung larutan H_2SO_4 yang digunakan (M).
2. Apabila berwarna, maka langsung menitrasi dengan larutan H_2SO_4 sampai berwarna kuning. Lalu menghitung larutan H_2SO_4 yang digunakan (P).
3. Memasukkan MO (*Metil Orange*), lalu menitrasi dengan larutan H_2SO_4 sampai warna orange. Menghitung larutan H_2SO_4 yang digunakan (B).

3. Metode Uji Alkalinitas



Kesimpulan

Terbentuknya alkalinitas karena adanya aktivitas ikan seperti respirasi, sisa kotoran dan aktifitas metabolisme organisme itu sendiri yang mengakibatkan tingkat keasaman pada air yang akhirnya meningkatkan alkalinitas. Alkalinitas ini sangat berhubungan dengan parameter lain terutama kadar keasaman (pH) dalam air.

Semakin tinggi pH dalam air, kadar alkalinitas akan semakin tinggi pula.





Terima kasih
Wassalamualaikum Warahmatullahi Wabarokatuh