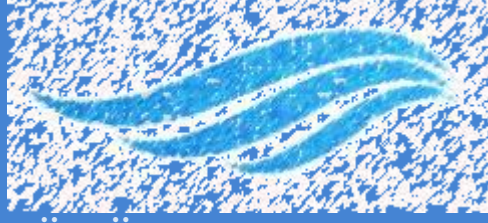


2020

# POWER OF HYDROGEN

## pH parametresinin önemi nedir?





## HİDROJENİN GÜCÜ

pH hidrojen iyonun aktivitesi cinsinden bir asit veya bazın derecesini ifade etme yoluyla ihtiyaç duyulan niceliksel bilgiyi sağlar.

Bir maddenin pH değeri hidrojen iyonu  $[H^+]$  ile hidroksit iyonunun  $[OH^-]$  derişimlerinin oranına direkt bağlıdır.

Eğer  $H^+$  derişimi  $OH^-$  derişiminden fazla ise çözelti asidik; yani pH değeri 7 den düşüktür.

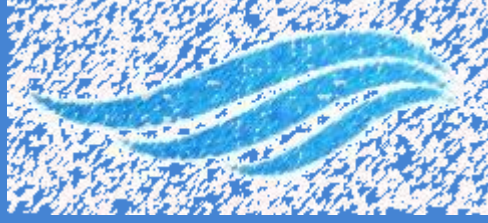
Eğer  $OH^-$  derişimi  $H^+$  derişiminden fazla ise maddemiz bazik; yani pH değeri 7 den büyüktür.

Eğer  $OH^-$  ve  $H^+$  iyonlarından eşit miktarlarda mevcutsa, madde 7 pH değerine sahip olmak üzere nötrdür.

pH dengesi tüm su ortamları için önem taşımaktadır.

Su canlı bir ortamdır, tıpkı cildimiz gibi pH dengesi ister.

Suyun pH değeri; suya uygulanacak olan işlemlerde verimin artırılması için ve suyun kullanım amacına uygun pH aralığına getirilmesi açısından büyük önem taşımaktadır.



Suların şartlandırma faaliyetleri sırasında arıtmanın verimini artıracak olan pH aralıkları; suyun giriş-çıkış standartlarına uygun olarak ayarlanır.

Bazı pH değerleri aşağıdaki gibidir.

Asit Yağmuru	5,0	İnsan Saç Derisi	4,5-5,5
Deniz Suyu (1)	8,0	İnsan Tükürüğü	6,5-7,4
Sodyum Hidroksit	13,5	Safra Sıvısı	7,0-8,0
Çamaşır Suyu	12,5	İnsan idrar	5,0-8,0
Kostik Soda	13,9	Gözyaşı	7,4

- (1) Tuzluluk oranına bağlı olarak denizlerin pH değerleri değişir.

Suların sahip olması önerilen pH Değeri Tablosu aşağıdaki gibidir.

İçme Suyu (2)	7,5-8,0
Havuz Suyu Değeri (3)	7,2-7,4

- (2) İnsani Tüketim Amaçlı Sular hakkında Yönetmelik'e göre, içme suyunun pH değerleri 6,5-9,2 arası olmalıdır.
- (3) Yüzme Havuzlarının Tabi Olacağı Sağlık Esasları ve Şartları Hakkında Yönetmelik'e göre, havuz suyunun pH değerleri 6,5-7,8 arası olmalıdır.