



8.SINIF

4.ÜNİTE

ASİTLER VE BAZLAR

ETKİNLİK KAĞIDI



GÖKHAN HOCA FEN BİLİMLERİ

INSTAGRAM:GOKHANHOCAFENBİLİMLERİ

A-Aşağıda verilen cümlelerden doğru olanlara “D” yanlış olanlara “Y” harfi yazınız.



- () Asitler bazlarla tepkimeye girerek tuz ve su oluştururlar.
- () Bazların sulu çözeltileri elektrik akımını iletirken asitlerin sulu çözeltileri elektrik akımını iletmez.
- () Asit yağmurları göl ve denizlerin ph değerlerini değiştirerek burada yaşayan canlıların yaşamını olumsuz olarak etkiler.
- () Asitler metallerle tepkimeye girerek hidrojen gazı açığa çıkarırlar.
- () Asit yağmurları topraktaki minerallerin artmasına ve toprağın verimli olmasını sağlar.
- () Fosil yakıtların yanması sonucunda oluşan gazlar atmosferde bulunan su buharıyla tepkimeye girerek Nitrik asit gibi asitlerin oluşmasına neden olur.
- () Sulu Çözeltilerinde Hidrojen(H+) İyonu oluşturan maddelere Baz denir.
- () Yanardağ faaliyetleri sonucu atmosfere ulaşan gazlar su buharı ile birleşerek asit yağmurlarının oluşmasına sebep olur.
- () Baz bir çözeltiye su eklenirse Ph değeri artar.
- () Ph değeri 14’e yaklaştıkça maddenin asitlik özelliği artar.
- () Asitli yiyecek ve içeceklerin çok tüketilmesi dişlerin çürümesine ve aşınmasına neden olur.
- () Kalsiyum Hidroksit halk arasında sönmüş kireç olarak bilinir.
- () Temizlik amacıyla kullandığımız asit ve bazları birbirleriyle karıştırabiliriz.
- () Suda çözüldüklerinde suya hidrojen (H+) iyonu oluşturan maddelere asit , hidroksit (OH-) iyonu oluşturan maddelere baz denir.
- () NH₃ Yapısında H iyonu olduğu için asittir.
- () Sabun, diş macunu ve bulaşık deterjanı günlük yaşamda kullandığımız bazlara örnektir.
- () Karbondioksit, Azotdioksit ve Kükürtdioksit gibi gazlar asit yağmurlarının oluşumunda etkidir.
- () Bazlar mavi turnusol kağıdının rengini değiştirmezler.
- () Asitler metaller ve mermerlere etki ederek onların aşınmasına neden olurlar.
- () Fosil yakıtların kullanılması sonucu oluşan gazlar Asit yağmurlarına sebep olur.

B-Aşağıda verilen boşlukları uygun şekilde doldurunuz.

BELİRTEÇ	ASİTLER	BAZLAR
Turnusol kağıdı		
Metil oranj		
Fenolftalein		
Lahana Suyu		

TÜM ETKİNLİK KAĞITLARINA WWW.GOKHANHOCA.COM SITESİNDEN ULAŞABİLİRSİNİZ.



8.SINIF 4.ÜNİTE ASİTLER VE BAZLAR ETKİNLİK KAĞIDI



GÖKHAN HOCA FEN BİLİMLERİ

İNSTAGRAM:GOKHANHOCAFENBİLİMLERİ

C-Aşağıda verilen kelimeleri kullanarak boşlukları uygun şekilde doldurunuz.

KIRMIZI - MASKE - DÜŞÜK - SİRKE - NİTRİK ASİT - ZAYIF ASİT - ASİT - SÜLFİRİK ASİT -
ZAYIF BAZ - NAR - LİMON - ASİDİK - BAZİK - YÜKSEK - ELĐÜEN - HİDROJEN -
NÖTRALLEŞME - MAUİ - SARI - KIRMIZI

- Halk arasında Kezzap olarak bilinen dinamit yapımında kullanılır.
- Ph değeri 7'ye yakın olan asitler , Ph değeri 7'ye yakın olan bazlar ise dır.
- Otomobil akülerinde kullanılır.
- Asit maddelere , ve kahve örnek olarak verilebilir.
- Tuz ruhu , Çamaşır suyu isetir.
- Kuvvetli bazların Ph değeri , zayıf bazların Ph değerleritür.
- Temizlik ürünlerini kullanırken mutlaka giymeli ve kullanılmalıdır.
- Sulu Çözeltilerinde İyonu oluşturan maddelere denir.
- Asitler ve Bazların tepkimesine tepkimesi denir.
- Bazlar turnusol kağıdını renge çevirir.
- Metil oranj ayracı asidik ortamda renk , bazik ortamda renk verir.

D-Aşağıda verilen ifadeleri Asitlere yada Bazlara ait olma durumuna göre uygun kutunun içine yazınız. (Ortak Özellik İse İki Kutuya da yazabilirsiniz.)

1. Kırmızı turnusolu maviye dönüştürür.
2. Süt'de bulunur.
3. Sulu çözeltilerine OH- iyonu verirler.
4. Sıvı sabunda bulunur.
5. Ph değeri 7-14 arasındadır.
6. Ph değeri 0-7 arasındadır.
7. Tatları ekşidir.
8. Metallerle tepkime vererek H₂ gazı çıkartır.
9. Sulu çözeltileri elektrik akımını iletir.
10. Tatları acıdır.

11. Metil oranjın rengini kırmızıya dönüştürür.
12. Mavi turnusol kağıdını kırmızıya çevirir.
13. Sulu çözeltilerinde H⁺ iyonu verir.
14. Fenolftalein ile pembe renk verir.
15. Ele kayganlık hissi verir.
16. Cam ve Porselen gibi maddeleri aşındırır.
17. Elma'da bulunur.
18. Limon'da bulunur.
19. Metil oranjın rengini sarıya dönüştürür.



ASİTLER



BAZLAR



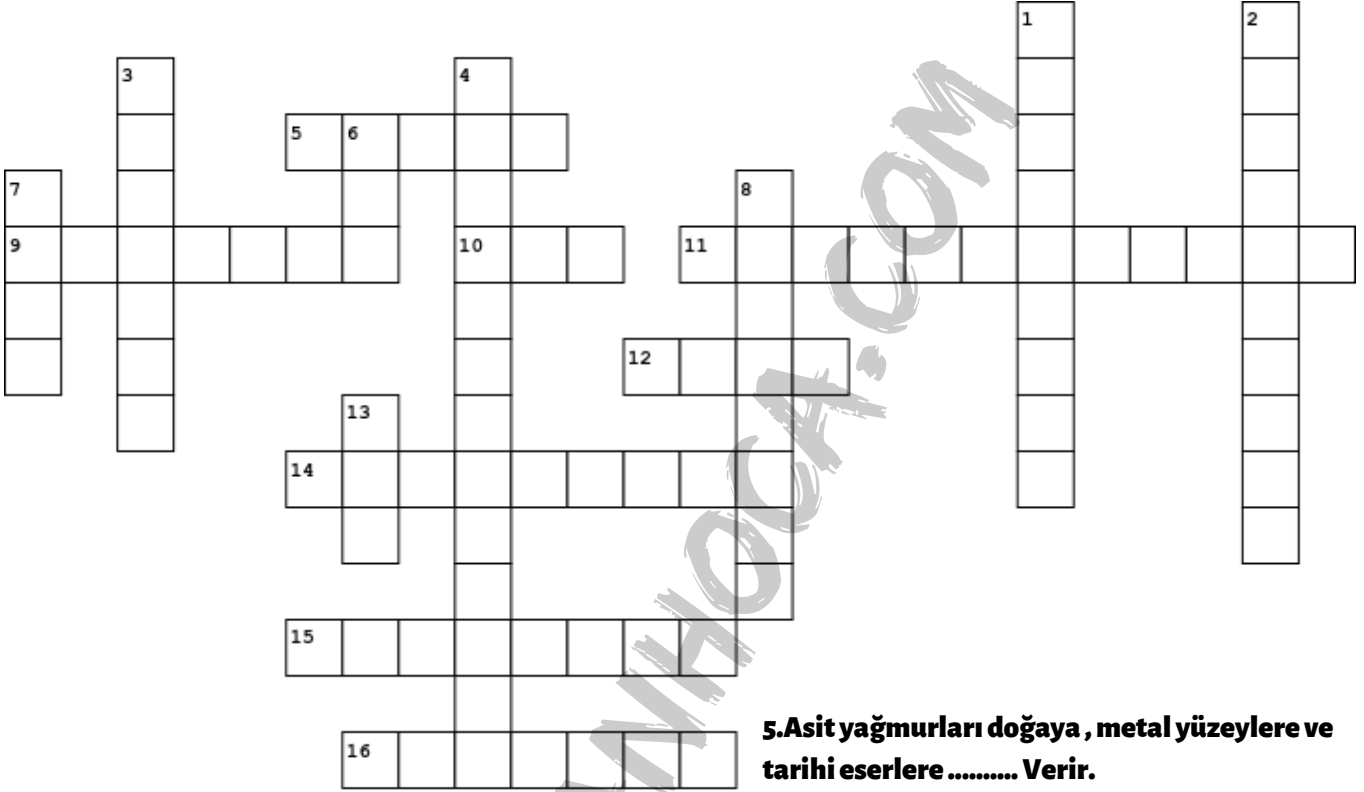
8.SINIF 4.ÜNİTE ASİTLER VE BAZLAR ETKİNLİK KAĞIDI



GÖKHAN HOCA FEN BİLİMLERİ

İNSTAGRAM:GOKHANHOCAFENBİLİMLERİ

E-Soruları cevaplayarak bulmacayı tamamlayınız.



- 1.Asitlik ve bazlık derecesine gösteren cetvel
- 2.halk arasında kezzap olarak bilinen asit
- 3.Hidroklorikasidin (HCl) halk arasındaki adı
- 4.Asit yağmurlarının oluşmasına sebep olan bir gaz
- 6.Bazların tadı'dır.
- 7.Asitlerin tadı'dır.
- 8.Asit ve bazları ayırmaya yarayan maddelere denir.
- 13.Bazlar ve yüzeyleri aşındırırlar.

- 5.Asit yağmurları doğaya , metal yüzeylere ve tarihi eserlere Verir.
- 9.Asitler mavi turnusol kağıdının rengini renge çevirirler.
- 10.Sulu çözeltilerinde OH- İyonu veren maddelere denir.
- 11.Asidik ortamda renk vermeyen, bazik ortamda pembe renk veren ayracın adı
- 12.Sulu çözeltilerinde H+ İyonu veren maddelere denir.
- 14.Elmada bulunan asit
- 15.Bazlar ve yüzeyleri aşındırırlar.
- 16.Toprağın Ph değerine göre renk değiştiren bitki

**ETKİNLİK KAĞIDININ ÇÖZÜMLERİNİ
KAREKODU OKUTARAK
İZLEYEBİLİRSİNİZ.
ABONE OLMAYI UNUTMAYIN :)**



SCAN ME

TÜM ETKİNLİK KAĞITLARINA WWW.GOKHANHOCA.COM SITESİNDEN ULAŞABİLİRSİNİZ.

**YOUTUBE:GÖKHAN HOCA FEN
BİLİMLERİ**

GÖKHAN ÖZKUL