

Asitler ve Bazlar Çalışma Kağıdı

8.Sınıf Asitler ve Bazlar Çalışma Kağıdı PDF **indir**

8.4.4 Asitler ve Bazlar Çalışma Kağıdı.pdf

Doğru-yanlış, boşluk doldurma ve etkinlikler bulunmaktadır.

Cevap Anahtarı **indir**

8.4.4 Asitler ve Bazlar Çalışma Kağıdı Cevap.pdf

Adı Soyadı: _____
Sınıfı : _____ No: _____

8.Sınıf Asitler ve Bazlar Çalışma Kağıdı

____/____/____

A- Aşağıda verilen cümleleri doğru ise D, yanlışsa Y ile işaretleyiniz?

- () Bazların tadı acıdır.
- () Bazlar sulu çözeltilerinde OH^- iyonu artırır.
- () Bazların pH değeri 0-14 arasındadır.
- () Fenolftalein asitlerde kırmızı renk alır.
- () H_2SO_4 sülfürik asit olarak bilinir.
- () Asit ve bazların birleşmesi ile tuz ve su oluşur.
- () Sabunlu su asit özelliği gösterir.
- () Asit ve bazların sulu çözeltileri elektrik akımını iletir.
- () Asit ve bazların birleşmesinde kesinlikle su oluşur.
- () Portakal suyu bazdır.
- () Asitler mermeri aşındırır.
- () Turnusol kağıdı asitlerde mor renk alır.
- () Asitlerin tadına bakılmaz ancak bazların bakılabilir.
- () Bazlar cilde zarar vermez.
- () Sülfürik asit akülerde kullanılır.
- () Bazların en kuvvetlisi pH=14 olanıdır.
- () Saf su asittir.
- () Tuz ruhunun diğer adı kezzaptır.
- () Asitler metal kaplarda saklanmaz.
- () Asitler insan sağlığına zararlıdır, bazlar zararsızdır.
- () Asitler metallerle birleştğinde hidrojen gazı çıkar.
- () SO_2 ve NO_2 gazları asit yağmurlarına neden olur.
- () Bazlar ele kayganlık hissi verir.
- () Nitrik asit tuz ruhu olarak bilinir ve formülü HNO_3 'tür.
- () Elmda tartarık asit bulunur.
- () En kuvvetli asit asetik asittir.
- () Bazlar kırmızı turnusolu maviye çevirirler.
- () NH_3 amonyak formülüdür.
- () NH_3 yapısında hidrojen bulunduğu için asittir.
- () Laktik asit yoğurtta bulunur.
- () Diş macunu asittir.
- () Gazozda karbonik asit vardır.
- () Asit yağmurları canlılara zarar verir.
- () pH değeri düşük olanlar kuvvetli asittir.
- () Sabun ve deterjan bazik özellik gösterir.
- () HCl ve NaOH birleştğinde sodyum tuzu oluşur.
- () Sitrik asit limonda bulunur.
- () Midemizde tuz ruhu asidi salgılanır.
- () CH_3COOH bazdır.
- () Metil oranji asitlerde pembe, bazlarda renksizdir.
- () Tuz ruhu gıdada iğde biriken kireci çıkarır.
- () Amonyak kuvvetli bir asittir.
- () Odun yendiğinde dumani asit, kılı bazdır.
- () Asitlerin pH değeri 0-7 arasındadır.
- () Kalsiyum kemiklerimizi güçlendirir.
- () Kırmızı kahana suyunu belirteç olarak kullanabiliriz.
- () Asitler cildi aşındırır, kumaşa zarar verir.
- () Saf suyun pH değeri 7'dir.
- () Asitlerin üstüne su dökülmemelidir.
- () Sirke bazik özellik gösterir.
- () Asitler sulu çözeltilerde H^+ miktarını artırır.
- () Bazlar kırmızı turnusol kağıdını maviye çevirir.
- () Tuz ruhu ve çamaşır suyu karıştırılabilir.
- () Bazların içerisinde H^+ bulunmaz.
- () Bazlar mermeri aşındırır.

B- Aşağıdaki cümlelerde boş bırakılan yerleri uygun kelimelerle tamamlayınız.

- Asitlerin tadı _____, bazların tadı _____ dir.
- Sulu çözeltilerinde _____ iyonu miktarını artıran maddelere asit denir.
- Sulu çözeltilerinde OH^- iyonu miktarını artıran maddelere _____ denir.
- Asitler _____ turnusolu _____ ye çevirir.
- Bazlar _____ turnusolu _____ ye çevirir.
- Bir maddenin pH değeri 0-7 arasında ise _____, 7 ise _____, 7 ile 14 arasında ise _____ dir.
- Asitler metallerle etki eder _____ gazı açığa çıkar.
- Asitlerle bazların tepkimesine _____ tepkimeleri denir.
- Asit, baz ve tuzların sulu çözeltilerinin ortak özelliği _____ iletkenlerdir.
- Amonyak zayıf bir _____ dir.
- Karbon dioksit ve kükürt dioksit gazları suda çözündüğünde _____ çözeltiler oluşur.
- Yemek sodası ve çamaşır sodası _____ özellik gösterirler.
- pH değeri _____ az olan yağmurlar asit yağmurdur.
- Asit yağmurlarını engellemek için _____ yakıtlar kullanılmamalıdır.
- Kırmızı kahana asitlerde _____ renk alır.
- Fenolftalein asitlerle _____, bazlarla _____ renk veren bir indikatördür.
- Asit ve bazın tam nötralleşmesi sonucu pH _____ olur.
- Amonyak formülü _____ tür.
- Sabunlu su _____, limonata _____ tir.
- Kezzap _____ asit olarak bilinir.

C. Aşağıdaki boşlukları uygun kelimelerle doldurunuz?

	Asit	Baz
Tadı		
pH değeri		
Sulu çözeltilerinin elektrik iletimi		
Sulu çözeltilerine verdiği iyon		
Metil oranji ile verdiği renk		
Kırmızı kahana suyu ile verdiği renk		
Fenolftalein ile verdiği renk		

D. Asitlerin ve bazların özelliklerinden üçer tane yazınız?

Asitler

1. _____
2. _____
3. _____

Bazlar

1. _____
2. _____
3. _____

Diğer Çalışma Kağıtları için [tıklayınız](#).