

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 $\text{pH}=14$ olanıdır.
- () Saf su asittir.
- () Tuz ruhunun diğer adı kezzaptır.
- () Asitler metal kaplarda saklanır.
- () Asitler insan sağlığına zararlıdır, bazlar zararsızdır.
- () Asitler metallerle birleştiğinde hidrojen gazı çıkarır.
- () 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.
- () Elmada tartarik asit bulunur.
- () En kuvvetli asit asetik asittir.
- () Bazlar kırmızı turnusolu maviye çevirirler.
- () NH_3 amonyakın 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 birleştiğinde soda tuzu oluşur.
- () Sitrik asit limonda bulunur.
- () Midemizde tuz ruhu asidi salgılanır.
- () CH_3COOH bazdır.
- () Metil oranj asitlerde pembe, bazlarda renksizdir.
- () Tuz ruhu çaydanlık içinde biriken kireci çıkarır.
- () Amonyak kuvvetli bir asittir.
- () Odun yandığında dumanı asit, külü bazdır.
- () Asitlerin pH değeri 0-7 arasındadır.
- () Kola içmek kemiklerimizi güçlendirir.
- () Kırmızı lahana 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 çözeltide 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 dır
- Sulu çözeltisinde iyonu miktarını artıran maddelere asit denir.
- Sulu çözeltisinde OH^- iyonu miktarını artıran maddelere denir
- Asitler turnusolu ya çevirir.
- Bazlar turnusolu ye çevirir.
- Bir maddenin pH değeri 0-7 arasında ise , 7 ise , 7 ile 14 arasında isedır.
- Asitler metallerle etki eder gazı açığa çıkarır.
- Asitlerle bazların tepkimesine tepkimeleri denir.
- Asit, baz ve tuzların sulu çözeltilerinin ortak özelliği iletmeleridir.
- Amonyak zayıf bir dır.
- Karbondioksit ve kükürt dioksit gazları suda çözündüğünde çözeltiler oluşur.
- Yemek sodası ve çamaşır sodası özellik gösterirler.
- pH değeri az olan yağmurlar asit yağmurudur.
- Asit yağmurlarını engellemek için yakıtlar kullanılmamalıdır.
- Kırmızı lahana asitlerde renk alır.
- Fenolftalein asitlerle , bazlarla renk veren bir indikatördür.
- Asit ve bazın tam nötralleşmesi sonucu pH olur.
- Amonyakın formülütür.
- Sabunlu su , limonata tir.
- Kezzapasit olarak bilinir.

C. Aşağıdaki boşlukları uygun kelimelerle doldurunuz?

	Asit	Baz
Tadı		
pH değeri		
Sulu çözeltisinin elektrik iletimi		
Sulu çözeltisine verdiği iyon		
Metil oranj ile verdiği renk		
Kırmızı lahana suyu ile verdiği renk		
Fenolftalein ile verdiği renk		

D. Asitlerin ve bazların özelliklerinden üçer tane yazınız?

Asitler

- 1.....
- 2.....
- 3.....

Bazlar

- 1.....
- 2.....
- 3.....

E. Aşağıdaki asit ve bazlara ait özelliklerden hangisine ait ise işaretleyiniz?

	Asit	Baz
Sulu çözeltileri elektrik akımını iletir.		
pH değeri 7'den büyüktür.		
Tadı acıdır.		
İçerisine metal atıldığında H ₂ oluşturur.		
Ele kayganlık hissi verir.		
Sulu çözeltileri turnusol kağıdının rengini değiştirir		
Asit yağmurlarına neden olur.		
Metil oraj damlatıldığında kırmızı renk alır.		
Mide ilacında bulunur.		
Mermeri aşındırır.		
Cam yüzeyleri matlaştırır.		
Meyve sularında bulunur.		
Yumurtanın yapısında bulunur.		
Temizlik malzemesi olarak kullanılır.		
Lavabo açıcı olarak kullanılır.		
Oluşan kireç lekelerini çıkarmada kullanılır.		
Safra sıvısında bulunur.		
Midemizde bulunur.		
Araba kaportalarına zarar verir.		
Turşu yapımında kullanılır.		
Mide hazımsızlığında kullanılır.		
Akü içerisinde kullanılır		
Sulu çözeltileri elektrik akımını iletir.		
Zetinyanın yapısında vardır.		

F. Aşağıdaki asit ve bazların günlük yaşamda yanlış kullanımları verilmiştir, bunların doğrularını yan tarafına yazınız?

Mermerin üzerinde limon kesilmesi	
Derişik hidroklorik asit üzerine su dökülmesi	
Tuvalet temizliğinde tuz ruhu kullanılması	
Tuz ruhu ve çamaşır suyunun karıştırılması	
Asitlerin metal kap içerisinde saklanması	
Yemek yedikten sonra dişlerin fırçalanmaması	
Otomobil üzerine gübresini yapan kuşun gübresinin temizlenmemesi	
Lavabo temizliği yapılırken eldiven kullanılmaması	
Asit ve bazların yutulması	

G. Aşağıda verilen maddeleri asit, baz veya nötr olarak işaretleyiniz?

	Asit	Baz	Nötr
Deniz Suyu			
İdrar			
Çamaşır suyu			
Süt			
Domates suyu			
Diş macunu			
Mide öz suyu			
Kezzap			
Yoğurt			
Kahve			
Mide ilacı			
Saf su			
Deterjan			
Kabartma tozu			
Tükürük			
Amonyak			
Asit yağmuru			
Sirke			
Kan			
Safra sıvısı			
Çikolata			
Mayonez			
Odun külü			
Çay			
Tuzlu su			
Aspirin			
Maden suyu			
Yumurta			
Zağ yağı			
Göz yaşı			
Şampuan			

H. Aşağıdaki verilenlerden hangisi asit yağmurlarının oluşumunun sebep veya sonucu olduğunu işaretleyiniz?

	Sebep	Sonuç
Fosil yakıtların kullanımı		
Ormanların zarar görmesi		
Yenilenemez enerji kullanımı		
Araç kaportalarının aşınması		
Enerji tasarrufunun yapılmaması		
Tarihi eserlerin zarar görmesi		
Fabrika bacalarına filtre takılmaması		

I. Aşağıdaki gazlar ve bunlardan oluşan asitleri eşleştiriniz?

- a CO₂ () HNO₃
b SO₂ () H₂CO₃
c NO₂ () H₂SO₄

İ. Asit ve bazların ortak özelliklerini işaretleyiniz?

Elektrik akımını iletir	☐
Meyve sularında bulunur	☐
Metalleri aşındırır	☐
Turnusol kağıdına etki eder	☐
Besin maddelerinde bulunur	☐