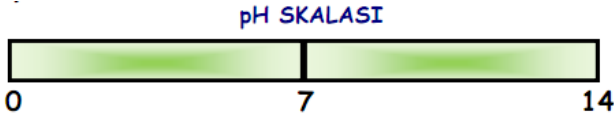


Asitler ve bazlar kazanım kontrol deneme sınavı

1



Yukarıda verilen pH Skalası ile ilgili verilen bilgilerden kaç tanesi doğrudur?

- A. 0-7 arasında pH değeri olan çözeltiler turnusol kağıdının rengini maviye dönüştürür.
- B. 7-14 arası pH değeri olan maddelerin sulu çözeltileri elektrik akımını iletir.
- C. PH değeri 7 olan çözeltiler nötrdür.
- D. 0-7 arası pH değeri olan maddeler sulu çözeltilerine H⁺ iyonu verirler.
- E. Piyasada Potas-Kostik olarak bilinen madde pH skalasında 0-7 arasında değer alır.
- F. 7-14 arası pH değeri olan maddelerin tatları acıdır.
- G. H₂SO₄ olarak bilinen madde pH skalasında 7-14 arasında değer alır ve piyasadaki bilinen ismi zaçyağıdır.

A.) 4

B.) 5

C.) 6

D.) 7

2

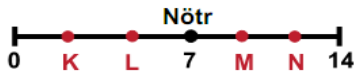
Suları, toprağı ve havayı kirleten kimyasal maddelerden korunmak için alabileceğimiz önlemler aşağıda verilmiştir.

Buna göre hangisi bu önlemler arasında yer alamaz?

- A) Fabrika bacalarına filtre takılmalıdır.
- B) Motorlu araçların bakımı zamanında yapılmalıdır.
- C) Kışın yaprak dökmeyen bitkilerle ağaçlandırma yapılmalıdır.
- D) Fosil yakıt tüketimi artırılmalıdır.

3

Bir maddenin ne kadar asidik veya bazik özellik taşıdığını pH ölçeği ile anlarız.



Aşağıdaki numaralı yerlere hangi maddelerin yazılması doğru olur?

	K	L	M	N
A)	Limon suyu	Domates	Kabartma Tozu	Çamaşır Suyu
B)	Kabartma Tozu	Domates	Limon Suyu	Çamaşır Suyu
C)	Domates	Çamaşır Suyu	Limon Suyu	Kabartma Tozu
D)	Çamaşır Suyu	Limon Suyu	Kabartma Tozu	Domates

4

Asit yağmurları yağdıkları bölgelere çeşitli zararlar verir.

Aşağıdakilerden hangisi asit yağmurlarının etkilerinden değildir?

- A) Arabaların ve metal yüzeylerin aşınmasına neden olur.
- B) Su ve toprak kirliliğine neden olur.
- C) Bitki örtüsünün gelişimini olumlu yönde etkiler.
- D) Antik yapıları aşındırır.

5

Aşağıdaki tabloda asitler ve bazlarla ilgili örnekler verilmiştir.

	Asit	Baz
1	HCl	NaOH
2	NH ₃	H ₃ PO ₄
3	HNO ₃	KOH
4	H ₂ SO ₄	Ca(OH) ₂

Buna göre, hangi satırda hata yapılmıştır?

- A) 1
- B) 2
- C) 3
- D) 4

6

Asitlerin genel özellikleri ile ilgili verilen aşağıdaki bilgilerden hangisi doğrudur?

- A) Tatları acıdır.
- B) Kırmızı turnusolu maviye çevirirler.
- C) Bazı metallerle H₂ gazı açığa çıkarırlar.
- D) pH'ları 7'den büyüktür.

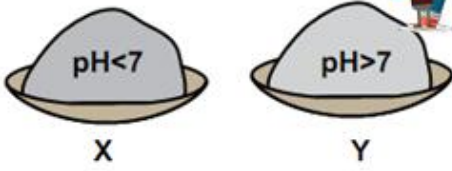
7

Aşağıda verilen tepkimelerden hangisi nötrleşme tepkimesidir?

- A) H₂SO₄ + 2KOH → K₂SO₄ + 2H₂O
- B) C₂H₄ + 3O₂ → 2CO₂ + 2H₂O
- C) N₂ + 3H₂ → 2NH₃
- D) H₂ + Cl₂ → 2HCl

8

Günlük yaşantımızda kullandığımız maddeler X ve Y sepetlerine yerleştirilecektir.



Buna göre hangi maddeler yanlış sepete konmuştur?

	X	Y
A)	Limon	Diş Macunu
B)	Portakal	Sabun
C)	Sirke	Elma
D)	Yoğurt	Mide İlacı

9

Tabloda X, Y ve Z çözeltilerinin özellikleri verilmiştir.

	Özellikleri
X	Sulu çözeltileri elektrik akımını iletir.
Y	H ⁺ sayısı, OH ⁻ sayısından fazladır.
Z	Turnosol kağıdının rengini maviye çevirir.

Buna göre, aşağıdaki eşleştirmelerden hangisi doğru olabilir?

	X	Y	Z
A)	Asit	Tuz	Baz
B)	Baz	Asit	Tuz
C)	Tuz	Baz	Asit
D)	Tuz	Asit	Baz

10

Asitlerin sulu çözeltileri;

- HCl
- NH₃
- Ca(OH)₂

yukarıdaki maddelerinin sulu çözeltilerinden hangileri ile nötrleşme tepkimesi verir?

- A) Yalnız 1. B) Yalnız 2.
C) 1. ve 2. D) 2. ve 3.

11

Bazların genel özellikleri ile ilgili verilen aşağıdaki bilgilerden hangisi doğrudur?

- A) Tatları ekşidir.
B) Mavi turnosol kağıdının rengini kırmızıya çevirirler.
C) Asitlerle nötrleşme tepkimesi verirler.
D) Suda çözüldüklerinde ortama H⁺ iyonu verirler.

12



Bir kimyasal malzeme satan dükkâna giren Ahmet Cengiz "kezzap" istemiştir. Satıcı Ahmet Cengiz'e **kac nolu şişeyi vermelidir?**

- A)4 B)3 C) 2 D)1

13



Beyza Ph metre üstüne yukarıdaki maddelerin resimlerini yapıştırmıştır. Bu ph metre ile ilgili olarak aşağıda verilenlerden hangisi doğrudur?

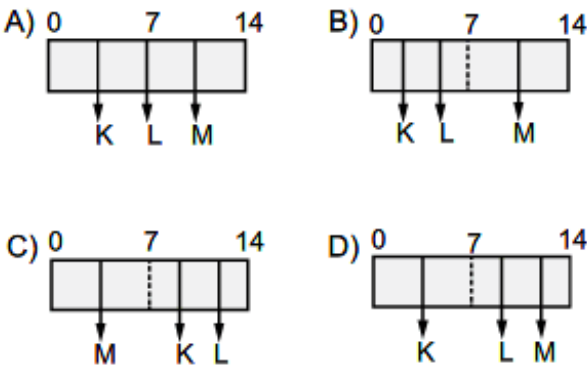
- A. ph metre doğru olarak hazırlanmıştır.
B. Portakal ile kostik yer değiştirmelidir.
C. Amonyak ile kahve yer değiştirmelidir.
D. Kostik ile amonyak yer değiştirmelidir.

Öğretmeni, Mert'e K, L ve M maddelerinin sulu çözeltileriyle ilgili aşağıdaki bilgileri veriyor:

- K çözeltisinin pH değeri L'ninkinden küçüktür.
- L, suda çözüldüğünde H^+ iyonu oluşturmuştur.
- M, suda çözüldüğünde OH^- iyonu oluşturmuştur.

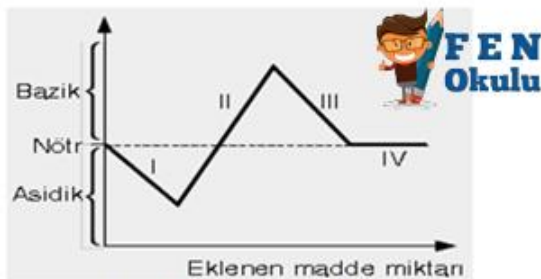
Bu verileri kullanarak, çözeltilerin pH değerlerinin hangi aralıkta olabileceğini tahmin etmesini ve buna göre çözeltileri pH ölçeğine yerleştirmesini istiyor.

Mert, doğru yanıt verdiğiğine göre, çözeltileri aşağıdaki pH ölçeklerinin hangisindeki gibi yerleştirmiştir?



2013 SBS

100 mL saf suyun içerisine I, II, III ve IV maddeleri sırası ile yavaş yavaş ilave edildiğinde aşağıda verilen grafik elde edilmektedir.



Buna göre; I, II, III ve IV maddeleri aşağıdakilerden hangisi olabilir?

	I	II	III	IV
A)	HCl	H_2SO_4	$Ca(OH)_2$	H_2O
B)	NaOH	HCl	$Ca(OH)_2$	H_2O
C)	H_2O	NaOH	HCl	H_2SO_4
D)	HCl	$Ca(OH)_2$	HCl	H_2O

Şehir merkezindeki elektrik santralinde şehre elektrik üretmek için kömür kullanılmaktadır. Kömür yakıldığında içindeki kükürt, oksijenle tepkimeye girerek kükürt dioksit haline gelmekte ve bu da gaz olarak çevreye yayılmaktadır.

Bu sürecin sonucunda asit yağmurlarının nasıl oluştuğunu en iyi ifade eden seçenek hangisidir?

- A) Buharlaşınca, bulutları oluşturur ve asit yağmuru meydana gelir.
- B) Gaz yükselir ve çok fazla biriktiğinde yağmur olarak yağar.
- C) Kükürt dioksit asit yağmuru bulutlarını oluşturmak üzere yoğunlaşır.
- D) Kükürt dioksit atmosferdeki su ile birleşerek sülfürik asite dönüşür.

	Asidik	Bazik	Nötr
Maddeler	Tuz ruhu	Kan	Su
	Domates	Kabartma tozu	Buz
	Sirke	Çamaşır suyu	Tuz (NaCl)

Yukarıdaki çizelge de bazı asidik, bazik ve nötr maddeler verilmiştir.



Çizelgede verilen maddelerden hangileri pH ölçeğinde 7'nin sol tarafına yazılır?

- A) Tuz ruhu, domates, sirke
- B) Kan, kabartma tozu, çamaşır suyu
- C) Su, buz, tuz
- D) Tuz ruhu, kan, su

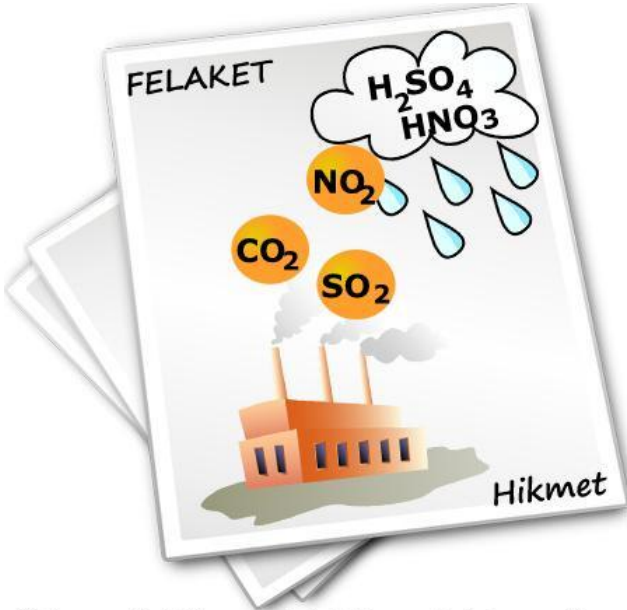


Burak

Sude, Buse ve Burak ödev konularıyla ilgili şekildeki kimyasal tepkimeleri tahtaya yazıyorlar.

Sude, Buse ve Burak'ın ödev konularıyla ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- A) Sude'nin ödevi asitlerdir.
- B) Buse'nin ödevi bazlardır.
- C) Burak'ın ödevi nötrleşme tepkimesidir.
- D) Üç öğrencinin ödevi de analiz tepkimesidir.



8A sınıfı öğrencisi Hikmet bir resim yarışmasında "Felaket" isimli resim çalışması ile ilçe birincisi olmuştur.

Hikmet'in resim çalışmasının konusu aşağıdakilerden hangisi **olabilir**?

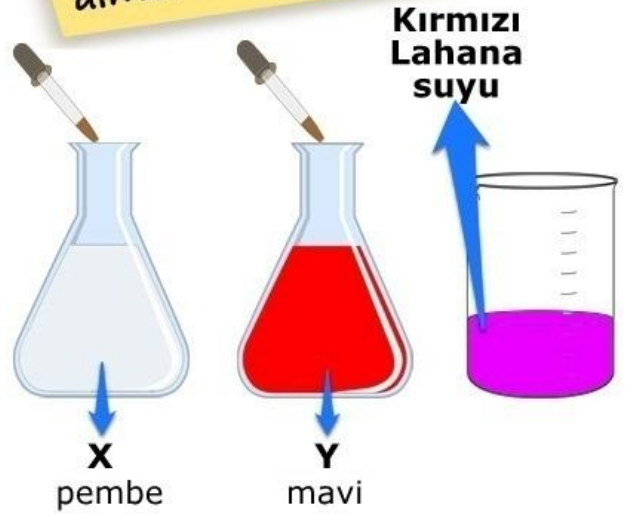
- A) Asitlerin insanlara zararı.
 B) Zehirli gazların insan sağlığına etkisi.
 C) Fabrikaların bitkiler üzerindeki etkisi.
 D) Asit yağmurlarının oluşumu.

İSİM		
NO	SINIF	

A	B	C	D	A	B	C	D
1	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	11	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
2	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	12	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
3	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	13	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
4	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	14	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
5	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	15	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
6	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	16	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
7	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	17	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
8	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	18	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
9	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	19	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
10	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	20	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

Grup A B

www.feokulu.net



Kübra ne olduğunu bilmediği sıvılara kırmızı lahana suyu damlatıyor. Bu işlemden sonra X sıvısı pembe, Y sıvısı mavi renk almıştır.

Buna göre X ve Y sıvısı aşağıdakilerden hangisi gibi **olabilir**?

- | | X | Y |
|----|------------------|---------------------|
| A) | HNO ₃ | HCl |
| B) | NaOH | Ca(OH) ₂ |
| C) | H ₂ O | KOH |
| D) | HCl | NaOH |

Adı	Okunuşu	Güncel adı
ASİTLER		
HCl	Hidroklorik asit	Tuz ruhu
HNO ₃	Nitrik asit	Kezzap
H ₂ SO ₄	Sülfürik asit	Zaçyağı
CH ₃ COOH	Asetik asit	Sirke asidi
BAZLAR		
KOH	Potasyum hidroksit	Potas- kostik
Ca(OH) ₂	Kalsiyum hidroksit	Sönmüş kireç
NaOH	Sodyum hidroksit	Sud-kostik
NH ₃	Amonyak	