

8. Sınıf Fen ve Teknoloji Dersi 3. Ünite Deneme 6

- 1- Ecem Hanım, çaydanlığının tabanının sürekli kireçlenmesinden yakınıyor.

Çaydanlığımın tabanı sürekli kireçleniyor.



Bunun nedeni aşağıdakilerden hangisi olabilir?

- A) Kullandığı su içerisinde kalsiyum, magnezyum iyonu fazladır.
B) Çaydanlık tabanı çok incedir.
C) Kullandığı deterjan tortu oluşturmaktadır.
D) Ecem Hanım, saf su kullanmaktadır.

- 2- 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

- 3- **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.

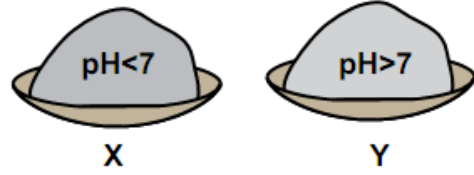
- 4- **Piyasa adı ve formülü verilen asitlerle bazların eşleştirilmesi aşağıdakilerin hangisinde doğru verilmiştir?**

	Piyasa Adı	Formülü
A)	Tuz Ruhı	NaOH
B)	Zaç Yağı	HCl
C)	Sud-Kostik	H ₂ SO ₄
D)	Kezzap	HNO ₃

- 5- **Aşağıda verilen tepkimelerden hangisi nötrleşme tepkimesidir?**

- A) $H_2SO_4 + 2KOH \rightarrow K_2SO_4 + 2H_2O$
B) $C_2H_4 + 3O_2 \rightarrow 2CO_2 + 2H_2O$
C) $N_2 + 3H_2 \rightarrow 2NH_3$
D) $H_2 + Cl_2 \rightarrow 2HCl$

- 6- 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

- 7- Bir grup öğrenci asit ve bazlar ile ilgili poster hazırlıyor.

Buna göre, hangi öğrencinin hazırladığı poster doğrudur?

- A) HNO₃ turnusol kağıdını maviye çevirir.
B) KOH çözeltisinde OH⁻ sayısı H⁺ sayısından fazladır.



Ecem



Mehmet

- C) H₂SO₄ sulu çözeltisi elektrik akımını iletmez.



Tuğçe

- D) NH₃ kuvvetli bir asittir.



Gökhan

8-

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

9-

Asitlerin sulu çözeltileri;

1. HCl
2. NH_3
3. $Ca(OH)_2$

yukarıdaki maddelerinin sulu çözeltilerinden hangileri ile nötrleşme tepkimesi verir?

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

10-

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.



11-



mg/mlt
Kalsiyum: 251
Flor: 0,98
Sodyum: 545
Magnezyum: 36,7
pH: 8,3

mg/mlt
Kalsiyum: 52,4
Flor: 0,68
Sodyum: 845
Magnezyum: 17,2
pH: 8

Kula ve Türk Kızılayı maden sularına ait iyon içeriğini gösteren etiketler yukarıdadır. Buna göre aşağıda yapılan yorumlardan hangisi **doğru** **olamaz?**

- A) Kula maden suyu Türk Kızılayı maden suyundan daha serttir.
B) Kula maden suyu daha bazik bir yapıya sahiptir.
C) Sertliği araştırmak için sadece Kalsiyum iyonlarına bakmak yeterlidir.
D) Türk Kızılayı maden suyunun tadı daha tatlıdır.

12-



Halil Mert Laboratuvarı karıştırırken malzemelerin içerisinde yer alan etiketi yırtık bir şişe fark etmiştir. Etiketinde sadece "Al ve Cl içerir" kısmı yazılıdır. Halil Mert maddenin formülünü yazıp şişenin üzerine yapıştırmak istiyor.

Halil Mert'in yazması gereken formül aşağıdakilerden hangisidir?

- A) $AlCl_3$ B) Al_2Cl_3
C) Cl_3Al D) Al_3Cl

13-



Şeker-Potasyum klorat karışımının içine bir kaç damla sülfirik asit damlatıldığında yanma olayı gerçekleşiyor ve geriye kömürleşmiş bir kalıntı ortaya çıkıyor.

Aşağıda verilen kimyasal tepkimelerin özelliklerinden hangisi, bu deneyden çıkarılamaz?

- A) Kimyasal tepkimelerde ısı açığa çıkabilir.
B) Kimyasala tepkimelerde maddelerin kimlikleri değişir.
C) Kimyasala tepkimelerde renk değişimi ve gaz çıkışı gözlenmlenebilir.
D) Kimyasala tepkimelerde toplam kütle değişmez.

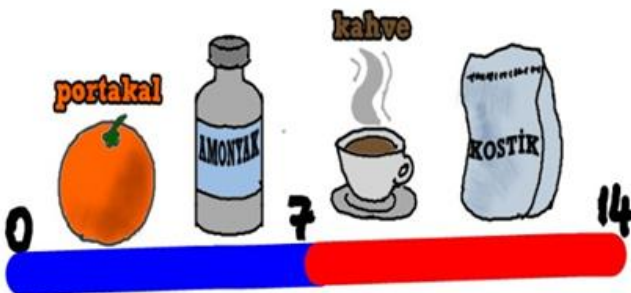
14-



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

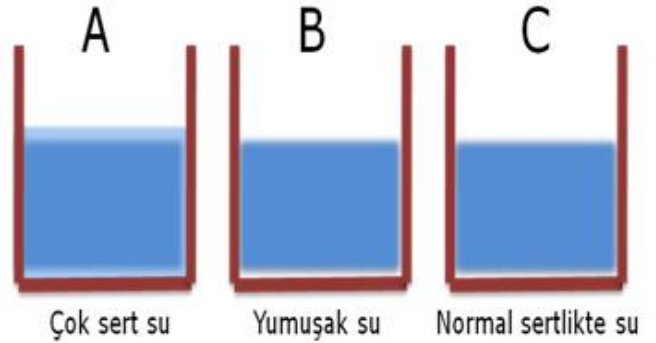
15-



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.

16-



Yukarıda verilen kaplarda belirtilen sertlikte sular vardır. **Buna göre;**

- I. A kabındaki suda kalsiyum ve magnezyum iyonları en fazladır.
II. Sağlığımız açısından C kabındaki su içilebilir.
III. Çamaşır ve bulaşık makinelerine B kabındaki su zarar verir.

ifadelerinden hangisi ya da hangileri doğrudur?

- A) Yalnız I B) I ve II
C) II ve III D) I, II ve III

17-

Aşağıdaki maddelerin hangisinin çözeltisi ile **pH'ı 3,6 olan madde nötrleşme tepkimesi verir?**



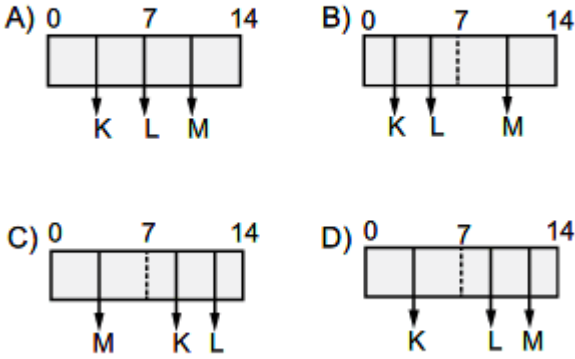
18-

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.

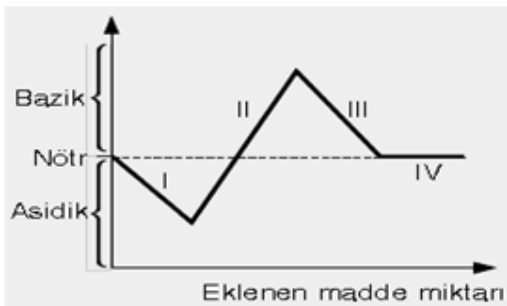
Mert, doğru yanıt verdiği göre, çözeltileri aşağıdaki pH ölçeklerinin hangisindeki gibi yerleştirmiştir?



2013 SBS

19-

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

20-

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.

İSİM			
SINIF		NO	

- 1 A B C D 11 A B C D
- 2 A B C D 12 A B C D
- 3 A B C D 13 A B C D
- 4 A B C D 14 A B C D
- 5 A B C D 15 A B C D
- 6 A B C D 16 A B C D
- 7 A B C D 17 A B C D
- 8 A B C D 18 A B C D
- 9 A B C D 19 A B C D
- 10 A B C D 20 A B C D

Form 23

Bu sınavın online çözülebilir hali: <http://goo.gl/Eb9hfr>

<http://www.zipgrade.com> yazılımı ile cep telefonundan optik form okuma uygulamasına uygun hazırlanmıştır. Zipgrade yazılımının nasıl kullanılacağı ile ilgili detaylı bilgi <http://goo.gl/5bjVBn> adresindedir.

Bu sınavın online çözülebilir hali: <http://goo.gl/Eb9hfr>

Bu sınav www.fenokulu.net/sorubank/ adresindeki sorulardan hazırlanmıştır.

www.fenokulu.net/sorubank/
Ücretli değildir.
Tüm branş ve sınıf öğretmenleri kullanabilir.
Kolayca soru ekler, Sınav hazırlar,
Word çıktısını alır,
Öğrencilerinizi online sınav yapar,
Sınav analizlerini inceleyebilirsiniz.

Cevap Anahtarı	
1	A
2	B
3	C
4	D
5	A
6	C
7	B
8	D
9	D
10	C
11	C
12	A
13	D
14	B
15	C
16	B
17	B
18	B
19	D
20	D

İSİM			
SINIF		NO	

- | | | | |
|----|---------|----|---------|
| 1 | A B C D | 11 | A B C D |
| 2 | A B C D | 12 | A B C D |
| 3 | A B C D | 13 | A B C D |
| 4 | A B C D | 14 | A B C D |
| 5 | A B C D | 15 | A B C D |
| 6 | A B C D | 16 | A B C D |
| 7 | A B C D | 17 | A B C D |
| 8 | A B C D | 18 | A B C D |
| 9 | A B C D | 19 | A B C D |
| 10 | A B C D | 20 | A B C D |

Form 23

İSİM			
SINIF		NO	

- | | | | |
|----|---------|----|---------|
| 1 | A B C D | 11 | A B C D |
| 2 | A B C D | 12 | A B C D |
| 3 | A B C D | 13 | A B C D |
| 4 | A B C D | 14 | A B C D |
| 5 | A B C D | 15 | A B C D |
| 6 | A B C D | 16 | A B C D |
| 7 | A B C D | 17 | A B C D |
| 8 | A B C D | 18 | A B C D |
| 9 | A B C D | 19 | A B C D |
| 10 | A B C D | 20 | A B C D |

Form 23

İSİM			
SINIF		NO	

- | | | | |
|----|---------|----|---------|
| 1 | A B C D | 11 | A B C D |
| 2 | A B C D | 12 | A B C D |
| 3 | A B C D | 13 | A B C D |
| 4 | A B C D | 14 | A B C D |
| 5 | A B C D | 15 | A B C D |
| 6 | A B C D | 16 | A B C D |
| 7 | A B C D | 17 | A B C D |
| 8 | A B C D | 18 | A B C D |
| 9 | A B C D | 19 | A B C D |
| 10 | A B C D | 20 | A B C D |

Form 23

İSİM			
SINIF		NO	

- | | | | |
|----|---------|----|---------|
| 1 | A B C D | 11 | A B C D |
| 2 | A B C D | 12 | A B C D |
| 3 | A B C D | 13 | A B C D |
| 4 | A B C D | 14 | A B C D |
| 5 | A B C D | 15 | A B C D |
| 6 | A B C D | 16 | A B C D |
| 7 | A B C D | 17 | A B C D |
| 8 | A B C D | 18 | A B C D |
| 9 | A B C D | 19 | A B C D |
| 10 | A B C D | 20 | A B C D |

Form 23