

8. SINIF



ŞANLIURFA İL MİLLÎ EĞİTİM MÜDÜRLÜĞÜ

KAZANIM TESTLERİ

Ar-Ge Birimi Çalışmasıdır

- ❖ TÜRKÇE
- ❖ MATEMATİK
- ❖ T.C İNKILAP TARİHİ VE ATATÜRKÇÜLÜK
- ❖ FEN VE TEKNOLOJİ
- ❖ DİN KÜLTÜRÜ VE AHLAK BİLGİSİ
- ❖ İNGİLİZCE

1.SAYI

DİZGİ & TASARIM

İBRAHİM CANBEK

MEHMET BOZKURT

FİLİT ÇAKMAK



ÖĞRETMENLERİMİZ

ADI SOYADI	OKUL
EŞREF EROĞLU	KARAKÖPRÜ TÜRK TELEKOM ORTAOKULU
GİZEM SAYIN	HALİLİYE M.HÜSNÜ ÖZYEGİN ORTAOKULU
TUĞBA YİĞİT	BİRECİK BİLEKLİ ORTAOKULU
YASİN EROL	EYYÜBİYE MÜSLÜM GÜLEL ORTAOKULU

KONU

KAZANIM

MADDE VE DEĞİŞİM

- *Asitleri ve bazları tatma ve görme duyuları ile ilgili özelliklerini tanır.
- *Asitler il H^+ iyonu bazlar il OH^- iyonu arasında ilişki kurar.

1. Suda çözündüklerinde H^+ iyonu veren maddeler asit olarak tanımlanır.

Verilen bu bilgiye dayanarak aşağıdakilerden hangisi asit değildir?

- A) H_2SO_4
B) NaOH
C) HCl
D) HNO_3

2. 1.Mavi turnusol kağıdını kırmızıya çevirir.
2.Sulu çözeltileri elektrik akımını iletir.
3.Ph değeri 7 den büyüktür.

Yukarıda verilen yargılardan hangisi yalnızca asitlere aittir?

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

3. Aşağıda verilenlerden hangisi asidik madde içerir?

- A) Çamaşır suyu
B) Çikolata
C) Limon suyu
D) Amonyak

4. • Asitlerin Ph değeri 7'den küçüktür.
• Bazların Ph değeri ' den büyüktür.

Yukarıda verilen bilgilere dayanarak aşağıdakilerden hangisi asit değildir?

- A) Ph = 8,2
B) Ph = 5,4
C) Ph = 6,2
D) Ph = 3,5

5. Elif, fen bilimleri öğretmeni ile kimyasalların bulunduğu dolaba bakıyorlar. Öğretmeni, Elif'e şu bilgileri veriyor:

* Tadı ekşidir.

* Tahriş edicidir.

Elif, öğretmenin verdiği bu bilgilere bakarak aşağıda verilen hangi şişeyi seçerse doğru davranmış olur?

- A) KOH
B) HCl
C) NaOH
D) LiOH

11. Taha asit bazlarla ilgili verilen bilgileri doğru veya yanlış olarak cevaplandırıyor.

- I. Suda çözündüklerinde H^+ iyonu açığa çıkaran maddeler asittir.
- II. Suda çözündüklerinde OH^- iyonu açığa çıkaran maddeler bazdır.
- III. Asitlerin sulu çözeltileri elektrik akımını iletmez, bazların sulu çözeltileri elektrik akımını iletir.

Arda'nın verdiği cevaplar doğru olduğuna göre bu cevaplar sırasıyla aşağıdakilerden hangisi gibi olur?

- | | |
|----------|----------|
| A) D-D-Y | B) D-Y-D |
| B) D-Y-Y | D) Y-D-Y |

12. Fenolftalein çözeltisi asit ve bazlara damlatıldığında asitlerde renk değişimi gözlenmezken bazlarda pembe bir renk alır.

Bu bilgi ışığında aşağıda verilen maddelerden hangisine fenolftalein çözeltisi damlatıldığında renk değişimi gözlenmez?

- | | |
|-------------------|-------------|
| A) Çamaşır sodası | B) Amonyak |
| C) Kireç | D) Tuz ruhu |

13. Asit maddeleri saklamak için aşağıdaki kaplardan hangisi en uygundur ?

- A) Çelik kap
- B) Cam kap
- C) Bakır kap
- D) Alüminyum kap

14. Eşref Hoca tahtaya bazlarla ilgili şu bilgileri yazıyor :

- *Suda çözündüklerinde OH^- iyonu açığa çıkar.
- *Tatları acıdır. Ph değeri 7 den küçüktür.
- *Turnusol kağıdını maviye çevirir.

Eşref hoca öğrencilerden verilen bilgilerin doğruluğu ile ilgili yorum yapmalarını istiyor. Hangi öğrencinin yorumu doğrudur

- A) Ayşe: Verilen bilgiler tamamen doğrudur.
- A) Nisa : Tatları ekşidir. Bu yüzden bilgi düzeltilmelidir.
- B) Gizem: Ph değeri 7 den büyüktür. Bu yüzden bilgi düzeltilmelidir.
- C) Zehra: Turnusol kağıdını kırmızıya çevirir. Bu yüzden bilgi düzeltilmelidir.

15. Bazlar suda çözündüklerinde genellikle "Hidroksit" iyonu verebilen maddelerdir

Verilen bilgiye göre aşağıdaki maddelerin hangisinin sulu çözeltileri "Hidroksit" iyonu vermez ?

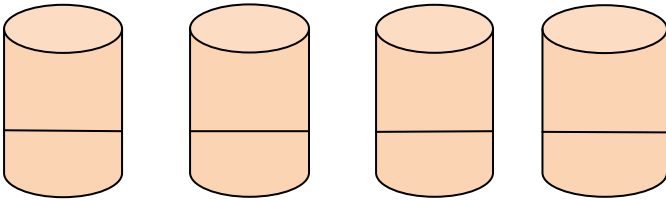
- A)NaOH
- B)Ca(OH)₂
- C)KOH
- D)CH₃COOH

16. I. Tatları ekşidir.
II. Suda çözündüklerinde genellikle H⁺ iyonu oluşturur.
III. Turnusol kağıdını maviye boyarlar.
IV. Metallerle tepkime vermezler.

Yukarıda verilen ifadelerden kaç tanesi asitler için doğrudur ?

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

17.

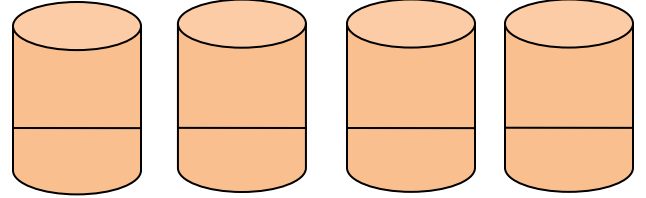


SÜT SİRKE ELMA SUYU AMONYAK

Yukarıdaki şekillerdeki kaplara süt, sirke, elma suyu ve amonyak konuluyor. Bu kaplara kırmızı turnusol kağıdı daldırıldığında hangi kaptaki sıvı turnusol kağıdının rengini maviye çevirir?

- A) SÜT
B) SİRKE
C) ELMA SUYU
D) AMONYAK

18.



H₂SO₄ NaOH H₂CO₃ H₃PO₄

Yukarıda sulu çözeltileri verilen maddelerden hangisi mavi turnusol kağıdın rengini kırmızıya çevirmez.

- A) H₂SO₄
B) NaOH
C) H₂CO₃
D) H₃PO₄

19. Tabloda günlük hayatta ve sanayide kullanılan bazı asit ve bazların piyasadaki isimleri verilmiştir. Buna göre tablodaki maddelerden hangisinin formülü yanlış verilmiştir.

1- TUZ RUHU	2- SUD-KOSTİK
3- SÖNMÜŞ KİREÇ	4- ZAÇ YAĞI

- A) 1- HNO₃
B) 2-NaOH
C) 3-Ca(OH)₂
D) 4-H₂SO₄

20. Doktorların asidik yiyecek yemesini yasakladığı Gizem aşağıdaki yiyeceklerden hangisini yiyemez

- I.Portakal
II.Çilek
III.Kabartma Tozu

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

21. Aşağıdaki maddelerin hangisinin sulu çözeltilerinin özelliği doğru verilmiştir.

	MADDE	SULU ÇÖZELTİ ÖZELLİĞİ
A)	Deterjan	Baz
B)	Çamaşır Sodası	Asit
C)	Amonyak	Asit
D)	Elma Suyu	Baz

22. I. NH₃
II. NaCl
III. HCl
IV. NaOH

Yukarıda verilen maddelerden hangilerinin sulu çözeltileri mavi turnusol kağıdının rengini değiştirir.

- A) Yalnız I
B) Yalnız III
C) I ve III
D) I ve IV

23. Sulu çözeltilerin asidik ya da bazik özelliği pH denilen bir ölçü sistemi ile ifade edilir.Bir çözeltilerin pH'sı 0-7 arasında ise asidik , 7-14 arasında ise bazik , 7 ise nötrdür.

Aşağıdaki X ,Y, Z maddelerinin sulu çözeltilerinin pH değeri verilmiştir.

MADDE	PH
X	2 - 5
Y	7
Z	8 - 12

Buna göre X ,Y ,Z hangi maddeler olabilir

	X	Y	Z
A)	Limon Suyu	Yemek Tuzu	Amonyak
B)	Yemek Tuzu	Sirke	Yemek Sodası
C)	Yemek Sodası	Yemek Tuzu	Amonyak
D)	Sirke	Yemek Tuzu	Limon Suyu

24. Fen bilimleri dersinde asit ve bazları öğrenen Zehra evdeki bazı maddeleri sınıflandırmak istemiştir. Sınıflandırma yaparken maddelerin hangi özelliğinden yararlanamaz?

- A) Tatlarına göre
B) Renklerine göre
C) Turnusol kağıdında oluşturduğu renklerine göre
D) Ele verdikleri hislerine göre



ŞANLIURFA İL MİLLİ EĞİTİM M¼D¼RL¼Đ¼

EMEĞİ GEÇEN T¼M ÖĞRETMENLERİMİZE
TEŞEKK¼R EDERİZ.

Bu projede görev almak isteyen öğretmenlerimiz
urfaebap63@gmail.com adresine yazabilir.

ŞANLIURFA İL MİLLİ EĞİTİM M¼D¼RL¼Đ¼ AR-GE BİRİMİ
PROJE KOORDİNATÖR¼ : MEHMET BOZKURT