

1. Bu testte 10 soru vardır.
2. Cevaplarınızı, cevap kâğıdına işaretleyiniz.

1. Elementler periyodik sistemde benzer özelliklerine göre gruplandırılmıştır. Bu gruplandırılarda geçmişten günümüze bilim insanları çeşitli çalışmalar yapmıştır. Günümüzde periyodik sistemde elementler belirli özelliklere göre yerleştirilmiştir.

Yukarıdaki metni okuyan öğrencilerden Ali, Ebrar ve Esra aşağıdaki bilgileri eklemiştir.

Ali: Periyodik sistemde yatay sıralara periyot denir.

Ebrar: Yukarıdan aşağıya doğru olan sütunlara grup denir.

Esra : Aynı gruptaki elementlerin kimyasal özellikleri benzerdir.

Bu bilgilerin doğru ya da yanlış olduğu düşünülürse aşağıdakilerden hangisi gibi olmalıdır?

- A) Doğru-Yanlış-Doğru
- B) Yanlış-Doğru-Doğru
- C) Doğru-Doğru-Yanlış
- D) Doğru-Doğru-Doğru

2. **PERİYODİK TABLO**

- I. A ve B bileşik yapabilir.
- II. C kırılmalıdır.
- III. A her zaman elektron verir.
- IV. B elektriği iyi iletmez.

Kübra bu periyodik tablo ile ilgili sadece doğru bilgilerin olduğu kartlar hazırlamak istiyor. Bu bilgilerden hangisi düzeltilmelidir?

- A) I ve II.
- B) III ve IV.
- C) II ve III.
- D) Hepsi

- 3.

Ç	Ö	Z	Ü	N	M	E	Ş
D	A	E	Z	M	E	K	P
S	K	I	R	I	L	M	A
O	A	Y	E	İ	N	L	S
L	Y	A	N	T	M	E	L
U	Ç	Ü	R	Ü	M	E	A
N	E	T	K	M	O	S	N
U	T	S	L	Y	V	T	M
M	A	Y	A	L	A	M	A

Bu örneklerden yola çıkarak görselde fiziksel ve kimyasal değişim sayısı kaçtır?

	<u>FİZİKSEL</u>	<u>KİMYASAL</u>
A)	4	4
B)	3	5
C)	2	4
D)	6	2

- 4.

Hidrojen gazı yanıcıdır.Oksijen gazı yakıcıdır. Hidrojen ve oksijen kimyasal tepkimeye girdiğinde su oluşmaktadır.Su ise ne yakıcı ne yanıcıdır.

Bu bilgilerden yola çıkarak aşağıdaki cümlelerden hangisine ulaşılabılır ?

- A) Oluşan ürün giren maddelerin özelliklerini gösterir.
- B) Bileşikler kimyasal tepkime sonucunda yeni özellikler kazanırlar.
- C) Kimyasal tepkimelerde yeni bağlar oluşmaz.
- D) Su yanıcı özellik gösterir.

5.

ASİT	BAZ
Tadı ekşidir.	Tadı ekşidir.
PH 0-7 arasındır.	PH 0-14 arasındır.
Elektrik akımını iletir.	Yakıcıdır.
H ⁺ iyonu verir.	Sabun örnektir.
Tahriş edicidir.	Elektrik akımını iletmez.
Limon örnektir.	OH ⁻ iyonu verir.

Yukarıdaki tabloda asit ve bazlar ile ilgili bilgiler verilmiştir.Doğru bilgilere 5 puan verileceği bilinmektedir.Bütün doğruları bulan bir öğrenci kaç puan almıştır?

- A) 25 B) 35 C) 40 D) 45

6. Turnusol kağıdı asit ile temas ederse kırmızı rengini alır.Baz ile temas ederse mavi rengini alır.

Aşağıdaki çözeltiler turnusol kağıdıyla temas ediyor.

- 1.Bulaşık deterjanlı su
- 2.Gazoz
- 3.Limon suyu
- 4.Domatesli su

hangi çözeltiliye batırılan kağıdın rengi yanlış verilmiştir?

- A) 1:Mavi B) 2:Mavi
C) 3:Kırmızı D) 4:Kırmızı

7. Selma kestiği limonu, mermerden yapılan mutfak tezgahında bırakmıştır. Bunu birkaç defa daha tekrarlayan Selma, mutfak tezgahının aşındığını gözlemlemiştir.

Mutfak tezgahının aşınmasının asıl nedeni nedir ?

- A) Limon bazik olduğu için mermer aşınmıştır.
B) Limon ve mermerin bir ilişkisi yoktur.
C) Limon asidik olduğu için mermer aşınmıştır.
D) Mermer uzun zamandır kullanıldığı için aşınmıştır.

8.

MADDE	pH
I. Mide asidi	(1-3)
II. Sabun	(8)
III. Sirke	(3,3)
IV. Saf su	(7)
V. Kabartma tozu	(8,9)

Yukarıdaki maddelerden hangileri asit grubundadır ?

- A) I,III B) I,IV C) I,V D) I,II,III

9. Asit ve baz ile çalışan bilim insanları güvenlik önlemleri olarak aşağıdakilerden hangisini yapmamalıdır?

- A) Eldiven kullanmalıdır.
B) Koruyucu gözlük takmalıdır.
C) Deri ile temasında bol su ile yıkanmalıdır.
D) Önlük giymeden deney yapabilir.

10.



Yukarıda verilen levhadaki uyarı işaretinin anlamı nedir?

- A) Yanıcı madde
B) Oksitlenici madde
C) Zararlı madde
D) Aşırı derecede yanıcı madde