

- I. Isı ve elektriği iyi iletirler.
- II. Oda sıcaklığında civa hariç katı halde bulunurlar.
- III. Son yörüngelerinde 6, 7 ve 8 elektron bulunur.

Metaller için yukarıdakilerden hangisi ya da hangileri doğrudur?

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

Atom numarası 19 olan K elementinin periyodik çizelgedeki yeri hangi seçenekte doğru verilmiştir?

- A) 5. periyot, 1A grubu
B) 4. periyot, 1A grubu
C) 3. periyot, 3A grubu
D) 3. periyot, 7A grubu

Element	Elektron Dağılımı
K	2 7
L	2 8 8 1
M	2 2
N	2 8 6

Yukarıdaki tabloda elektron dağılımı verilen K, L, M ve N elementlerinden hangi ikisi aralarında bileşik oluşturamaz?

- A) K - M B) K - N
C) L - M D) M - N



tepkimesi en küçük tamsayılar kullanılarak denkleştirildiğinde H₂SO₄'ün kat sayısı kaç olur?

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

Yukarıda verilen periyodik tablodaki elementlerden hangi ikisinin değerlik elektron sayısı aynıdır?

- A) X ve Y B) Y ve Z
C) Y ve T D) Z ve T

KL₂ bileşiği iyonik bağlı LM bileşiği ise kovalent bağlı olduğuna göre K, L ve M elementleri için ne söylenebilir?

K	L	M
A) Metal	Metal	Ametal
B) Metal	Ametal	Ametal
C) Metal	Metal	Metal
D) Ametal	Ametal	Ametal

Bir maddenin oksijenle birleşmesine ait tepkimelere yanma tepkimeleri denir.

Buna göre,

- I. $\text{S} + \text{O}_2 \rightarrow \text{SO}_2$
- II. $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
- III. $\text{Fe} + \text{S} \rightarrow \text{FeS}$

verilenlerden hangileri yanma tepkimesidir?

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

Yukarıdaki periyodik cetvelde gösterilen elementlerden hangileri aralarında bileşik oluşturamaz?

- A) X ve Y B) X ve T
C) Y ve Z D) Z ve T



Yukarıda verilen tepkime denktir.

Buna göre X ile gösterilen maddenin formülü nedir?

- A) O₂ B) H₂ C) H₂O D) Al₂O₃

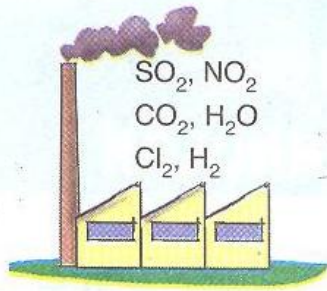
- I. Elektrik akımını iletibilme
- II. Sulu çözeltilerinde H⁺ iyonu bulundurma
- III. Turnusol kağıdının rengini değiştirme

Yukarıdakilerden hangileri asitlerle bazların sulu çözeltilerinin ortak özelliğidir?

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

Formik asit, Sodyum hidroksit, Asetik asit'in su- lu çözeltilerine birkaç damla turnusol boyası damlatıldığında bu sıvıların renkleri hangi seçenekte belirtildiği gibi olur?

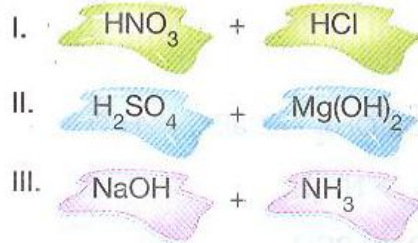
	<u>Formik asit</u>	<u>Sodyum hidroksit</u>	<u>Asetik Asit</u>
A)	Kırmızı	Kırmızı	Mavi
B)	Mavi	Mavi	Kırmızı
C)	Kırmızı	Mavi	Kırmızı
D)	Mavi	Kırmızı	Mavi



Şekilde bir fabrika bacasından çıkan gazlar gösterilmiştir.

Bunlardan hangileri asit yağmurlarına sebep olur?

- A) SO_2, NO_2, Cl_2 B) Cl_2, H_2, H_2O
 C) SO_2, NO_2, CO_2 D) CO_2, H_2O, Cl_2



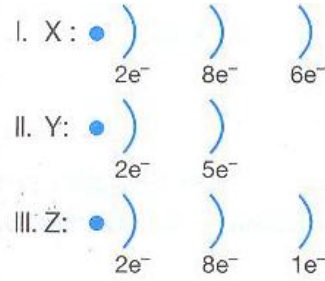
Yukarıda verilen madde çiftlerinden hangileri arasında nötrleşme tepkimesi gerçekleşir?

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

<u>Bileşik Formülü</u>	<u>Bileşik Adı</u>
I. $(NH_4)_2S$	2N, 8H, 1S
II. Na_3PO_4	3Na, 1P, 4O
III. $Na_2Cr_2O_7$	2Na, 2Cr, 7O

Tabloda formülü verilen bileşiklerden hangilerinin içerdiği atom sayıları doğru verilmiştir?

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



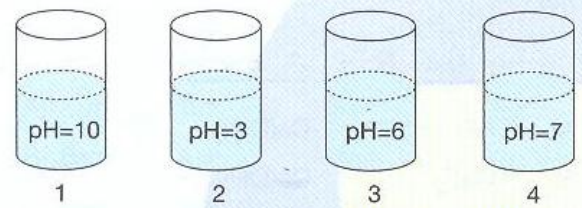
Yukarıda elektron dizilişi verilen nötr atomlardan hangileri elektron almaya yatkındır?

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

																					Z	
																					Y	
			X																			T

Şekildeki periyodik tablo kesitinde yer alan elementlerin atom numaraları arasındaki ilişki aşağıdaki seçeneklerden hangisinde doğru olarak verilmiştir?

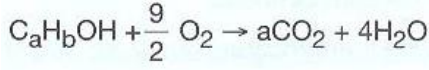
- A) $Z > Y > X > T$ B) $T > X > Y > Z$
 C) $X > T > Y > Z$ D) $Y > Z > X > T$



Yukarıdaki kaplarda bazı maddelerin sulu çözeltileri hazırlanıp pH değerleri tespit edilmiştir.

Buna göre, kaplardaki çözeltiler hangi maddelerle hazırlanmış olabilir?

	<u>1</u>	<u>2</u>	<u>3</u>	<u>4</u>
A)	KOH	NaOH	HCl	NaCl
B)	NaOH	HCl	NaCl	KOH
C)	NaOH	HCl	H_2SO_4	NaCl
D)	HCl	HCl	NaOH	NaCl



denkleşmiş tepkime denkleminde a ve b sayıları kaçtır?

- A) a : 3 B) a : 3 C) a : 6 D) a : 6
b : 7 b : 8 b : 8 b : 7

İyonik bileşiklerle ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

- A) Metal ve ametal taneciklerinden oluşur.
B) Oda koşullarında gaz halde bulunurlar.
C) Sulu çözeltileri elektrik akımını iletir.
D) İyonik bağ içerirler.

$_{13}Al$ ve $_{17}Cl$ elementleri için,

- I. Oda koşullarında katı halde bulunma
II. Elektrik akımını iletme
III. Atomlarında aynı sayıda katman bulunma
özelliklerinden hangileri ortaktır?

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

Son katmanlarında 1, 2 ve 3 elektron bulunduran atomlar genellikle metal atomlardır.

Buna göre, aşağıda atom numaraları verilen elementlerden hangisi metal değildir?

- A) $_3Li$ B) $_{17}Cl$ C) $_{13}Al$ D) $_{20}Ca$

Aşağıdakilerden hangisi ametallerin genel özelliklerinden değildir?

- A) Oda koşullarında katı, sıvı ve gaz halde bulunabilme
B) Serbest halde moleküllü yapıda bulunma
C) Metallerle iyonik bileşik oluşturabilme
D) Tüm bileşiklerinde pozitif değerlik alma

3. periyot 5A grubundaki elementin atom numarası kaçtır?

- A) 7 B) 13 C) 15 D) 20



Merhaba. Ben bir metal olan demirim. Aşağıda ben ve metal arkadaşlarıma ilişkin verilen özelliklerden hangisi doğrudur?

- A) Elektrik ve ısıyı iyi iletme
B) Kırılma olma
C) Serbest halde moleküllü yapıda bulunma
D) Metal ve ametallerle bileşik yapabilme

Aşağıdaki maddelerin sulu çözeltilerinden hangisi elektrik akımını iletmez?

- A) Sirkeli su
B) Şekerli su
C) Sabunlu su
D) Limonlu su

Periyodik sistemde,

- T ve R aynı grupta olup ametaldir.
- K, 2A, L ise 1A grubundadır.

Buna göre, aşağıdakilerden hangisinde iki element arasında iyonik bağ oluşmaz?

- A) K ile R B) T ile L
C) T ile R D) R ile L
1. Mide ilacı
2. Yağmur suyu
3. Saf su
4. Sirke

Yukarıdaki madde örneklerinin pH değerlerinin doğru sıralaması hangisidir?

- A) $1 > 2 > 3 > 4$ B) $1 > 3 > 2 > 4$
C) $4 > 2 > 3 > 1$ D) $3 > 2 > 4 > 1$
Asitlerin tadı ekşi, bazların ise acıdır.

Aşağıdaki maddelerden hangisinin yapısında asit vardır?

- A) Sabunlu su
B) Sirkeli su
C) Çeşme suyu
D) Şampuanlı su

Sulardaki sertliğin giderilmesi için iyon değiştirici reçineler kullanılmaktadır.

Bu reçinelerde suyun sertliğini gideren yerdeğiştirici iyon hangisidir?

- A) Ca^{+2} B) Na^{+} C) Mg^{+2} D) PO_4^{-3}