

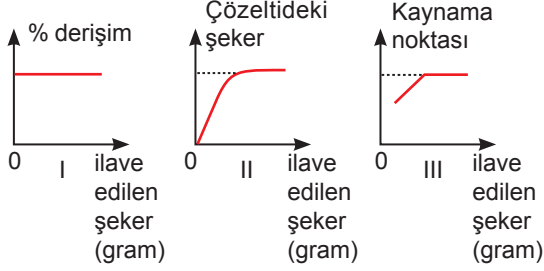


# TYT

# DENEME SINAVI



1. Doymamış çay şekerinin sulu çözeltisine aşırı miktarda aynı sıcaklıkta çay şekeri ilave ediliyor. Bu olay için;



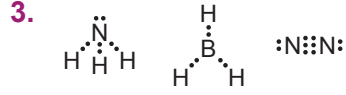
grafiklerden hangileri doğrudur?

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

2. Bazı atom modelleri ile ilgili;
- Bir elementin bütün atomları özdeştir.
  - Elektronlar, orbital denilen bölgelerde bulunur.
  - Elektronlar pozitif yüklü küre içinde rastgele dağılmıştır.
  - Elektronlar belirli enerji yörüngelerinde dolar.
- bilgiler verilmiştir.

Buna göre, aşağıdaki atom modellerinden hangisinin bilgisi yukarıda verilmemiştir?

- A) Bohr      B) Dalton      C) Modern atom teorisi  
D) Thomson      E) Rutherford



Yukarıda Lewis yapısı verilen moleküller ile ilgili;

- I. Ortaklanmış elektron çifti sayısı  
II. Ortaklanmamış elektron çifti sayısı  
III. Oktetini tamamlamış atom sayısı
- niceliklerinden hangileri eşittir?

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

4. Gazların hâl değiştirmesi özelliğinden çeşitli alanlarda yararlanılır.

Buna göre,

- I. Oto boyama  
II. İlaçlama  
III. Oksijen tüpleri

alanlarından hangilerinde gazların hâl değiştirmesi özelliğinden yararlanılabilir?

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

farklı koo

fk

farklı koo



5.

Madde	Kaynama noktası (°C)
H <sub>2</sub>	-253
N <sub>2</sub>	-196
O <sub>2</sub>	-183

Bazı moleküllere ait kaynama sıcaklıkları yukarıdaki gibidir.

**O<sub>2</sub> molekülünün kaynama noktasının H<sub>2</sub> ve N<sub>2</sub> moleküllerine göre daha yüksek olması, O<sub>2</sub> molekülünün;**

- I. Apolar molekül olması
- II. Daha fazla elektron içermesi
- III. Kalıcı dipol görülmesi

**özelliklerinden hangileri ile açıklanabilir?**

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

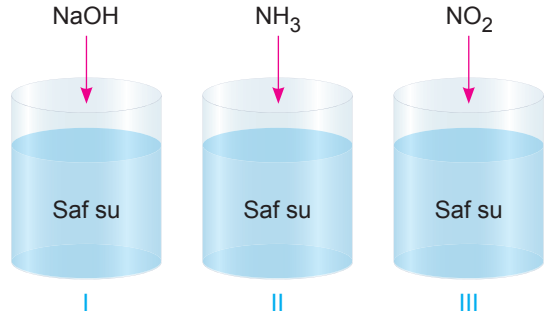
6. Bağlı atom kütleleri <sup>12</sup>C izotopuna göre hesaplanır. **Mg atomunun bağlı atom kütlesi 24 olduğuna göre,**

- I. 1 tane Mg atomu 24 gramdır.
- II. 1 tane Mg atomunun kütlesi, 1 tane <sup>12</sup>C atomunun kütlesinin 2 katına eşittir.
- III. 2 tane Mg atomunun kütlesi 48 akb'dir.

**yargılarından hangileri doğrudur?**

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

7.



**Yukarıdaki kaplarda oluşan çözeltilerle ilgili aşağıdaki yargılardan hangisi yanlıştır?**

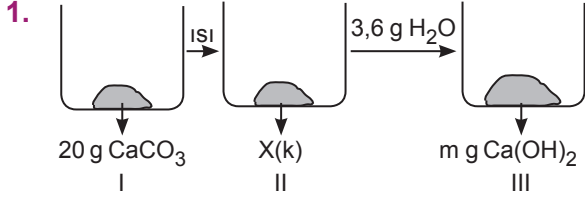
- A) I. çözelti ile III. çözelti arasında nötralleşme tepkimesi oluşur.
- B) II. kapta bulunan H<sup>+</sup> iyon sayısı OH<sup>-</sup> iyon sayısından fazladır.
- C) Oda koşullarındaki pH değeri en küçük olan 3. çözeltidir.
- D) II. ve III. kapta kimyasal çözünme gerçekleşir.
- E) III. çözeltinin tadı ekşidir.





# TYT

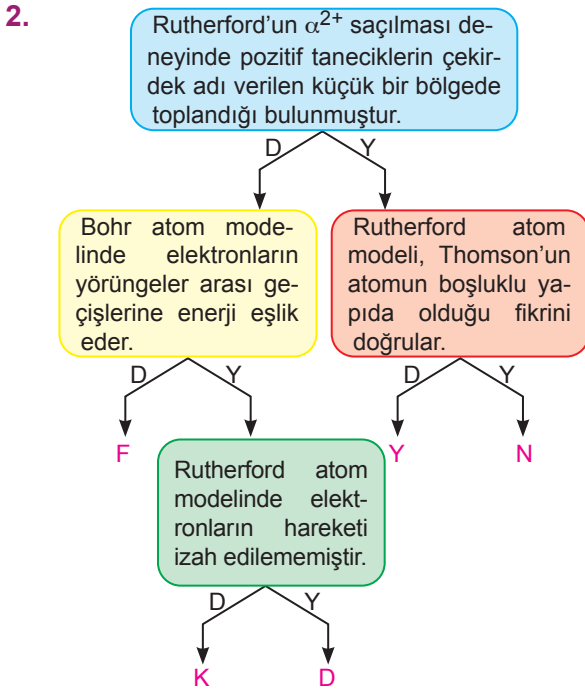
# DENEME SINAVI



20 g  $\text{CaCO}_3$  katısı ısıtıldığında 8,8 g  $\text{CO}_2$  gazı ve bir miktar X katısı oluşuyor. Daha sonra X katısı üzerine 3,6 g  $\text{H}_2\text{O}$  eklendiğinde artansız tepkime sonucu m gram  $\text{Ca(OH)}_2$  oluşuyor.

**Buna göre; X'in formülü ve m değeri aşağıdaki-lerden hangisinde doğru verilmiştir?**

X'in formülü	m (g)
A) Ca	23,6
B) Ca	14,8
C) CaO	14,8
D) CaO	23,6
E) $\text{CaO}_2$	8,8



**Berkay, atom modelleri ile ilgili yukarıda verilen bilgileri doğru "D" yada yanlış "Y" olduğunu değerlendirdiğinde F, K, D, Y, N harflerinden hangisine ulaşır?**

- A) F    B) K    C) D    D) Y    E) N

3. **Aşağıda sistematik adları verilen bileşiklerden hangisi "N" atomu içermez?**

- A) Amonyum klorür  
B) Azot monoksit  
C) Potasyum siyanür  
D) Sodyum asetat  
E) Magnezyum nitrat

4.

**Likit petrol gazı olan LPG ile ilgili,**

- I. Propan ve bütan gazlarından oluşan bir karışımdır.  
II. Normal şartlarda gaz hâlinde bulunur.  
III. Aynı miktardaki benzine göre daha fazla  $\text{CO}_2$  gazı salınımı yapar.

**yargılarından hangileri doğrudur?**

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

farklı koolo

farklı koolo



5. Potasyum nitrat bileşiği ile ilgili;

- I. Hem iyonik hem de kovalent bağ içerir.
- II. Oda koşullarında sıvı halde bulunur.
- III. Yapısında oksijen atomu bulunur.
- IV. Formülü  $K_3N$ 'dir.
- V. Sulu çözeltisi elektrik akımını iletir.

özelliklerinden kaç tanesi doğrudur?

- A) 1      B) 2      C) 3      D) 4      E) 5

6.

	Çözünen	Çözücü	
		$CCl_4$	$H_2O$
I.	HF	x	✓
II.	$BH_3$	x	✓
III.	$NH_3$	✓	✓
IV.	$I_2$	✓	✓
V.	$C_6H_6$	✓	x

Yukarıda verilen çözücülerde, çözünmenin ihmal edildiği (x) ile çözünmenin gerçekleştiği (✓) ile belirtilmiştir.

Buna göre, hangilerinde doğru işaretleme yapılmıştır?

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

7.  $X(k) + 2HNO_3(suda) \rightarrow X(NO_3)_2(suda) + H_2(g)$   
 $X(k) + NaOH(suda) \rightarrow Na_2XO_2(suda) + H_2(g)$   
 $3Y(k) + 4HNO_3(suda) \rightarrow 3YNO_3(suda) + NO(g) + 2H_2O(s)$   
 Yukarıda X ve Y elementlerinin bazı tepkimeleri verilmiştir.

Buna göre,

- I. X metalinin oluşturmuş olduğu XO bileşiği; KOH ve HCl çözeltileri ile tepkimeye girer.
- II. Y metali, HCl ve NaOH çözeltileri ile tepkimeye girmez.
- III. X, Zn metali; Y, Cu metali olabilir.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

farklı koolro

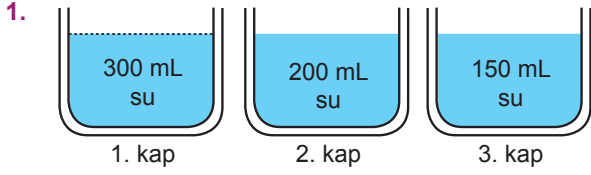
tkd

farklı koolro



# TYT

# DENEME SINAVI



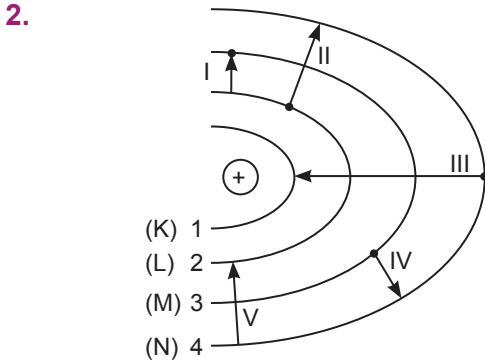
Yukarıda oda sıcaklığında içinde su bulunan kaplara sırasıyla 75 gram, 80 gram ve 30 gram X tuzu sabit sıcaklıkta ekleniyor. 1. kaptaki çökme olmadan doymuş X tuzu çözeltisi oluşuyor.

**Buna göre 1., 2. ve 3. kaplardaki çözeltilerinin**

- I. Derişikleri
- II. Kaynama noktaları
- III. Kütlece % derişimleri

**hangileri kıyaslanabilir?**

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



Yukarıda Bohr atom modeline göre  ${}_{3}\text{Li}^{2+}$  iyonunun elektronunun hareketleri verilmiştir.

**Buna göre, elektronun katmandaki hareketlerinden hangileri emisyonudur?**

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

3. Ag metali 4. periyodun 1B grubunda bulunan geçiş metali olup bileşiklerinde sadece 1+ yükseltgenme basamağına sahiptir.

**Buna göre;**

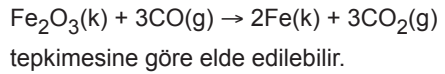
- I.  $\text{Ag}_2\text{S}$  : Gümüş sülfat
- II.  $\text{Ag}_2\text{O}$  : Digümüş monoksit
- III.  $\text{AgNO}_3$  : Gümüş (I) nitrat

**yukarıda verilen adlandırmalardan hangileri yanlıştır?**

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

fkj

4. İnşaatlarda ve sanayide geniş bir kullanım alanı olan Demir (Fe),



**$\text{Fe}_2\text{O}_3$  ve CO'dan tam verimle 56 gram Fe eldesi ile ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?** (Fe: 56)

- A) Katı kütlesi azalmıştır.
- B) Molekül sayısı değişmemiştir.
- C) NK'da 33,6 litre CO gazı harcanmıştır.
- D) 3 mol  $\text{CO}_2$  gazı oluşmuştur.
- E) Harcanan  $\text{Fe}_2\text{O}_3$ 'ün mol sayısı, oluşan Fe'nin mol sayısının yarısına eşittir.



5.

Metal	Erime Noktası (°C)
$_{11}\text{Na}$	98
$_{12}\text{Mg}$	650
$_{13}\text{Al}$	660

Bazı metallere ait erime noktaları yukarıdaki gibidir.

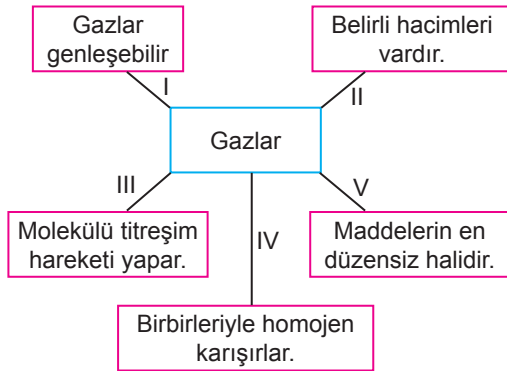
Buna göre;

- I. Atomlar arası metalik bağın gücü en fazla Al atomları arasındadır.
- II. Metalik bağın gücü genellikle metal yarıçapı ile ters orantılıdır.
- III. Metalik aktiflik arttıkça metalik bağın gücü artar.

yargılarından hangileri yanlıştır?

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

6.



Yukarıdaki kavram haritasında gazlar ile ilgili bilgilerden hangisi yanlıştır?

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

7.  $\text{NaHCO}_3$  bileşiği ile ilgili,

- I. Bazik karakterli bir tuzdur.
- II. Kabartma tozu olarak kullanılır.
- III. Soda türü içeceklerin yapısında bulunur.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

farklı koooro

fkj

farklı koooro



# TYT

# DENEME SINAVI



1. Saf oldukları bilinen X ve Y maddelerinin tepkimesi sonucu Z maddesi oluşuyor.

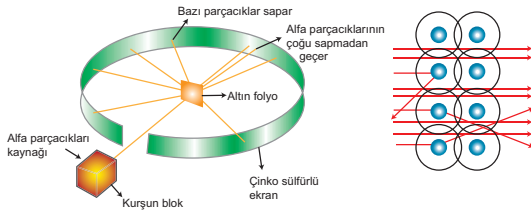
**Z maddesi farklı cins atom, tek cins molekül içerdiğine göre;**

- I. X maddesi elementtir.  
II. Z maddesi bileşiktir.  
III. Z:  $\text{CO}_2$  ise X:  $\text{C}_{(k)}$ , Y ise  $\text{O}_2$  elementidir.

**yargılarından hangileri kesinlikle doğrudur?**

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

2.



**Rutherford atom modeli ile ilgili,**

- I.  $\alpha^{2+}$  ışınlarının büyük bir kısmının altın levhayı geçmesi atomun boşluklu yapıda olduğunu kanıtlar.  
II.  $\alpha^{2+}$  ışınlarının çok az bir kısmının altın levhadan sapması atomun merkezinde pozitif (+) yüklü taneciğin olduğunu kanıtlar.  
III. Atomun kütlesinin yaklaşık olarak protonun kütlesinin iki katı olması, çekirdekte protonun kütlesinin yakın kütlede bir başka parçacığının olduğunu kanıtlar.

**açıklamalarından hangileri doğrudur?**

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

3. C ve H elementlerinden oluşan I. bileşiğin formülü  $\text{C}_4\text{H}_n$ , II. bileşiğin formülü ise  $\text{C}_3\text{H}_4$ 'tür. Aynı miktar Hidrojen ile birleşen I. bileşikteki C kütlesinin II. deki karbon kütlesine oranı  $\frac{8}{9}$  olduğuna göre,  $\text{C}_4\text{H}_n$  bileşiğindeki n değeri nedir?

- A) 3      B) 4      C) 6      D) 9      E) 12

4.

**İyonik katılar ile ilgili;**

- I. Aynı örgü yapısına sahiptirler.  
II. Elektrostatik çekim sonucu oluşur.  
III. Katı halde elektriği iletirler.
- yargılarından hangileri doğrudur?**

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

5. Aşağıdaki maddelerden hangisinin karşısında verilen bilgi yanlıştır?

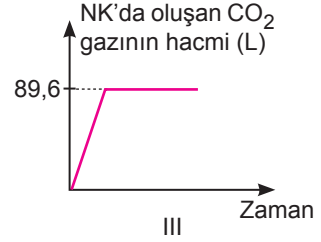
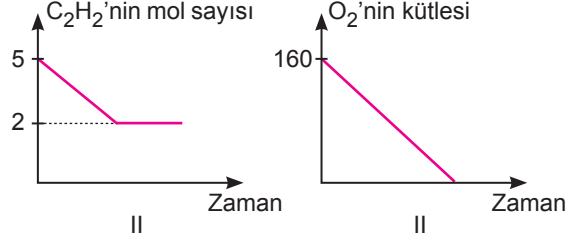
Madde	Bilgi
A) ${}^3\text{Li}$	Lewis gösterimi $\cdot\text{Li}\cdot$ şeklindedir.
B) ${}_{11}\text{Na}$	Katı ve sıvı halde elektrik akımını iletir.
C) ${}^5\text{B}$	Değerlik elektron sayısı 3'tür.
D) $\text{KNO}_3$	Oda koşullarında katı halde bulunur.
E) $\text{O}_2$	Suda çözünmesi fizikseldir.

6. I. Sud kostik  
II. Bitkisel yağ  
III. Potas kostik  
IV. Kireç kaymağı  
V. Hayvansal yağ

Yukarıdaki maddelerden kaç tanesi sabun üretiminde kullanılır?

- A) 5      B) 4      C) 3      D) 2      E) 1

7. Eşit mollerdeki  $\text{C}_2\text{H}_2$  ve  $\text{O}_2$ 'den tam verimle 36 gram  $\text{H}_2\text{O}$  ve bir miktar  $\text{CO}_2$  elde edilmesi ile ilgili,



verilen grafiklerden hangileri doğrudur?

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





# TYT

# DENEME SINAVI



1. 48 gram NaCl içeren % 24'lük çözelti ve 55 gram saf su karıştırılıp, üzerine 5 gram tuz eklendikten sonra elde edilen NaCl çözeltisi, başka bir kabın içinde bulunan 40 gram % 10'luk NaCl çözeltisi üzerine boşaltılıyor.

**Buna göre, oluşan çözelti kütlece % kaçlık olur?**

- A) 18      B) 15      C) 19      D) 12      E) 11

2. I.  $^{35}_{17}\text{Cl} - ^{37}_{17}\text{Cl}$   
II.  $^{23}_{12}\text{Mg}^{2+} - ^{24}_{12}\text{Mg}^{2+}$   
III.  $^{23}_{11}\text{Na}^+ - ^{24}_{11}\text{Na}$

**Yukarıda verilen tanecik çiftlerinden hangileri kimyasal özelliği aynı olan izotop taneciklerdir?**

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

3.  $:\ddot{\text{X}}:\text{Y}:$

**Lewis gösterimi yukarıda verilen baş grup elementleri ile ilgili;**

- I. Aralarında YX formülüne sahip kovalent bağlı bileşik oluşur.  
II. Y'nin çekirdek yükü 11 ise YX bileşiğinin sulu çözeltisi elektrolittir.  
III.  $^{\circ}\text{X}$  ve  $^{\circ}\text{Y}$  ise oluşan YX bileşiğinin yoğun fazında dipol – dipol etkileşimleri etkindir.

**yargılarından hangileri kesinlikle doğrudur?**

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

4. Patlayıcı özellik gösteren 0,2 mol X'in ayrışmasından 0,6 mol  $\text{CO}_2$ , 0,3 mol  $\text{N}_2$ , 0,05 mol  $\text{O}_2$  ve 0,5 mol  $\text{H}_2\text{O}$  oluştuğuna göre, X'in basit formülü aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir?

- A)  $\text{C}_2\text{H}_6\text{N}_2\text{O}_9$       B)  $\text{C}_2\text{H}_6\text{N}_3\text{O}_8$       C)  $\text{C}_3\text{H}_5\text{N}_2\text{O}_7$   
D)  $\text{C}_3\text{H}_6\text{N}_2\text{O}_5$       E)  $\text{C}_3\text{H}_5\text{N}_3\text{O}_9$

farklı koofo

fkj

farklı koofo



5. I. Suda çözme  
II. Miknatıslanma  
III. Buharlaştırma  
IV. Süzme

**İyot, yemek tuzu ve demir tozundan oluşmuş bir karışımdan yemek tuzunu ayırmak için yukarıda verilenler hangi sıra ile yapılmalıdır?**

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

7. **Aşağıdaki özelliklerden hangisine sahip madde kesinlikle bazik özellik gösterir?**

- A) Zn ile tepkimeye girip  $H_2$  gazı oluşturma  
B) Elektrik akımını iletme  
C) İçerdiği  $H^+$  iyon miktarının  $OH^-$  iyon miktarından az olması  
D) Yapısında OH yapısı bulundurma  
E)  $25\text{ }^\circ\text{C}$  de sulu çözeltisinin pH değerinin 7 den küçük olması

farklı koooro

fkj

farklı koooro

6. Dibinde katısı olmayan kütlece % 25'lik 200 gram  $NaNO_3$  tuzlu su çözeltisine sabit sıcaklıkta 50 gram saf su ilave ediliyor.

**Buna göre,**

- I. Çözelti kütlece % 20'lik olur.  
II. Çözeltinin donma noktası yükselir.  
III. Çözünenin tanecik sayısı azalır.

**yargılarından hangileri doğrudur?**

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



# TYT

# DENEME SINAVI



1. Eşit kütleli  $O_2$  ve  $O_3$  gazları için,

- I. Molekül sayıları
- II. Atom sayıları
- III. NK'daki hacimleri

**niceliklerinden hangileri eşit değildir?** (O: 16)

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

3. Kovalent bağla ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

- A) Aynı ametal atomları arasında apolar kovalent bağ oluşur.
- B) Farklı iki ametal atomu arasında en fazla 3 çift elektron ortaklaşa kullanılır.
- C) Aynı ametal atomları arasında birden fazla kovalent bağ oluşmaz.
- D) Molekül içinde apolar kovalent bağ içeren bir bileşik polar molekül olabilir.
- E) Kovalent bağlı bileşikler oda koşullarında katı, sıvı veya gaz halinde bulunabilir.

2.

<input type="checkbox"/>	D. Mendeleev 63 elementi artan atom numaralarına göre sıralamıştır.
<input type="checkbox"/>	H. Moseley periyodik sistemi artan kütle numaralarına göre sıralamıştır.
<input type="checkbox"/>	D.Mendeleev'in periyodik sisteminde ileride bulunabilecek bazı elementlerin yerlerini boş bırakması "öngörüsünün" yüksek olduğunu gösterir.

**Yukarıdaki bilgiler doğru ise "✓" yanlış ise "X" işareti ile değerlendirildiğinde aşağıdakilerden hangisi doğru olur?**

- A) 

✓
✓
✓

      B) 

X
X
X

      C) 

X
✓
✓

      D) 

X
X
✓

      E) 

✓
X
✓

farklı koolro

fkj

farklı koolro

4. İtici gazlar endüstride

- I. İlaç
- II. Parfüm
- III. Oto boyama makineleri

**ürünlerinden hangilerinde kullanılabilir?**

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

5.

X	Y
Z	

Yukarıda periyodik sistemin bir kesitine X, Y ve Z elementleri yerleştirilmiştir.

**Buna göre,**

- I. X, toprak alkali grubunda ise Y toprak metali grubundadır.
- II. X in 1. iyonlaşma enerjisi Y'ninkinden büyüktür.
- III. Z nin elektron ilgisi X ve Y ninkinden büyüktür.

**yargılarından hangileri kesinlikle yanlıştır?**

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

6.

I. İçinde hacimce % 40 etil alkol ( $C_2H_5OH$ ) bulunan 1,33 litre çözelti, hacimce % 95'lik etil alkol çözeltisinden nasıl hazırlanır?

II. Kütlece % 5'lik 200 gram NaOH çözeltisi nasıl hazırlanır?

**Yukarıdaki çözeltilerin hazırlanması verilen seçeneklerin hangisinde doğru verilmiştir?**

( $d_{su} = 1 \text{ g/cm}^3$ , NaOH = 40 g/mol)

I	II
A) 532 mL % 95'lik çözeltisinden alınıp üzerine 798 mL su eklenir.	5 gram NaOH tartılıp, 200 gram saf suda çözülür.
B) 560 mL % 95'lik çözeltisinden alınıp, saf su ilave edilerek hacmi 1330 mL'ye tamamlanır.	10 gr su NaOH tartılıp, bir behere konulup, 190 mL suda çözülür.
C) % 95'lik çözeltide, 380 mL alınıp, saf su ile 1330 mL'ye tamamlanır.	10 mL NaOH çözeltisi üzerine 190 gr su eklenir.
D) 1330 mL saf su üzerine % 95'lik çözeltiden, 40 mL eklenir.	20 gram NaOH tartılıp, bir beherde 180 gram su eklenir.
E) 480 mL % 95'lik çözeltisinden alınıp, üzerine 850 mL saf su eklenir.	200 gram NaOH çözeltisinde 10 gram NaOH çözülür.

7. Aşağıdaki tepkimelerden hangisinde oluşan gazın türü diğerlerinden farklıdır?

- A)  $Cu(k) + HNO_3(suda)$   
B)  $Ca(k) + H_2SO_4(suda)$   
C)  $Al(k) + NaOH(suda)$   
D)  $Na(k) + H_2O$   
E)  $Zn(k) + HCl(suda)$

farklı koofo

fkd

farklı koofo





5.  $n$  mol  $A_2$  ile  $n$  mol  $B_2$  kapalı bir kaptaki tam verimle tepkimeye girdiğinde  $A_2$ 'nin  $\frac{1}{3}$ 'ü artarken tek cins bileşik oluşuyor.

**Tepkime sonunda kaptaki toplam mol sayısı  $n$  mol olduğuna göre, elde edilen bileşiğin formülü aşağıdakilerden hangisi olabilir?**

- A)  $A_2B_3$                       B)  $AB_3$                       C)  $AB_2$   
D)  $A_3B$                       E)  $A_2B_6$

7. I. Havadaki su buharına ..... denir.  
II.  $1 \text{ m}^3$  havanın neme doyma oranına ..... denir.  
III. Belli bir yükseltide belirli şartlarda termometre ile ölçülen sıcaklığa ..... denir.  
IV. Su buharı ..... da bulunmaz.

**Yukarıdaki ifadelerde boş bırakılan yerlere aşağıdaki kelimeler yerleştirildiğinde hangisinin açıkta kalması en uygundur?**

- A) Nem  
B) Hissedilen sıcaklık  
C) Bağıl nem  
D) Kuru hava  
E) Gerçek sıcaklık

6. I. Buzlu su  
II. Kalay  
III. Temiz hava

**Yukarıda verilenler için aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?**

- A) II. ve III. homojendir.  
B) I. ve II. yapısında tek cins tanecik vardır.  
C) III. de bileşenler ayrı fazdadır.  
D) III. nün belirli bir yoğunluğu yoktur.  
E) I. bileşik, II. saf madde III. çözeltilidir.

farklı koooro

fkj

farklı koooro

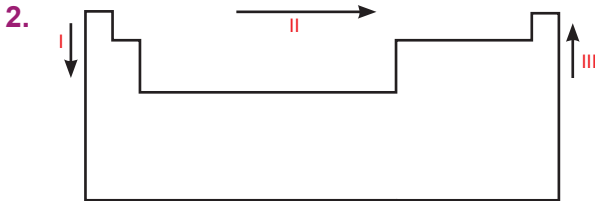


# TYT

# DENEME SINAVI



1.  $n(\text{F}_2\text{C} = \text{CF}_2) \rightarrow \left[ \begin{array}{c} \text{F} \quad \text{F} \\ | \quad | \\ \text{C} - \text{C} \\ | \quad | \\ \text{F} \quad \text{F} \end{array} \right]_n$
- X Y
- Yukarıda verilen tepkime için;**
- Tetrafloroetilen polimerleşmesidir.
  - X monomer, Y polimerdir.
  - X ile Y'nin kimyasal özellikleri aynıdır.
  - Y maddesi ısıya karşı dayanıksızdır.
- yargılarından hangileri doğrudur?**
- A) I ve II      B) I ve III      C) II ve IV  
D) III ve IV      E) I, II ve III
3. Periyodik cetvelin 2. periyodunda yer alan X ve Y elementlerinin oluşturduğu molekül için;
- Molekülü apolardır.
  - Molekülleri 4 atomludur.
- bilgileri veriliyor.
- Buna göre bu molekül için;**
- Formülü  $\text{XY}_3$  olabilir.
  - Yoğun fazda London kuvvetleri etkindir.
  - Ortaklanmamış 9 çift elektron içerebilir.
- yargılarından hangileri doğrudur?**
- A) Yalnız I      B) I ve II      C) Yalnız III  
D) II ve III      E) I, II ve III



**Yukarıda periyodik cetvelde verilen yönlere elementlerinin özelliklerinin değişimi için yapılan genellemelerden hangisi yanlıştır?**

- II yönünde değerlik elektron sayısı artar.
- III yönünde atom çapı azalır.
- II yönünde elektronegatiflik artar.
- I yönünde iyonlaşma enerjisi artar.
- I yönünde metalik özellik artar.

4.

Madde	Erime noktası (°C)	Kaynama noktası (°C)
X	-30	150

**1 atm basınçta erime ve kaynama noktaları verilen saf X maddesi ile ilgili,**

- Normal basınçta suyun sıvı halde bulunduğu bütün sıcaklıklarda sıvı halde bulunur.
- 1,2 atm de kaynama noktası 150 °C den küçüktür.
- 1 atm basınçta -20 °C de 152 °C ye kadar ısıtılırsa iki kez hâl değiştirir.

**yargılarından hangileri yanlıştır?**

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



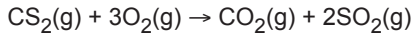
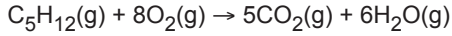
5. Dipol – dipol kuvvetleri ile ilgili,

- I. Van der Waals kuvvetleridir.
- II. Sıcaklık artışı moleküller arasındaki dipol – dipol etkileşimlerini zayıflatır.
- III. Apolar moleküllerde etkindir.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

6. Kapalı bir kaptaki x mol  $C_5H_{12}$  -  $CS_2$  karışımını yeterli kadar  $O_2(g)$  ile



tepkimelerine göre yakılıyor.

Tepkime sonunda kaptaki 0,6 mol  $SO_2(g)$  ve 2,3 mol  $CO_2(g)$  bulunduğuna göre, x değeri aşağıdakilerden hangisine eşittir?

- A) 0,3      B) 0,4      C) 0,6      D) 0,7      E) 1,7

7. Termometrenin ölçtüğü sıcaklıktan farklı olan, insan vücudunun algıladığı sıcaklığa hissedilen sıcaklık denir.

Buna göre hissedilen sıcaklık,

- I. Gerçek sıcaklık
- II. Rüzgar
- III. Nem

niceliklerinin hangilerinden faydalanarak hesaplanır?

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

farklı koolro

tkd

farklı koolro