

3X20

TYT

DENEYİM

TAMAMI

Cözümlü

Kolay
Orta
Zor

FEBİLİMLERİ

TAMAMIYLA

YENİ

Nesil

ÖSYM

TARZINA

Uygun

SORULACAK
SORULARA
BİR GÖLGE
KADAR

Yakınız!

FRAGMAN
YAYINLARI

ÇÖZÜMLER

ÇÖZÜMLER

Deneme - 1

1-) Fizik biliminin alt dallarından olan katı hal fiziği, maddelerin kristal yapılarını inceleyen aynı zamanda maddelerin parlaklık, sertlik ve kırılma gibi özelliklerini inceler. Tüm bu özellikleri tek başına inceleyen fizik biliminin alt dalı bu sebeple katı hal fiziği olacaktır.

Cevap: D

2-



X cismi iki sıvı içerisinde de batmamaktadır. Aşağıda kalan veya yüzen cisimlere etki eden kaldırma kuvveti cismin ağırlığına eşittir. Yani X cismine etki eden kaldırma kuvveti değişmez.

X cismi suyun içerisinde yüzüyor için sıvı yoğunluğu artmıştır. X cismi şekil I'de tamamen batıp şekil II'de yüzüyor. Yani batan hacim azalmıştır.

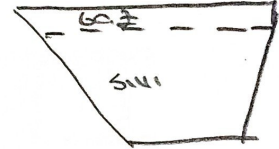
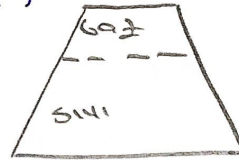
Cevap: E

3- K cisminin hacmi a^3
L cisminin hacmi $\frac{4}{3}\pi a^3$

Bundan dolayı K ve L'nin hacimleri aynı olmaz. K ve L aynı maddeden yapıldıysa özkütleleri, farklı maddelerden yapıldıysa kütleleri eşit olabilir.

Cevap: A

4-)



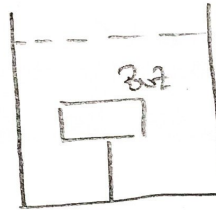
Kap içerisindeki hacim değişmeyeceği için P_g değişmez.

Suyun yüksekliği artacağı için $P_{s\text{ hidrostatik}}$ den P_s artar.

Kapın yüzeye temas alanı azaldığından $P_c = \frac{F}{A}$ P_c artar.

Cevap: E

5-)



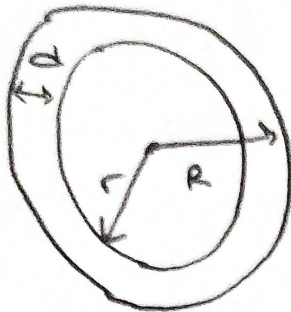
Buz suya kap tabanından bağlandığında suyun yüksekliği azalır.

Bu yüzden kap tabanındaki sıvı basıncı azalır.

Buz, suyun sıcaklığını değiştireceği ve suyun özkütlesi 0-4-8 °C'ler arasında minimum ve maksimum değerleri alabileceği için I ve II. durumda doğru olabilir.

Cevap: C

6-)



daireesel kutu ısıldığında

R, r ve d değeri

artmaktadır. Bu sebepten

I ve III. araçlar değeri

olur.

Çarpı Δ

7-) Şekil I için

$$R_{es} = R + R + R = 3R$$

$$V = 3R \cdot \hat{i}_x$$

$$\hat{i}_x = \frac{1}{3} \text{ olsun}$$

$$P_{II} = \hat{i}_x^2 \cdot R \rightarrow \left(\frac{1}{9} \cdot R \right)$$

Şekil II için

$$R_{es} = R$$

$$V = \hat{i}_x \cdot R$$

$$\hat{i}_x = \hat{i}$$

$$P_{II} = \hat{i}_x^2 \cdot R$$

Şekil III

$$(R_{es} = \frac{R}{3})$$

$$V = \frac{R}{3} \cdot \hat{i}_x$$

$$\hat{i}_x = 3\hat{i}$$

x_1 in 2'terinden
↑ kaçak akım
geçer

$$P_{III} = \hat{i}_x^2 \cdot R$$

$$P_{III} = P_{II} > P_I$$

Çarpı $\angle$

Deneme - 1 ÇÖZÜMLER

Cevap-1)

Soruda verilen özellikler, Organik bileşiklere ait özellikleri için, dersin adı da Organik kimya olur.

Cevap = C şıklı.

Cevap-2)

Mg → Aktif bir metal olduğu için asitler ile tepkimeye girdiklerinde H₂ gazı çıkarır.

Cu → Yarı Soy metaldir.

Oksijence zengin asitler ile tepkimeye girer ve asit yağmurlarına sebep olan gazları asığa çıkarır. Soruda verilen asit ile nötrleşimi asığa çıkarır.

Al → Amfoter metaldir.

Hem asit, hem de baz ile tepkimeye girerek H₂ gazı asığa çıkarır.

Cevap = D şıklı.

Cevap-3)

X → 1A grubunda olmasına rağmen ametaldir. (H)

T → 7A grubunda olduğu için ametaldir.

Ametal ile Ametal arasında kovalent bağla birleşir.

Cevap = C şıklı.

Cevap-4)

X → Toprak metal (3A)

Y → Halojen (Ametal) (7A)

Z → Soygaz (He)

I) Metal ile ametal arasında kovalent bağla birleşir.

($X^{+3} Y^{-1} = XY_3$) I. öncül doğru.

II) Soygazlar doğada atomik halde bulunurlar. (Yanlış)

III) X → Metal Z → Soygaz
Y → Ametal (Yanlış)

Cevap = A şıklı.

Deneme-1 ÇÖZÜMLER

Cevap = 5)

- I) Bileşikte olabilir Elementte.
- II) Bileşikte olabilir. Elementte
- III) Sadece bileşikler formülle gösterilirler. Elementler Sembol ile.
- IV) Bileşikte olabilir Elementte.

Cevap = D şıkkı.

Cevap - 6)

Saf su içerisinde çözünen katı madde arttıkça (Safsızlık arttıkça) Kaynama noktası artar. Erime noktası ile Buhar Basıncı Ters orantılıdır.

Cevap = B şıkkı.

Cevap - 7)

Dipol-Dipol etkileşimleri polar moleküller arasında olur.

Cevap: E şıkkı.

NOT: B şıkkındaki H_2O ve NH_3 molekülleri de polar dir. Ancak bu iki molekül arasında oluşan etkileşimin adı Hidrojen bağıdır.

ÇÖZÜMLER

19-) 5 numaralı bileşik minerallerdir. Mineraller için,

*Düzenleyicidir

Enerji vermez

Sindirime uğramaz

Hidroliiz olmaz

Hüce zarından direkt geçer

gibi genel özellikler söylebilir. Bundan dolayı D seçeneğindeki "parçalanarak, enerji verir" ifadesi mineraller için yanlıştır.

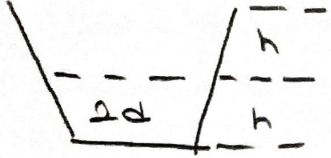
Cevap-D-

20-) Korumca kolanisi akasyadan nektar temin ederek beslenir. Yani kendine yarar sağlar. Bu esnada akasya ağacı da kurncalar tarafından diğer zararlı böceklerle karşı korunarak yarar sağlar. Bu şekilde karşılıklı yarar sağlayan simbiyotik yaşam şekline mutualizm (+, +) denir.

Cevap-A-

ÇÖZÜMLER

Deneme-2

- 1-) 
- Kop ağzer dığın yğkselen bir kop olsgah dđktlle 4d ve 2d'nin tam ortasındab olan 3d değerinini olaraktı. Fakat kop genişledđđi için 4d dđktlleli suyun hacmi fazla dardır. Bundan dolayı dđktlle 3d ve 4d arasındab bir değeri alır.

Cavp: E

- 2-) Katı maddeler için kaynama sıcaklığı bir ayırt edici dđellik dardır.

Cavp: B

- 3-) Notu ve Abart ayarında frekans ve dalga hareketi, ebru saatında dđktlle, akustikte ise yine dalga hareketleri fizik bilimi tarafındab incelenir.

Cavp: D

- 4-) Türkiye'de teknoloji politikalarına yñk veren kurum TEBİTAK'tır.

Cavp: H

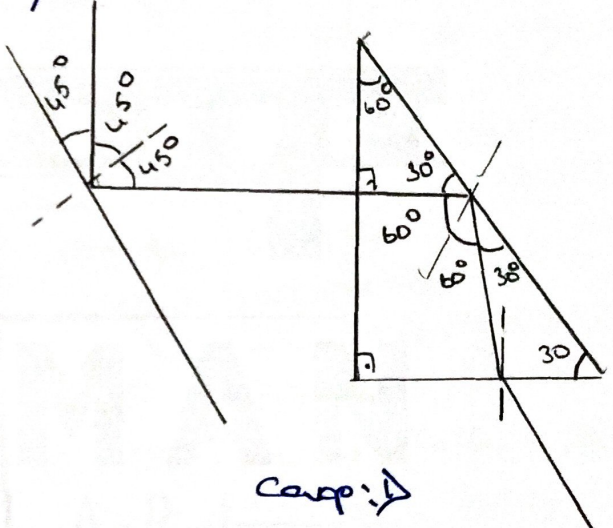
- 5-) Su ızerisındeki buz eridiğinde suyu yğkseliği dđışmez. Bundan dolayı P_k dđışmez. Fakat gazın hacmi artacağı için P_x azalır.

Cavp: C

- 6-) A ve B cisil dengede yalazğı için su sıcaklıkları kesinlikle eşittir.

A cismi hal dđişim sıcaklığındab bir katı olabileceğinden sıcaklığı dđışmeye bilir.

Cavp: A

7-) 

Cavp: D

Deneme - 2

ÇÖZÜMLER

Cevap-1)

Cevap = E şıkkı.

Çünkü: Sodyum nitrat
Bilimsel adıdır.
Yaygın adı: Güherşiredir.

Cevap-2)

X → Element Atomu

Y → Element Molekülü

Z → Bileşik Molekülü.

I) Sıfır maddelerdir. (Doğru)

II) Na → Atom

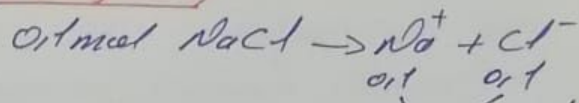
N₂ ve N₂O₅ moleküldür.

(yanlış)

III) Sıfır maddeler Homo
jendir. (Doğru)

Cevap: D şıkkı

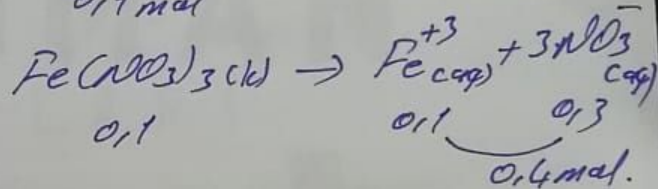
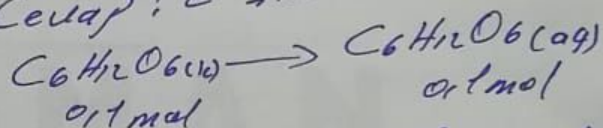
Cevap-3)



0,2 mol iyon kaynağı
nolitasını (+2a.c) yüksel
tiyor ~~se~~ ise!

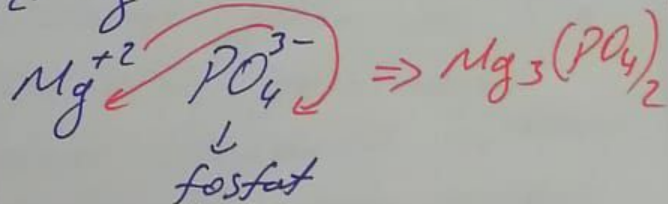
(+a.c) yükselten 0,1 mol
(+4a.c) yükselten 0,4 mol
iyon bulundurmali. Bu
yüzden!

Cevap: E şıkkı.



Cevap: 4)

3. Periyot
12 Mg! 2) 8) 2) 2A grubu



3 mol Mg

2 mol P

8 mol O

+
13 = C şıkkı.

Deneme - 2

ÇÖZÜMLER

Cevap - 5)

1. Tepkimede $Cl - Cl$ bağı kopmuştur. Kinyasal bir olaydır.

2. Tepkime H_2O , kutu halden sıvı hale geçmiştir.

Hâl değişimi olmuştur.

Fiziksel bir olaydır.

I) Kinyasal olaylarda K^0 enerji, Fiziksel olaylardan fazladır. (Doğru)

II) $Cl - Cl$ bağı kopmuştur. (Doğru)

III) Fiziksel olaylarda Fiziksel kuvvetler kopar yada oluşur. Enerjisi de K^0 den azdır. (Doğru)

Cevap: E şikkı.

Cevap - 6)

I) 1X: 1. Periyot 1A grubunda bulunur. Hidrojen dir. Ametel olduğu için hem $(+1)$, hem (-1) değerlik alır. (Yanlış)

II) 2 → 2. Periyot 1A grubunda bulunur. Metaldir. Doğal atomik halde bulunur. (Doğru)

III) 7 → 8A grubunda bulunan Helium dir. ~~Yanlış~~ yükseltgenme basamağı 2 dir. (Doğru)

Cevap - 7)

A) Cu yarı sayı metal olduğu için, Oksijenle tepkimeye girer ve SO_2 veya NO_2 gazı çıkarır. Soruda K^0 Tepkime içinde NO_2 gazı çıkarır.

Diğerlerinde H₂O gazı çıkar.

Cevap = A şikkı

2. Derece Biyoloji

ÇÖZÜMLER

15-) a- Tetrat sayısı = n

$$2n = 100 \Rightarrow n = 50 = \text{tetrat sayısı}$$

b- 1 kromozom 2 kromatit

$$\frac{100 \text{ kromozom} \times \text{kromatit}}{1}$$

$$X = 2 \cdot 100 = 200$$

Mayoz-I sonunda kromozom sayısı ile beraber kromatit sayısı da yarıya düşeceği için

$$\frac{200}{2} = 100 \text{ kromatit olur}$$

c- Mayoz-II sonucu DNA yarılanmış şekilde yarı hücrelere dağıtılır

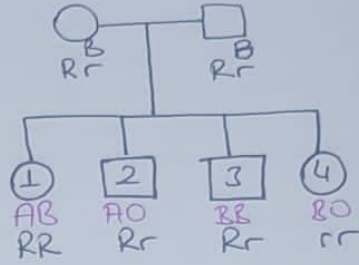
$$\frac{16 \times 10^{-7}}{2} = 8 \times 10^{-7} \text{ gram DNA}$$

d- Mayoz-II sonucu kromozom sayısı yarılanmış 4 yarı hücre oluşur.

$$\frac{100}{2} = 50$$

Cevap-C-

16-)



3. numaralı çocuk homojen BB olduğu için anne ve baba da kesin B aleli vardır.

Rh bakımından 1 numaralı çocuk RR 4 numaralı çocuk rr olduğu için anne ve baba Rr genotipinde olmalıdır.

Tüm bunlar göz önünde bulundurulduğunda annenin AB Rr, babanın BO Rr genotipinde olması mümkündür.

Cevap-A-

2. Deneme Biyoloji

ÇÖZÜMLER

17-) Virüslerde sitoplazma ve organel gibi hücresel yapıların bulunmaması, ATP sentezleyememesi cansızlık kanıtıdır. Fakat mutasyona uğrayabilmeleri, protein bir-lendirmeleri ve canlı konak-larda yaşalmaları canlılıklar-ına kanıttır.

Cevap-B-

18-) Aminoasitler arasında peptit bağı kurulmaktadır. Peptit bağı ise bir amino asitin amino grubu ile ön-ceki amino asitin karboksil grubu arasında yer alır. Şekle göre karboksil grup bu amino asitin 5 numaralı kumu ile (amino grubu) bağlanır.

Cevap-E-

19-) Populasyon sadece belli bir alanda bir türün oluş-turduğu topluluktur. Buna göre 1, 3 ve 5 numaralı örnek-ler birden fazla tür içerebi-leceği için populasyon olarak ele alınamaz.

Cevap-B-

20-) Hareket canlıların ortak özelliğidir. Eğer yer değiştirme şeklinde olursa aktif, yavaş-lım şeklinde olursa pasif hareket olarak adlandırılır. Canlılar işeissinden kadı ve ~~öğeler~~ aktif, aygırsız ve baceksil bitki pasif har-reket eder.

Cevap-D-

ÇÖZÜMLER

Deneme - 3

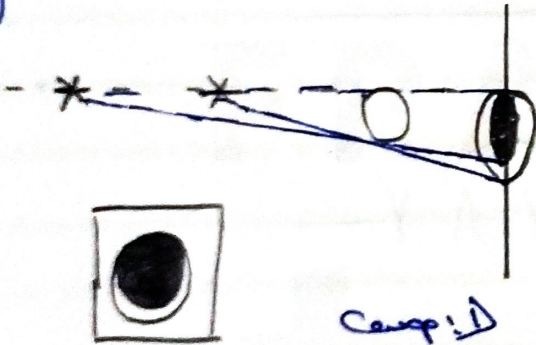
- 1-) SI birim sisteminde
Zaman $\rightarrow$ saniye
Uzunluk $\rightarrow$ metre
Sıcaklık $\rightarrow$ Kelvin dir.

Cevap: D

- 2-) Farklı cisimler arasında gerçekleşen çekim kuvvetine değiyen dır.
I, II ve III inciler değiyene
iyi birer dır.

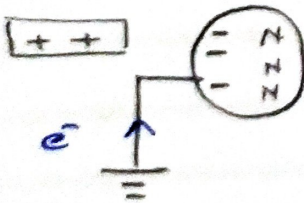
Cevap: E

3-)



Cevap: D

4-)



- K cismin bağlantısı kesilirse (-)
yıkılır, yükler.
K topuğa (-) yük vermez (-)
yük almıştır.

Cevap: A

- 5-) Sıcaklık, sıcaklığı arttırmak
detayları eklemek ve suyun üzerine
bir miktar su eklemek yağ
genelidir.

Cevap: E

- 6-) Kalın yayda ince yayla göre
daha fazla gıdabilirdiği için de
bir iletken birde yayda da
dışarı. Yani yayda ve iletken atma
baş yukarıdır.

Kalın yayda hız ince yayla göre
yayda atmanın hızı iletkenlere göre
ağır. Hız genişlikle orantılı olduğu
için yayda atmanın genişliği iletken
atmadan büyüktür.

Frekans değişmediği için hız artarsa
dalga boyu artar. Hız değişmezse dalga
boyu değişmez. $\lambda = v \cdot T$

I ve II doğru III yanlış

Cevap: A

- 7-) Suyun 0°C ve $+8^\circ\text{C}$ de
öz kütlesi değeri aynıdır.

Yani hacim ve öz kütlesi değeri
değişmez. Kaba su eklenip, çıkar-
ılmadığı için kütlesi de değişmez

Cevap: C

Deneme-3 ÇÖZÜMLER

Cevap-1) Parçada bahsedilen metal gümüşdür. Cl^- gibi iyonlar ile çok az çözünen Tuz oluşturur ve çöker. Böylece insan sağlığına zararlı olan iyonları uzaklaştırır. (Cevap = C şikkı)

Cevap-2)

$$MnO_4^- = x + 32 + 1 = 58$$

$$\Rightarrow x = 25$$

$$\begin{matrix} 55 \\ 30 \\ 25 \end{matrix} Mn \Rightarrow \underline{D \text{ şikkı}}$$

Cevap-3)

Oksijen Sayıları, ametal sayısından fazla olan Ametal Oksitler asidik özellik gösterir.

Cevap = D şikkı

Cevap-4)

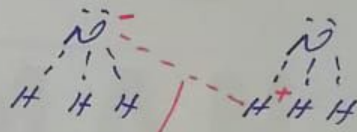
Periyodik cetvelde Soldan sağa ve yukarıdan aşağıya ilerlerken Atom numarası artar.

Cevap = B şikkı (ECRNN)

Cevap-5)

I) Doğru.

II)



H; F, O, N'dan birine direkt bağlandığında Hidrojen Bağı oluşur. (Doğru)

III) N ile H arasındaki bağ, atomlar arası olduğundan Güçlü etkileşimdir. Kopardmak için 40 kJ'den daha fazla enerji gerekir. (Doğru)

(Cevap = E şikkı)

Deneme-3 ÇÖZÜMLER

Cevap-6)

I) Sadece Titresim hareketi yapanlar Katılar veya Saygazlardır.
(Yanlış) (kesin değil)

II) Saygazlar atomik halde bulunur ama katıların tamamı için doğru olmaz (İyot = I_2 gibi)
(Yanlış) (Kesin değil)

III) Saygaz olsa doğru ama katılar sıkıştırılamazlar. (Yanlış) (Kesin değil)

Cevap = E sıkı

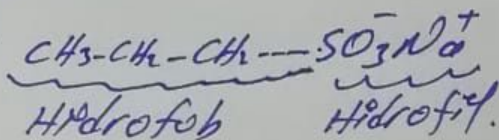
Cevap-7)

Soruda verite dört öncüde deterjanların özelliğidir.

Yüzey Aktif

Yüzey gerilimini azaltan maddelerdir.

- Su da çözünürler.
- Hidrofil ve Hidrofob uçları vardır.



3. Deneme Biyoloji

ÇÖZÜMLER

15-) Nijerya'daki yazam ile ilgili verilen parçada böcekler ve örümcekler $\rightarrow$ etken baraklı

Kurbacılar $\rightarrow$ amfibiler (2 yazamılır)

monter türleri

Bitkilerden bahsedilmemiştir.

Parçada bahsi geçmeyen canlı grubu memelilerdir

Cevap-C-

16-) Sağlıklı insanlarda yumurta ve spermde 22 otozom + gonozom bulunur. Buna bağlı olarak otozom oranı aynıdır.

Oogenez ve spermatogenez olayları mayoz bölünmeyle gerçekleşir. 1 ve 2 numara değildir. 3 numaralı olay bölünmedir.

Mayoz bölünme sonucu oluşan yumurta ve sperm n kromozomlu, bölünme sonucu oluşan zigot 2n kromozomludur.

Yumurta $22+X$ sperm $22+X$ veya $22+Y$ olabilir.

Cevap-B-

17-) DNA'nın yapısında deoksiriboz RNA'nın yapısında riboz şekeri bulunur. 2 şeker şeridi de 5 C'lüdür. Fakat deoksiriboz şekeri ribozdan 1 oksijen eksiktir.

Cevap-A-

18-) Aglutinasyon (sıkışma) antijenin antikoruyla karşılaşmasıyla meydana gelir.

1. damla A, 2. damla B, 3. damla ise Rh ile ilgili bilgi verir. Buna göre;

Yapı $\rightarrow$ B Rh+

Kutay $\rightarrow$ A Rh+

Berat $\rightarrow$ B Rh- 'dir. Cevap-B-

19-) Virüslerin enzim sistemi bulunmadığından antibiyotiklerden etkilenmezler.

Antibiyotikler kimyasal maddeler olduğundan vücutta olaylar reaksiyonları sebep olabilirler ve bazı monter türlerinden elde edilebilirler.

Cevap-B-

20-) Otozomlarda genelde 18, 19 ve 21. kromozomun fazlalığıyla oluşan bir hastalıktır.

Cevap-C-

TYT

NET ARTTIRAN DERS NOTLARI

Yeni Çıktı !



FRAGMAN
YAYINLARI



9 786057 138170