



T.C.
AYDIN VALİLİĞİ
İl Millî Eğitim Müdürlüğü
LYS DENEME SINAVLARI

DENEME SINAVI

ÇÖZÜM KİTAPÇIĞI

LYS GENEL DENEME SINAVI

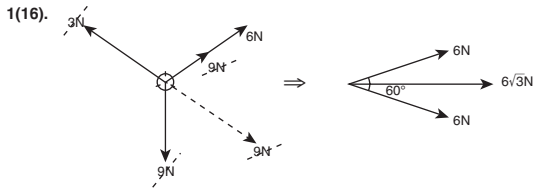
2

LYS-2 FİZİK
LYS-2 KİMYA
LYS-2 BİYOLOJİ

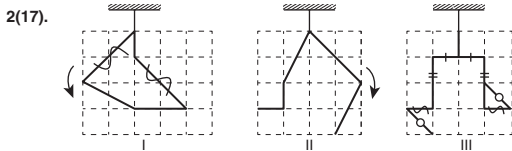


Katkılarından dolayı teşekkür ederiz.

LYS-2

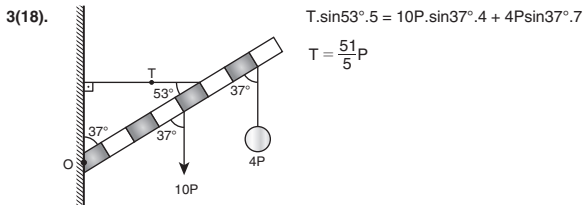


(Vektörler) Cevap D



Şekil – III teki sistem verildiği gibi dengede kalır.

(Kütle Merkezi) Cevap C



(Tork) Cevap C

FİZİK

4(19). $F_s = 6N$ $\frac{F_{net}}{a} = m$
 $k \cdot mg = 6$ $m = \frac{6}{2} = 3 \text{ kg}$
 $k \cdot 3 \cdot 10 = 6$
 $k = \frac{6}{30} = 0,2$

ÇÖZÜMLER

(Dinamik) Cevap B

- 5(20).
- İvme sabit ve "g" dir. (I. Yanlış)
 - Hız vektördür ve yatay hız değişmez. (II. Doğru)
 - Cisme etki eden kuvvet "mg" dir. (III. Doğru)

(Eğik Atış) Cevap D

6(21).

$$E_T = \frac{1}{2} m v^2 + \frac{1}{2} \left(\frac{2}{5} m r^2 \right) \cdot \frac{v^2}{r^2}$$

$$= \frac{1}{2} 4,25 + \frac{1}{2} \cdot 25$$

$$E_T = 70 \text{ joule}$$

(Enerji) Cevap E

ÇÖZÜMLER

7(22). $P_{ik} = P_{son}$

$E_K = E_P$

$m_1 \cdot 10g = 10m_1 \cdot g_{ort}$
 $g_{ort} = 10m/s$

$\frac{1}{2}m_{ort}v_{ort}^2 = m_{ort}gh$
 $\frac{1}{2} \cdot 10g = 10 \cdot h$
 $h = 5 \text{ m}$

(Momentum) Cevap A

8(23). $g = \frac{GM}{R^2}$ $g' = \frac{GM}{(R+2R)^2} = \frac{g}{9}$
 $G \rightarrow \frac{G}{9}$

(Kepler) Cevap D

9(24). $W = \Delta E$ $q \cdot V = \Delta E$ $p \cdot t = E$
 $F \cdot x = \Delta E$ $\downarrow \downarrow$ $\downarrow \downarrow$
 \downarrow (c) . (v) (kw) . (h)
 (N) . (m)
 • Hepsini kullanabilir.

(Birimler) Cevap E

10(25). $\lambda_x = \frac{2L}{2L \cdot 3T}$
 $\lambda_y = \frac{2L}{L \cdot 6T}$
 $\frac{\lambda_x}{\lambda_y} = 1$

(Genleşme) Cevap A

FİZİK

11(26). • 0°K ve -273°C mutlak sıfır
 • -286°C ölçülemez.

(Isı - Sıcaklık) Cevap A

12(27). $P_1 = P_2 + hdg$
 $P_3 = P_2 + 2hdg$
 $P_3 > P_1 > P_2$ olur.

(Basınç) Cevap B

13(28). $d_L = d_M > d_K$
 $F + T = G_L$
 $F + T = G_M$
 $F = G_K + 2T$

(Kaldırma Kuvveti) Cevap E

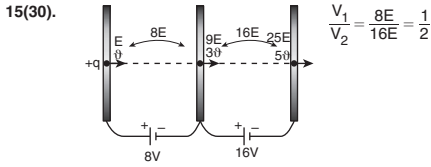
14(29). $V_K = V_L = -\frac{kq}{2r}$
 $V_M = -\frac{kq}{4r}$
 $V_M > V_L = V_K$

(Elektriksel Potansiyel) Cevap B

LYS-2 (GNL-2/1516)

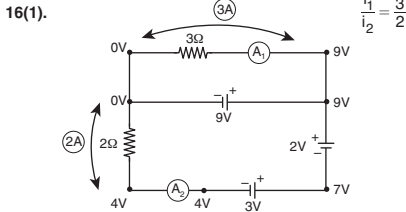
3

LYS-2



$q \cdot V = \Delta E = \frac{1}{2}m(v_5^2 - v_1^2)$

(Paralel Levhalar) Cevap A



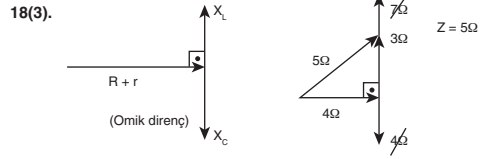
(Elektrik Akımı) Cevap C

17(2). $r = \frac{m_1 \cdot g}{q \cdot B}$
 $2r = \frac{m_2 \cdot 2g}{2q \cdot B}$
 $\frac{m_1}{m_2} = \frac{1}{2}$

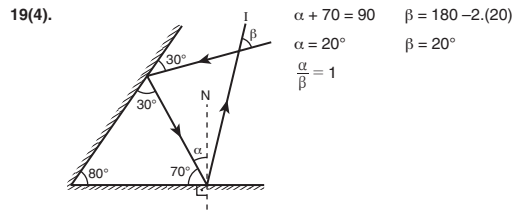
(Manyetik Alan) Cevap B

LYS-2 (GNL-2/1516)

FİZİK



(Alternatif Akım) Cevap C



(Optik) Cevap D

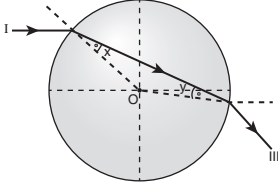
20(5). Küresel aynaların odak uzaklığı yalnızca aynaların eğrilik yarıçapına bağlıdır. (II. doğru)

(Optik) Cevap B

4

ÇÖZÜMLER

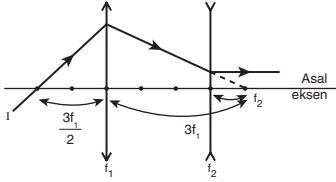
21(6).



x ve y açıları eşit olduğundan I ışını III yolunu izleyebilir.

(Optik) Cevap C

22(7).



• $3f_1 = 4 \text{ br}$

$f_1 = \frac{4\text{br}}{3}$ $\frac{f_1}{f_2} = \frac{4}{3}$

• $f_2 = 1 \text{ br}$

(Optik) Cevap A

FİZİK

23(8). $\Delta S = 32 - 8 = 24 \text{ cm}$
 $24 = n \cdot 4$
 $n = 6 \text{ katar.}$

24(9). $\Delta S = 8\lambda - \frac{3}{2}\lambda = \frac{13\lambda}{2}$
 $\frac{13}{2}\lambda = \left(n + \frac{1}{2}\right)\lambda$
 $n = 6. \text{ Aydınlık}$

25(10). $f_g = f_k \left(\frac{\vartheta_{\text{ses}} + \vartheta_{\text{gözlemci}}}{\vartheta_{\text{ses}} - \vartheta_{\text{kaynak}}} \right)$
 $= 900 \cdot \frac{350}{250}$
 $f_g = 1260 \text{ Hz}$

(Su Dalgalarında Girişim) Cevap C

(Tek Yarıktaki Girişim) Cevap A

(Ses) Cevap B

LYS-2 (GNL-2/1516)

5

LYS-2

- 26(11). • K ve L'nin kesme gerilimi aynı olduğundan aynı renkli ışıklardır. (I. yanlış)
 • K'nın doyma akımı L'nin doyma akımından büyüktür. (II. doğru)
 • K ve L'nin dalga boyları eşittir. (III. yanlış)

(Fotoelektrik Olay) Cevap B

27(12). $\vartheta = \frac{\sqrt{3}}{2}c$ ise $\gamma = 2$ dir.

$L_0 = L\gamma$ Alan = (20). (20) = 400 m² olur.

40 = L.2

L = 20 m

(Modern Fizik) Cevap C

28(13). Elektron lepton grubunda yer alır.

(Atom Altı Parçacıklar) Cevap E

LYS-2 (GNL-2/1516)

FİZİK

29(14). Yüksüz oldukları için elektrik ve manyetik alanda sapmazlar.

(Elektromagnetik Dalgalar) Cevap D

30(15). $Z = \frac{\Delta\lambda}{\lambda} = \frac{40}{800} = \frac{1}{20} = 0,05$

(Yıldızlar) Cevap E

6

LYS-2

ÇÖZÜMLER

ÇÖZÜMLER

1(16). $\lambda = 500 \text{ nm} \cdot 10^{-9} = 5 \cdot 10^{-7} \text{ metre}$

$$\gamma = \frac{c}{\lambda} = \frac{3 \cdot 10^8}{5 \cdot 10^{-7}} = \boxed{6 \cdot 10^{14} \text{ hertz}}$$

(Atomun Yapısı) Cevap C

2(17). $_{29}\text{Cu} \rightarrow 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 \boxed{4s^1} 3d^{10}$

En dış katmandaki elektronu 4s orbitalinde bulunur. Bu yüzden;

$$n = 4 \text{ (I. doğru)}$$

$$\ell = 0 \text{ (III. doğru)}$$

$$m_\ell = 0 \text{ (II yanlış)}$$

(Atomun Yapısı) Cevap E

- 3(18). • Aynı grupta atom hacmi yukarıdan aşağıya doğru artar.
• Aynı grupta yukarıdan aşağı doğru elektronegatiflik azalır, metal aktiflik artar ve iyonlaşma enerjisi azalır.

(Periyodik Sistem) Cevap B

KİMYA

- 4(19). Aynı periyotta ardışık atom numaralarına sahip X, Y ve Z elementlerinin grup numaraları sırasıyla 6A, 7A ve 8A ise iyonlaşma enerjileri $Z > Y > X$ veya 5A, 6A ve 7A ise $Z > X > Y$ şeklinde sıralanabilir.

(Periyodik Sistem) Cevap B

5(20). 4. periyot 1B grubunda ise dağılım $\left. \begin{array}{l}) \\) \\) \end{array} \right\} \begin{array}{l} 2 \\ 8 \\ 18 \\ 1 \end{array}$

5. periyot 1A grubunda ise $\left. \begin{array}{l}) \\) \\) \\) \end{array} \right\} \begin{array}{l} 2 \\ 8 \\ 18 \\ 8 \\ 1 \end{array}$

Atom numarası 40 ise katman dağılımı $\left. \begin{array}{l}) \\) \\) \\) \end{array} \right\} \begin{array}{l} 2 \\ 8 \\ 18 \\ 10 \\ 2 \end{array}$ olabilir.

(Periyodik Sistem) Cevap E

- 6(21). NaCl tuzu suda çözünürse iyon-dipol etkileşim oluşur. Hidrojen bağı ve dipol-dipol etkileşimi zaten suda yoğun fazda bulunur.

(Kimyasal Türler Arası Etkileşimler) Cevap B

LYS-2 (GNL-2/1516)

7

LYS-2

- 7(22). I. C_2H_6 molekülleri arasında sadece London kuvvetleri bulunur, bu yüzden kaynama noktası en düşüktür. II. ve III. maddelerde OH'dan dolayı hidrojen bağı vardır. Ancak $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ 'in C sayısı büyük olduğu için kaynama noktası en yüküktür.

(Kimyasal Türler Arası Etkileşimler) Cevap B

- 8(23). 1 mol CH_4 — C_2H_6 karışımında CH_4 ve C_2H_6 maddelerinin mol sayıları 1 olmayacağı için karışımın kütlesi de 16 g ve 30 g olamaz.

(Mol – Hesaplamalar) Cevap A

- 9(24). Donarken hacmi büyüyen maddelerden biri sudur.
– Katsı sıvısında yüzer (I. doğru)
– Sıvıların kaynama noktası dış basınçla doğru orantılıdır. (II. doğru)
– Buzun erime noktası dış basınçla ters orantılıdır. (III. doğru)

(Maddenin Halleri) Cevap E

KİMYA

- 10(25). X → 2a°C artırmış
Y → 3a°C artırmış
Z → a°C artırmış
maddelerin verdikleri iyon veya moleküller arasında da aynı oran bulunur.
Bu yüzden
X → NaCl → 2 iyon
Y → MgCl₂ → 3 iyon
Z → C₆H₁₂O₆ → 1 molekül

(Karışımlar) Cevap A

- 11(26). Saniyede ΔU;
ΔU = 100 – 70 = 30 j
1 saniye 60 j artar.
60 saniyede 1800 j artar.

(Kimyasal Tepkimelerde Enerji) Cevap D

- 12(27). $\frac{1 \text{ mol CH}_4 \text{ yakılırsa} \quad 30000 \text{ kal ısı}}{0,2 \text{ mol CH}_4 \text{ yakılırsa} \quad ?}$
6000 kal ısı çıkar.

$$Q = mc\Delta t$$
$$6000 = 100 \cdot 1 \cdot \Delta t$$
$$\Delta t = 60^\circ\text{C artar.}$$

(Kimyasal Tepkimelerde Enerji) Cevap D

LYS-2 (GNL-2/1516)

8

ÇÖZÜMLER

13(28). Tepkime denklemindeki katsayılarla maddelerin hızları doğru orantılıdır.

$$\frac{\Delta[\text{CO}_2]}{\Delta t} = \frac{3}{5}$$

(Reaksiyon Hızı) Cevap D

14(29). • Hacim artarsa maddelerin derişimleri azalır. (I. yanlış)

• Sıvı ilavesi dengeyi bozmaz. (II. yanlış)

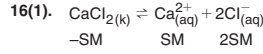
• CO_{2(g)} eklenirse denge sola kayar ve [O₂] artar. (III. doğru)

(Kimyasal Tepkimelerde Denge) Cevap C

15(30). Zayıf asit çözeltisine su eklenirse iyonlaşma yüzdesi artar. pH değeri artar fakat 7 olamaz. Tesir değeriği değışmez.

(Asit – Baz Dengesi) Cevap B

KİMYA



$$K_{\text{çç}} = [\text{Ca}^{2+}] \cdot [\text{Cl}^{-}]^2$$

$$500 \cdot 10^{-12} = S \cdot (2S)^2$$

$$500 \cdot 10^{-12} = 4S^3$$

$$S^3 = 125 \cdot 10^{-12}$$

$$S = 5 \cdot 10^{-4} \rightarrow [\text{Ca}^{2+}] = 5 \cdot 10^{-4}$$

$$10^{-4} \text{M Ca}^{2+} \rightarrow \text{Sertlik 1}$$

$$5 \cdot 10^{-4} \text{M Ca}^{2+} \rightarrow \text{Sertlik 5}$$

(Çözünme – Çökeltme Dengesi) Cevap E

17(2). Aktif metal aşınır.

Metal Aktiflik Li > Na > K'dir.

Bu yüzden Yalnız II aşınır.

(Elektrokimya) Cevap B

18(3). • Tuz köprüsündeki anyonlar anota gider. Yani I. yarı hücre anottur. Bu yüzden Zn metali daha aktiftir.

$$\cdot \overset{\ominus}{E}_{\text{Zn}^{2+}/\text{Zn}} < \overset{\ominus}{E}_{\text{Ag}^+/\text{Ag}} \text{ (I. doğru)}$$

• e⁻lar dış devrede anottan katoda gider. (II. yanlış)

• Anota su eklenirse E_{pl} artar. (III. doğru)

(Elektrokimya) Cevap D

LYS-2 (GNL-2/1516)

9

LYS-2

19(4). 1 tane p – udu

1 tane n – udu

¹H → 2 tane up, 1 tane down

²D → 3 tane up, 3 tane down

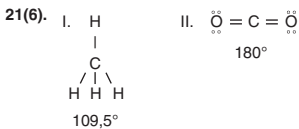
³T → 4 tane up, 5 tane down

III > II > I

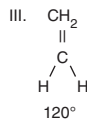
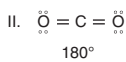
(Çekirdek Kimyası) Cevap E

20(5). Verilen 3 özellik de alkali metallere aittir.

(Elementler Kimyası) Cevap A



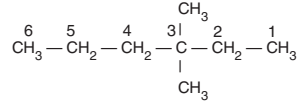
Bağ açısı : II > III > I



(Organik Kimyaya Giriş) Cevap C

KİMYA

22(7).

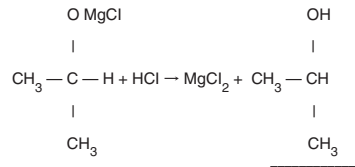


3,3 – di metil hegzan

(Organik Kimya) Cevap D

ÇÖZÜMLER

23(8).



2° alkol

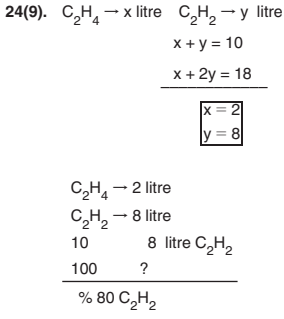
• 2° alkoller 1 kademe yükseltgenebilir. (I. yanlış)

• 2° alkoller 1 kademe yükseltgendiğinde keton oluşur. (II. doğru)

• Monoalkollerin 1 molünden 1 mol su çekilirse alken oluşur. (III. doğru)

(Organik Kimya) Cevap C

ÇÖZÜMLER



(Organik Kimya) Cevap D

- 25(10). • $X + AgNO_3 \xrightarrow{NH_3}$ Beyaz Çökelek ise X — uç alkindir. (I. doğru)
- Y, bayer ayracına etki ediyorsa alkendir. Ama iç alken de olabilir. (II. kesin değil)
 - Z, radikalik yer değiştirme tepkimesi veriyorsa alkandır. Ama sikloalkanda olabilir. (III. kesin değil)

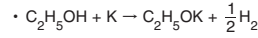
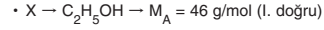
(Organik Kimya) Cevap A

KİMYA

- 26(11). I. ve II. bileşikler asit olduğu için sulu çözeltilerinde H^+ sayısı OH^- sayısından fazladır.

(Organik Kimya) Cevap B

- 27(12). 2 kademe yükseltgendiğinde etanoik asite dönüşen X maddesi etanoldür.



$$22,4 \cdot 0,5 = 11,2 \text{ lt } H_2 \text{ (II. doğru)}$$

- Alkoller suda moleküler çözüldüğü için elektriği iletmez. (III. doğru)

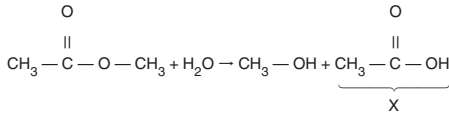
(Organik Kimya) Cevap E

11

LYS-2 (GNL-2/1516)

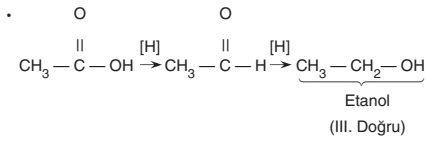
LYS-2

- 28(13). Tepkimede oluşan esteri hidroliz edersek X bileşiği bulunur.



X — Etanoik Asit

- Asitlerin sulu çözeltileri elektrolittir. (I. doğru)

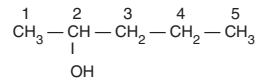


(Organik Kimya) Cevap A

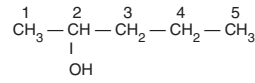
KİMYA

- 29(14). B şıkkındaki iki bileşiğin de açık formülü aynı olduğu için birbirinin izomeri değildir.

- 2 – pentanol



- 2 – hidroksi pentan



(Organik Kimya) Cevap B

- 30(15). Genel formülü C_nH_{2n} ise düz zincirli alken veya sikloalkan sınıfındadır. Bu yüzden 3 ifadenin de doğruluğu kesin değildir.

(Organik Kimya) Cevap E

ÇÖZÜMLER

1(16). Açlık durumunda öncelikli olarak şeker daha sonra yağ en son proteinler kullanılır. Proteinlerden kas proteini sinir proteininden önce kullanılır.

(Hücresel Solunum) Cevap A

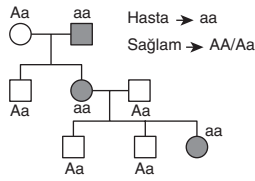
2(17). NADP⁺ nin indirgenmesi ve suyun parçalanması ile oksijenin açığa çıkması ışığa bağımlı tepkimeler (devirsiz fotosentez) sırasında gerçekleşir.

(Fotosentez) Cevap D

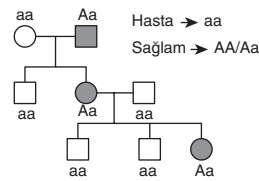
3(18). Sempatik sinirler kalp atışını hızlandırır ve bronşları genişletir.

(Sinir Sistemi) Cevap B

4(19). I. Otozomal çekinik



II. Otozomal dominant



(Kalıtım) Cevap D

BİYOLOJİ

LYS-2

5(20). I. Tripsinojen $\xrightarrow{\text{Enterokinaz}}$ Tripsin

II. Kimotripsinojen $\xrightarrow{\text{Tripsin}}$ Kimotripsin

III. Pepsinojen $\xrightarrow{\text{HCl}}$ Pepsin

(Enzim) Cevap D

6(21). İncebağırsak villusları → Peke sarnıcı → Sol köprücük ← Göğüs kanalı → Altı toplardamarı → Üst ana toplar → Sağ kulakçık

(Sindirim Sistemi) Cevap E

7(22). Bakterilerin tamamında halkasal DNA, hücre zarı, hücre çeperi, RNA ve ribozom ortaktır.

(Bakteriler Alemi) Cevap D

8(23). İnsülin kan şekerini düşürür. Glikojen kan şekerini yükseltir. Kalsitonin kandan kemiğe, parathormon kemikten kana Ca⁺⁺ geçişini artırır.

(Endokrin Sistemi) Cevap B

9(24). I. Sinirlerin akson ucundan asetil kolin salgılanır.

II. Na⁺ iyonlarının geçirgenliği artarak elektriksel bir değişim meydana gelir.

III. Ca⁺² iyonları aktin ve miyozin ipliklerinin arasına salınır.

IV. ATP az enzimi aktiveleşir.

(Destek Hareket Sistemi) Cevap C

13

LYS-2 (GNL-2/1516)

LYS-2

10(25). A0Rr x 00rr

A0 x 00

Rrx rr

$\frac{A0}{1/2} \frac{A0}{1/2} \frac{00}{1/2} \frac{00}{1/2}$

$\frac{Rr}{1/2} \frac{Rr}{1/2} \frac{rr}{1/2} \frac{rr}{1/2}$

$\frac{1}{2} \times \frac{1}{2} \times \frac{1}{2} \times \frac{1}{2} = \frac{1}{8}$

(Kalıtım) Cevap C

11(26). Epididimis kanalları spermilerin yaklaşık 20 gün tutulduğu olgunlaştığı hareket ve döllenme yeteneği kazandıdığı yerdir.

(Üreme Sistemi) Cevap E

12(27). Darwin'e göre mutasyon kalıtsal varyasyona neden olur. Kalıtsal varyasyon sonucunda doğal seleksiyon gerçekleşir.

(Evrim) Cevap C

13(28). Cisimden gelen ışınlar → Kornea

Retina — Camsı sıvı — Göz merceği — Göz bebeği

(Duyu Organları) Cevap A

BİYOLOJİ

14(29). Kulak yolu → Dış kulak

Östaki borusu — Orta kulak

Yarım daire kanalları, vestibular kanal, tulumcuk — iç kulakta bulunur.

(Duyu Organları) Cevap B

15(30). Vücut dengesinin sağlanmasında iç kulakta bulunan kesecik, tulumcuk ve yarım daire kanalları etkilidir.

(Duyu Organları) Cevap E

16(1). Karaciğer, üretra ⇒ Endoderm kökenlidir.

Periton ⇒ Mezoderm kökenlidir.

Duyu reseptörleri, epidermis ⇒ ektoderm kökenlidir.

(Gelişme) Cevap B

17(2). Alyuvarlar ve kan pulcukları dalak ve karaciğerde parçalanır.

(Dolaşım Sistemi) Cevap E

18(3). 200 t RNA = 200 aminoasit taşır. 200 aminoasit var ise 200 antikodon vardır. 201 kodon bulunur. (Stop kodon) 201 kodon 201 kodon eşittir. 1 kodon 3 nükleotit bulunur. 201 kodon 603 nükleotit bulunur.

(Protein Sentezi) Cevap B

LYS-2 (GNL-2/1516)

14

ÇÖZÜMLER

19(4). Bir canlı ototrof ise fotosentez veya kemosentez yapar. Kemosentetiklerde klorofil bulunmaz.

(Canlılar Alemi) Cevap A

20(5). Bütün duyu organlarının dağılımı merkezi talamustur. (Koku hariç)

(Sinir Sistemi) Cevap A

21(6). Glükozun azalmasının sebebi polisakkarit sentezi ya da solunum olabilir.

(Hücre Organelleri) Cevap D

22(7). Yaprak yüzey genişliğinin azalması terlemeyi azaltır. Yani su kaybını azaltır.

(Bitki Fizyolojisi) Cevap C

23(8). Mide ve bağırsak hormon ve enzim salgılar. Bu nedenle karma bezdir. Mide proteini, ince bağırsak polipeptidi parçalar.

(Sindirim Sistemi) Cevap B

24(9). Yağ hidrolizi sonucu yağ asidi (pH)

Selüloz hidrolizi sonucu glüköz

Protein hidrolizi sonucu aminoasit (pH)

ATP hidrolizi sonucu fosforik asit (pH) açığa çıkar.

(Canlıların Temel Bileşenleri) Cevap D

BİYOLOJİ

25(10). Oksijenli solunumda Krebs çemberi ve Krebs hazırlıkta CO₂ açığa çıkar.

(Hücre Solunumu) Cevap D

26(11). Soğuk havalarda daha fazla idrara çıkılır.

Sıcak havalarda terleme ile su kaybı olur ve daha az idrara çıkılır.

Gamerulustan Bowman kapsülüne kan hücreleri geçemez.

(Boşaltım Sistemi) Cevap A

27(12). Kabuk kısmında — Glomerulus kılcalı

Bowman kapsülü

Proksimal tüp

Distal tüp bulunur.

Geri emilim; Proksimal, Henle, Distal ve İdrar toplama kanalında olur.

(Boşaltım Sistemi) Cevap C

28(13). Terleme ve CO₂ tüketimi (fotosentez) ksilemde su taşınmasını artırır.

(Bitki Fizyolojisi) Cevap C

29(14). Bakterilere karşı dirençli bitkiler elde etmek uygundur.

(Biyoteknoloji) Cevap C

30(15). Verilen öncüllerden hepsi doku kılcalığında gerçekleşir.

(Solunum Sistemi) Cevap E

15

LYS-2 (GNL-2/1516)

CEVAP ANAHTARI

LYS-2 FİZİK GENEL DENEME-2 (A GRUBU) CEVAP ANAHTARI											
1.D	2.C	3.C	4.B	5.D	6.E	7.A	8.D	9.E	10.A	11.A	12.B
13.E	14.B	15.A	16.C	17.B	18.C	19.D	20.B	21.C	22.A	23.C	24.A
25.B	26.B	27.C	28.E	29.D	30.E						

LYS-2 FİZİK GENEL DENEME-2 (B GRUBU) CEVAP ANAHTARI											
1.C	2.B	3.C	4.D	5.B	6.C	7.A	8.C	9.A	10.B	11.B	12.C
13.E	14.D	15.E	16.D	17.C	18.C	19.B	20.D	21.E	22.A	23.D	24.E
25.A	26.A	27.B	28.E	29.B	30.A						

LYS-2 KİMYA GENEL DENEME-2 (A GRUBU) CEVAP ANAHTARI											
1.C	2.E	3.B	4.B	5.E	6.B	7.B	8.A	9.E	10.A	11.D	12.D
13.D	14.C	15.B	16.E	17.B	18.D	19.E	20.A	21.C	22.D	23.C	24.D
25.A	26.B	27.E	28.A	29.B	30.E						

LYS-2 KİMYA GENEL DENEME-2 (B GRUBU) CEVAP ANAHTARI											
1.E	2.B	3.D	4.E	5.A	6.C	7.D	8.C	9.D	10.A	11.B	12.E
13.A	14.B	15.E	16.C	17.E	18.B	19.B	20.E	21.B	22.B	23.A	24.E
25.A	26.D	27.D	28.D	29.C	30.B						

LYS-2 BİYOLOJİ GENEL DENEME-2 (A GRUBU) CEVAP ANAHTARI											
1.A	2.D	3.B	4.D	5.D	6.E	7.D	8.B	9.C	10.C	11.E	12.C
13.A	14.B	15.E	16.B	17.E	18.B	19.A	20.A	21.D	22.C	23.B	24.D
25.D	26.A	27.C	28.C	29.C	30.E						

LYS-2 BİYOLOJİ GENEL DENEME-2 (B GRUBU) CEVAP ANAHTARI											
1.B	2.E	3.B	4.A	5.A	6.D	7.C	8.B	9.D	10.D	11.A	12.C
13.C	14.C	15.E	16.A	17.D	18.B	19.D	20.D	21.E	22.D	23.B	24.C
25.C	26.E	27.C	28.A	29.B	30.E						