



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

DENEME SINAVI

ÇÖZÜM KİTAPÇIĞI

LYS GENEL DENEME SINAVI

3

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



Katkılarından dolayı teşekkür ederiz.

LYS-2

$$1(22). \left. \begin{array}{l} d > n.\lambda \\ 20 > n.4 \\ 5 > n \\ n = 4 \end{array} \right\} \begin{array}{l} 2n + 1 \text{ merkezi karın} \\ \text{Toplam 9 karın çizgisi oluşur.} \end{array}$$

(Dalgalar) Cevap B

$$2(23). \frac{9}{2} \Delta X = 18 \text{ mm}$$

$$\Delta X = 4 \text{ mm}$$

Merkezi aydınlık saçan $2 \Delta X$ olduğundan 8 mm olur.

(Işık Teorileri) Cevap E

3(24). Maksimum akımı artırmak için ışık şiddeti artırılmalıdır. Akım maksimum değerde olduğundan sökülen tüm elektronlar anoda ulaşmıştır, II. ve III. işlemlere gerek yoktur.

(Fotoelektrik) Cevap A

4(25). Yüzey sıcaklıklarına göre yıldızlar;

O – B – A – F – G – K – M sınıflarına yüksek sıcaklıktan düşük sıcaklıktaki yıldız doğru sıralanır.

(Yıldız – Yıldızsılar) Cevap A

FİZİK

5(26). Elektronun uyarılması için enerjisinin en az 2,3 eV, fotonun uyarılması için ise bir enerji düzeyine eşit olmalıdır.

(Atom) Cevap C

6(27). $n = 1$. yörüngede dolanan elektron hızı $\dot{\theta}$ ise $n = 3$. yörüngedeki hızı $\frac{9}{3}$ tür.

$$P_1 = m\dot{\theta} = P \text{ ise}$$

$$P_3 = m \cdot \frac{9}{3} = \frac{P}{3} \text{ bulunur.}$$

(Atom) Cevap D

7(28). Uyarılan elektronun toplam enerjisi artar. Uyarılan elektronun hızı azaldığından kinetik enerjisi azalır, potansiyel enerjisi artar.

Toplam enerjisi arttığından potansiyel enerjideki değişim daha büyüktür.

(Atom) Cevap E

8(29). Diyoptri = $\frac{1}{F \rightarrow}$ metre

$$D = \frac{1}{0,2} = -5$$

Kalın kenarlı merce kullanıldığı için (-) alınır.

(Mercekler) Cevap C

ÇÖZÜMLER

- 9(1). X ucuna doğru dalga boyu azaldığına göre, X ucuna doğru derinlik azalıyor ya da frekans azaltılıyordur.

(Dalgalar) Cevap D

- 10(2). I. ve III. yargı doğrudur.

Elektromanyetik dalgalar ise yüksüz olup elektrik ve manyetik alanda sapmazlar. Bu yüzden II. yargı yanlıştır.

(Dalgalar) Cevap C

$$11(3). \gamma = \frac{1}{\sqrt{1 - \beta^2}} \Rightarrow \gamma = \frac{5}{3} \text{ olur.}$$

$$\left. \begin{aligned} E_{\text{toplam}} &= \gamma mc^2 = \frac{5mc^2}{3} \\ E_{\text{kinetik}} &= \frac{5mc^2}{3} - mc^2 = \frac{2mc^2}{3} \end{aligned} \right\} \frac{E_T}{E_K} = \frac{5}{2} \text{ olur.}$$

(Modern Fizik) Cevap E

- 12(4). Bozunma sabiti radyoaktif elementin cinsine göre değişir ve çekirdeklerin bozulma hızını verir. Bozulan çekirdek sayısı gittikçe azaldığından aktivite azalır.

(Nükleer Fizik) Cevap E

FİZİK

- 13(30). Pion ve Kaon mezondur.

(Atom Altı Parçacıklar) Cevap D

$$14(5). \text{I. } \frac{\text{kg}}{\text{Newton}} = \frac{\text{F}_S}{\text{Newton}} \\ \text{k birimsiz çıkar.}$$

$$\text{II. } n = \frac{c}{\lambda} \text{ dir. } n = \frac{\text{m/s}}{\text{m/s}} \} n \text{ birimsiz çıkar.}$$

$$\text{III. } \epsilon = h \cdot f$$

$$\text{joule} = h \cdot \frac{1}{\text{saniye}} \} h = \text{j} \cdot \text{s} \text{ olur.}$$

(Birimler) Cevap D

- 15(6). Enerji-zaman ve enerji-yol grafiklerinde serbest bırakılan cismin aldığı yol göz önüne alınmalıdır. İvme zaten sabit yerçekim ivmesidir.

(Enerji) Cevap E

$$16(7). F - F_S = m \cdot a$$

$$30 - (0,4 \cdot 30) = (3 + 3) \cdot a \Rightarrow a = 3 \text{ m/s}^2$$

$$30 - T = 3 \cdot a$$

$$30 - T = 9 \Rightarrow T = 21 \text{ N olur.}$$

(Dinamik) Cevap C

- 17(8). I. X aracı Y aracını hızlanıyor görür.

II. Araçların t = 0 anındaki konumları verilmediğinden bilinemez.

III. Hız değerleri verilmediğinden bilinemez.

(Hareket) Cevap A

LYS-2 (GNL-3/1516)

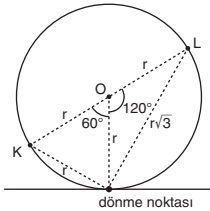
3

LYS-2

$$18(9). mgh = \frac{1}{2} m \theta^2 + \frac{1}{2} I \omega^2 \\ mgh = \frac{1}{2} m \theta^2 + \frac{1}{2} \frac{1}{2} m r^2 \omega^2 \quad (r^2 \cdot \omega^2 = \theta^2) \\ mgh = \frac{3}{4} m \theta^2 \\ 3 = \frac{3}{4} \theta^2 \Rightarrow \theta = 2 \text{ m/s}$$

(Enerji) Cevap B

- 19(10).



Dönme noktasına göre her noktanın açısal hızları eşittir.

$$\left. \begin{aligned} \theta_K &= \omega \cdot r, \theta_O = \omega \cdot r, \theta_L = \omega \cdot r\sqrt{3} \end{aligned} \right\} \theta_L > \theta_K = \theta_O \text{ olur.}$$

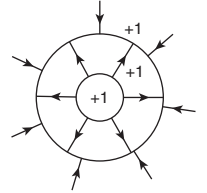
(Dairesel Hareket) Cevap C

$$20(11). \left. \begin{aligned} w &= q \cdot V_1 = \frac{1}{2} m 16 \theta^2 - \frac{1}{2} m \theta^2 \\ w &= q \cdot V_2 = \frac{1}{2} m 16 \theta^2 - \frac{1}{2} m 4 \theta^2 \end{aligned} \right\} \frac{V_1}{V_2} = \frac{5}{4}$$

(Parelel Yüklü Levhalar) Cevap A

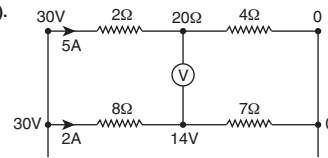
FİZİK

- 21(12). Elektrik alan çizgilerinin yönünü bulmak için her bölgeye birim yük yerleştirilir.



(Elektrik Alan) Cevap C

- 22(13).



$$V = 20 - 14 = 6 \text{ volt ölçer.}$$

(Elektrik) Cevap B

- 23(14). $\epsilon = B \theta \ell$

$$\epsilon = 10 \cdot 4 \cdot 0,8 = 32 \text{ Volt}$$

$$\epsilon = i \cdot R$$

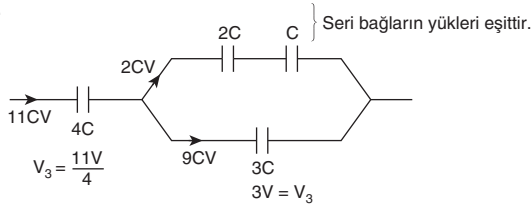
$$32 = i \cdot 16 \} \text{sağ el kuralına göre akım II yönünde geçer.}$$

$$i = 2 \text{ A}$$

(Manyetizma) Cevap B

ÇÖZÜMLER

24(15).



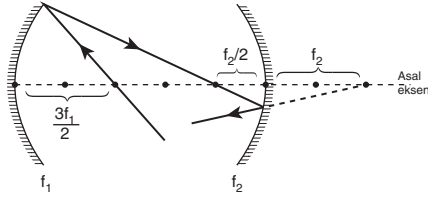
$V_3 > V_1 > V_2$ dir.

(Kondansatörler) Cevap C

25(16). $3f_1 = 4br$

$f_2 = 2br$ } $\frac{f_1}{f_2} = \frac{2}{3}$

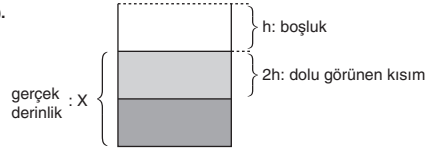
$f_1 = \frac{4}{3}br$



(Küresel Ayna) Cevap A

FİZİK

26(17).



$2h = x \cdot \frac{n_{hava}}{n_{sivi}} \Rightarrow x = \frac{8h}{3}$ olur. Toplam yükseklik $\frac{11h}{3}$ } $\frac{8}{11}$ bulunur.

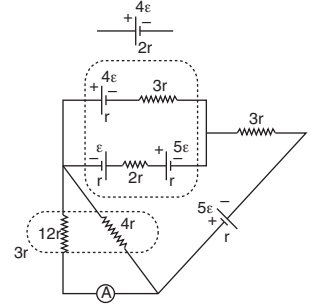
(Kırılma) Cevap B

27(18). $V = I.R$

$9\epsilon = I.(9r)$

$I = \frac{\epsilon}{r}$ olur.

Ampermetre = $\frac{I}{4} = \frac{\epsilon}{4r}$



(Elektrik) Cevap A

5

LYS-2 (GNL-3/1516)

LYS-2

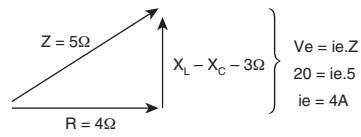
28(19). Tahta cetvelin boyu sıcaklık değişiminden ihmal edilecek kadar etkilenir ancak ölçülecek metal soğursa boyu kısalmır, ısıtılırsa boyu uzar ve uzun ölçülür.

$l_3 > l_2 > l_1$ 'dir.

(Genleşme) Cevap E

FİZİK

30(21). $V_e = \frac{V_{max}}{\sqrt{2}} = \frac{20\sqrt{2}}{\sqrt{2}} = 20$ Volt



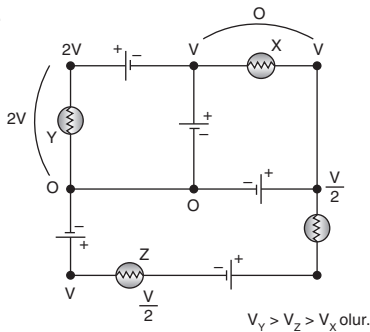
R direncinde harcanan enerji;

$W = ie^2.R.t = (4)^2.4.3$

$W = 192$ j olur.

(Alternatif Akım) Cevap E

29(20).



(Elektrik) Cevap C

LYS-2 (GNL-3/1516)

6

LYS-2

ÇÖZÜMLER

ÇÖZÜMLER

1(15). $C_xH_yO_z$ bileşiğinin 9 gramında;

$$\begin{array}{r} 1 \text{ mol } CO_2 \quad \times \quad 12 \text{ g C} \\ \hline 0,4 \text{ mol } CO_2 \quad \times \quad ? \\ \hline 4,8 \text{ g C elementi bulunur.} \end{array}$$

$$\begin{array}{r} 1 \text{ mol } H_2O \quad \times \quad 2 \text{ g H} \\ \hline 0,5 \text{ mol } H_2O \quad \times \quad ? \\ \hline 1 \text{ g H elementi bulunur.} \end{array}$$

$9 - (4,8 + 1) = 3,2$ gram O elementi bulunur.

$$\left. \begin{array}{l} 4,8/12 = 0,4 \text{ mol C} \\ H5 \quad 1/1 = 1 \text{ mol H} \\ 3,2/16 = 0,2 \text{ mol O} \end{array} \right\} \Rightarrow C_2H_5O$$

(Organik Kimya) Cevap A

2(16). I. ve II. özellikler Nitro benzen için doğrudur.

Yakıldığında CO_2 , H_2O ve N'lu bir bileşik oluşur. (III. Yanlış)

(Organik Kimya) Cevap B

3(17). • Bileşiğin ismi paraksilendir. (I. Doğru)

• Sistematik ismi 1,4-dimetil benzendir. (II. Doğru)

• Benzen yapısındaki rezonans, moleküle kararlılık kattığından katılma tepkimesi vermez. (III. Doğru)

(Organik Kimya) Cevap E

KİMYA

4(18). • Alkoller de, alkali metallere H_2 gazı çıkarır. (I. Yanlış)

• Karboksilli asitler anhidit oluşturur. (II. Doğru)

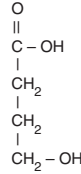
• Karboksilli asitler 2 kademe indirgenildiğinde 1° alkoller oluşur. (III. Doğru)

(Organik Kimya) Cevap B

5(19). • Moleküle 1 tane $-COOH$ grubu bulunur.

• 4 tane C elementi içerir.

• 2 tane $-OH$ grubu içerir



(Organik Kimya) Cevap C

6(20). • Aseton hariç ketonlar polimerleşmezler. (I. Doğru)

• Grignard Reaktifi ile 3° alkoller oluştururlar. (II. Doğru)

• 1 kademe indirgenirse 2° alkoller oluşur. (III. Doğru)

(Organik Kimya) Cevap E

LYS-2 (GNL-3/1516)

7

LYS-2

7(21). • I. tepkimeden asetaldehit oluşur. (I. Doğru)

• II. tepkimeden etanol oluşur. (II. Yanlış)

• III. tepkimeden asetaldehit oluşur. (III. Doğru)

(Organik Kimya) Cevap D

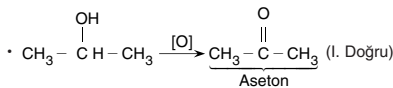
8(22). • 3° alkoller yükseltgenemez. (I. kesin değil)

• Su çekilirse eter ve alken oluşur. (II. kesin değil)

• Asetilen hariç alkinlere su katılırsa keton oluşur. (III. kesin değil)

(Organik Kimya) Cevap A

9(23). Y maddesi: $CH_3 - CH - CH_3$



• 2° alkoldür. (II. Doğru)

• 2-propanol olarak adlandırılır. (III. Yanlış)

(Organik Kimya) Cevap B

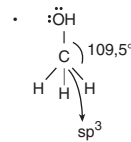
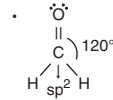
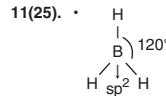
KİMYA

10(24). • Y; Alkin

• X; Alken

• Z; Alkandır.

(Organik Kimya) Cevap D



(Organik Kimyaya Giriş) Cevap D

12(26). Boraks ve kolemanitte bor bulunur, malahitte bulunmaz.

(Elementler Kimyası) Cevap C

LYS-2 (GNL-3/1516)

8

ÇÖZÜMLER

- 13(27). • Yarı ömrü büyük olan izotop daha karardır. (I. Doğru)
• Radyoaktif izotoplar yarılanarak tükenmezler. (II. Yanlış)
• Kimyasal değişimler yarı ömrü etkilemez. (III. Doğru)

(Çekirdek Kimyası) Cevap B

- 14(28). Anot: $Mg \rightarrow Mg^{2+} + 2e^-$ $\epsilon^\circ = 2,37 V$
+ Katot: $2Ag^+ + 2e^- \rightarrow 2Ag$ $\epsilon^\circ = 0,80 V$
Pil: $Mg + 2Ag^+ \rightleftharpoons 2Ag + Mg^{2+}$ $\epsilon^\circ_{(pil)} = 3,17 V$

(Elektrokimya) Cevap B

KİMYA

- 15(29). Değişim pillerinde elektrolit çözeltilerden derişimi az olan anottur. Değişimler arasında fark olmazsa pil çalışmaz.
• II. kaba su eklenirse derişimler farklı olur ve pil çalışmaya başlar. (I. Doğru)
• I. kap katot, II. kap anot olur, elektronlar anottan katoda akar. (II. Yanlış)
• Katotta katyon derişimi azalır. (III. Doğru)

(Elektrokimya) Cevap D

- 16(30). $Al_2S_3 \rightleftharpoons 2Al^{+3} + 3S^{-2}$
 $-xM \quad +2xM \quad +3xM$
 $(2x)^2 \cdot (3x)^3 = 1,08 \cdot 10^{-13}$
 $108x^5 = 108 \cdot 10^{-15}$
 $x = 10^{-3} M$

$10^{-3} M \cdot 1 \text{ lt} = 10^{-3} \text{ mol} = 0,15 \text{ gram tuz çözünür.}$

1 gram - 0,15 gram = 0,85 gram tuz çözünmeden kalır.

(Sulu Çözeltilerde Denge) Cevap B

9

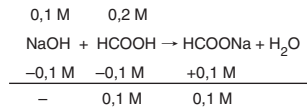
LYS-2 (GNL-3/1516)

LYS-2

- 17(1). Eşit hacimde karıştırılan çözeltilerin derişimleri yarıya iner.

0,1 M NaOH

0,2 M HCOOH



HCOOH HCOONa

Tampon çözelti

$$[H^+] = \frac{[Asit]}{[Tuz]} \cdot K_a = \frac{0,1}{0,1} \cdot 10^{-4}$$

$$[H^+] = 10^{-4} \Rightarrow pH = 4$$

(Sulu Çözeltilerde Denge) Cevap A

- 18(2). $X + 2Y \rightleftharpoons 3Z + \text{ısı}$

- Sıcaklık artırılırsa denge sola kayar. [X] artar. (I. Doğru)
- Sıcaklık artarsa ileri ve geri tepkimelerin hızı artar. (II. Yanlış)
- K_c azalacağında $\frac{k_{ileri}}{k_{geri}}$ azalır. (III. Doğru)

(Kimyasal Reaksiyonlarda Denge) Cevap C

KİMYA

- 19(3). Piston sabitken inert gaz ilavesi tepkime hızını etkilemez.

(Kimyasal Reaksiyonlarda Denge) Cevap E

- 20(4). 1 mol SO₂ oluşurken 30 kkal ısı çıkar.
 $\frac{32}{64}$ mol SO₂ oluşurken ?

$$15 \text{ kkal ısı çıkar} = 15000 \text{ kal}$$

$$15000 = 500 \cdot 1 \cdot \Delta t$$

$$\Delta t = 30^\circ C$$

(Kimyasal Tepkimelerde Enerji) Cevap E

- 21(5). $\frac{5,8 \text{ g}}{58 \text{ g}} = 0,1 \text{ mol NaCl}$

$$\frac{50 \text{ g su}}{1000} = 0,05 \text{ kg su}$$

$$m = \frac{0,1}{0,05} = 2$$

$$\Delta T_d = m \cdot K_d \cdot i$$

$$\Delta T_d = 2 \cdot 1,86 \cdot 2$$

$$\Delta T_d = 7,44^\circ C \text{ azalır.}$$

$$0 - 7,44 = -7,44^\circ C$$

(Karışımlar) Cevap E

ÇÖZÜMLER

22(6). • Elektronegatiflik farkı arttıkça iyonik karakter artar.

- $\frac{\text{yük}}{\text{çap}}$ oranı arttıkça erime noktası artar.

(Kimyasal Türler Arası Etkileşimler) Cevap C

23(7). I. olayda hidrojen bağı,

II. olayda metalik bağı,

III. olayda London kuvvetleri rol oynar.

(Kimyasal Türler Arası Etkileşimler) Cevap B

24(8). $_{5}B \rightarrow 13.$ grup

$_{7}N \rightarrow 15.$ grup

$_{13}Al \rightarrow 13.$ grup

$_{10}Ne \rightarrow 18.$ grup

$_{11}Na \rightarrow 1.$ grup

(Periyodik Tablo) Cevap C

KİMYA

25(9). • Metal aktiflik arttıkça oksitinin bazlık kuvveti artar. (I. Doğru)

• Metal aktiflik arttıkça elektro pozitiflik artar. (II. Yanlış)

• 1A grubundaki H metal değildir. (III. Yanlış)

(Periyodik Tablo) Cevap A

26(10). • Elektronegatiflikleri $F > O > N$ şeklindedir. (I. Doğru)

• 1. iyonlaşma enerjileri $F > N > O$ şeklindedir. (II. Yanlış)

• 2. iyonlaşma enerjileri $O > F > N$ şeklindedir. (III. Doğru)

(Periyodik Tablo) Cevap D

11

LYS-2 (GNL-3/1516)

LYS-2

27(11). $E = h \cdot \gamma$

$$18 \cdot 10^{-16} = 6 \cdot 10^{-34} \cdot \gamma$$

$$\gamma = 3 \cdot 10^{18} \text{ Hertz}$$

(Atom Yapısı) Cevap A

KİMYA

29(13). • $SiO_2 \rightarrow$ Kovalent kristal

• $Fe_{(k)} \rightarrow$ Metalik kristal

• $H_2O_{(k)} \rightarrow$ Moleküler kristal

(Maddenin Halleri) Cevap C

ÇÖZÜMLER

28(12). • Katot ışınları elektronlardır. (I. Doğru)

• (-) yüklü olduklarından elektriksel alanda (+) kutba saparlar (II. Yanlış)

• Elektronlar, protonlardan hafiftir. (III. Yanlış)

(Atomun Yapısı) Cevap D

30(14). He gazı CH_4 gazından daha hızlı yayılır. Bu yüzden musluk açılıp katalırsa He gazı CH_4 gazına oranla daha fazla diğer kaba yayılır. Bu yüzden elastik balondaki gaz mol sayısı azalırken, cam balondaki gaz mol sayısı artar.

(I. ve II. Doğru, III. Yanlış)

(Maddenin Halleri) Cevap D

ÇÖZÜMLER

1(11). 900 nükleotit 300 kodona karşılık gelir. Bunlardan biri durdurucu kodondur. 299 şifrenin aminoasit karşılığı vardır. tRNA çeşidi en fazla 61 olabilir.

(Protein Sentezi) Cevap A

2(12). Canavar otu tam parazit bitki olup fotosentez yapmaz. Böcekçil bitkide ise hücre dışı sindirim görülür.

(Fotosentez) Cevap B

3(13). Solunum pigmentleri ile ilgili verilen öncüllerin hepsi doğrudur.

(Hücresel Solunum) Cevap E

4(14). Çimlenen tohum fotosentez yapamaz bu yüzden CO₂'de tüketemez. SDF evrenseldir.

(Bitkilerde Üreme) Cevap B

5(15). Koryon tüm omurgalı embriyolarında bulunur.

(Hayvanlarda Üreme) Cevap A

BİYOLOJİ

6(16). Baskın gen her zaman, çekinik gen ise homozigot durumda etkisini fenotipte gösterir.

(Kalıtım) Cevap C

7(17). Çevresel etkilere karşı genlerin işleyişinin değişmesine modifikasyon denir.

(Kalıtım) Cevap D

8(18). Kalıtsal özellikler yeni nesillere aktarılır.

(Evrım) Cevap C

9(19). III. öncül şartlı refleksdir. Diğer öncüller doğru verilmiştir.

(Canlılarda Davranış) Cevap B

10(20). Odun borularındaki iletim hızı daha fazladır.

(Bitkisel Dokular) Cevap D

13

LYS-2 (GNL-3/1516)

LYS-2

11(21). Bölünür doku ile ilgili verilenlerin tümü doğrudur.

(Bitkisel Dokular) Cevap E

12(22). Kütin epidermisten oluşan bir salgıdır.

(Bitkisel Dokular) Cevap D

13(23). Glikoz sentezi sonucu bekçi hücrelerinde osmotik basınç artar ve su çeker.

(Bitkisel Dokular) Cevap A

14(24). Karaciğer safra üretir ve bu sıvı yağları mekanik olarak sindirir.

(Sindirim Sistemi) Cevap B

15(25). ATP hücre dışına çıkamaz.

(Sindirim Sistemi) Cevap A

BİYOLOJİ

16(26). CO₂ asidik olduğundan kan pH'sini düşürür.

(Solunum Sistemi) Cevap C

17(27). Kaburga kaslarının ve diyaframın gevşemesi sonucu hava dışarı verilir.

(Solunum Sistemi) Cevap E

18(28). Kalp ile akciğer arasındaki dolaşıma küçük kan dolaşımı denir.

(Dolaşım Sistemi) Cevap D

19(29). Kan osmotik basıncının artması dolaşımda fazla su tutulmasına neden olur.

(Dolaşım Sistemi) Cevap B

20(30). ACTH böbrek üstü bezinden salgılanan bir hormondur.

(Boşaltım Sistemi) Cevap E

LYS-2 (GNL-3/1516)

14

ÇÖZÜMLER

21(1). Şeker hastaları glikoz, aminoasit gibi monomerlerin bir kısmını idrarla attığından yaraları geç işleşir.

(Boşaltım Sistemi) Cevap C

22(2). Böbreğe giriş yapan damarda üre, su ve glikoz miktarı fazladır.

(Boşaltım Sistemi) Cevap A

23(3). Tüm öncüllerdeki açıklamalar doğru verilmiştir.

(Boşaltım Sistemi) Cevap E

24(4). Çizgili kaslar O₂ yetersizliğinde laktik asit fermentasyonu da yaparlar.

(iskelet-Kas Sistemi) Cevap C

25(5). Damarlardaki kaslar istemsiz çalışır otonom sinirlerle kontrol edilir.

(iskelet-Kas Sistemi) Cevap D

BİYOLOJİ

26(6). Kasılma sırasında kasın hacmi değişmez.

(iskelet ve Kas Sistemi) Cevap D

27(7). Özellikleri verilen yapı hipotalamustur.

(Sinir Sistemi) Cevap C

28(8). Refleks merkezi omuriliklidir.

(Sinir Sistemi) Cevap E

29(9). Miyelin kılıf impulsun hızını artırır.

(Sinir Sistemi) Cevap A

30(10). Hidra sölentere örneği olup verilenler arasında en ilkel canlıdır.

(Sinir Sistemi) Cevap B

15

LYS-2 (GNL-3/1516)

CEVAP ANAHTARI

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

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

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

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

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

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