



T.C. Ölçme, Seçme ve Yerleştirme Merkezi

LİSANS YERLEŞTİRME SINAVI-2

KİMYA TESTİ

17 HAZİRAN 2017
CUMARTESİ

Bu testlerin her hakkı saklıdır. Hangi amaçla olursa olsun, testlerin tamamının veya bir kısmının Merkezimizin yazılı izni olmadan kopya edilmesi, fotoğrafının çekilmesi, herhangi bir yolla çoğaltılması, yayımlanması ya da kullanılması yasaktır. Bu yasağa uymayanlar gerekli cezai sorumluluğu ve testlerin hazırlanmasındaki mali külfeti peşinen kabullenmiş sayılır.



AÇIKLAMA

1. Bu kitapçıkta Lisans Yerleştirme Sınavı-2 Kimya Testi bulunmaktadır.
2. Bu test için verilen cevaplama süresi **45 dakikadır**.
3. Bu testte yer alan her sorunun sadece bir doğru cevabı vardır. Bir soru için birden çok cevap yeri işaretlenmişse o soru yanlış cevaplanmış sayılacaktır.
4. İşaretlediğiniz bir cevabı değiştirmek istediğinizde, silme işlemini çok iyi yapmanız gerektiğini unutmayınız.
5. Bu test puanlanırken doğru cevaplarınızın sayısından yanlış cevaplarınızın sayısının dörtte biri çıkarılacak ve kalan sayı ham puanınız olacaktır. Kısa cevaplı sorular bu uygulamanın dışında tutulacaktır.
6. Cevaplamaya istediğiniz sorudan başlayabilirsiniz. Bir soru ile ilgili cevabınızı, cevap kâğıdında o soru için ayrılmış olan yere işaretlemeyi unutmayınız.
7. Kısa cevaplı soruları, cevap kâğıdındaki ilgili alana sola dayalı olarak yazıp kodlayınız.
8. Sınavda uyulacak diğer kurallar bu kitapçığın arka kapağında belirtilmiştir.





1. Bu testte 30 soru vardır.
2. Cevaplarınızı, cevap kâğıdının Kimya Testi için ayrılan kısmına işaretleyiniz.

1. Bir atomda baş kuantum sayısı (n) 3 ve açıl momentum kuantum sayısı (ℓ) 2 olan orbitallerde en çok kaç tane elektron bulunabilir?
- A) 10 B) 8 C) 6 D) 4 E) 2

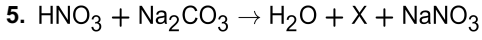
2. $_{21}\text{Sc}$ elementiyle ilgili,
- I. Elektron dizilimi $4s^2 3d^1$ ile sonlanır.
 - II. 4. periyot 3. grup (IIIB) elementidir.
 - III. p orbitallerindeki toplam elektron sayısı 10'dur.
- yargılarından hangileri doğrudur?
- A) Yalnız I B) Yalnız II C) I ve II
D) II ve III E) I, II ve III

3. Aşağıdaki bileşiklerde altı çizili element atomlarından hangisinin yükseltgenme basamağı, karşısında yanlış verilmiştir?
- ($_1\text{H}$, $_7\text{N}$, $_8\text{O}$, $_{11}\text{Na}$, $_{12}\text{Mg}$, $_{13}\text{Al}$, $_{15}\text{P}$, $_{17}\text{Cl}$, $_{20}\text{Ca}$)

Bileşik	Yükseltgenme Basamağı
A) $\text{Na}_3\underline{\text{P}}\text{O}_4$	+5
B) $\underline{\text{H}}\text{NO}_3$	+5
C) $\text{Ca}\underline{\text{O}}$	-2
D) $\text{Mg}\underline{\text{C}}\text{l}_2$	-1
E) $\underline{\text{A}}\text{l}_2\text{O}_3$	+2

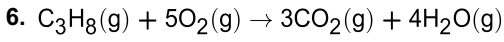
4. Fe_2O_3 , MgO ve H_2O bileşikleriyle ilgili,
- I. Hepsi iyoniktir.
 - II. Fe_2O_3 te demirin yükseltgenme basamağı +3'tür.
 - III. H_2O 'da oksijenin yükseltgenme basamağı -2'dir.
- yargılarından hangileri doğrudur?
- ($_1\text{H}$, $_8\text{O}$, $_{12}\text{Mg}$, $_{26}\text{Fe}$)
- A) Yalnız I B) I ve II C) I ve III
D) II ve III E) I, II ve III





tepkimesi en küçük tam sayılarla denkleştirildiğinde X ile gösterilen madde aşağıdakilerden hangisidir?

- A) O_2 B) H_2 C) CH_4
D) CO E) CO_2



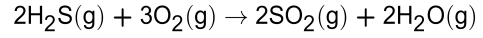
yanma tepkimesinde 2,2 g C_3H_8 ile 22,4 g O_2 tepkimeye girmektedir.

Buna göre tepkime sonunda tepkimeye girmeden kalan madde ve miktarı aşağıdakilerin hangisinde doğru verilmiştir?

(H = 1 g/mol, C = 12 g/mol, O = 16 g/mol)

- A) O_2 : 14,4 g B) O_2 : 7,2 g C) O_2 : 21,6 g
D) C_3H_8 : 2,0 g E) C_3H_8 : 1,1 g

7. 30 L hacmi olan kapalı bir kaptaki bulunan H_2S gazının basıncı 300 K sıcaklıkta 0,82 atm ölçülmüştür.



Yukarıdaki tepkimeye göre H_2S gazını tamamen tüketmek için normal koşullar altında kaç L O_2 gazı gerekir?

(R = 0,082 atm L/mol K, gazların ideal davrandığı varsayılacaktır.)

- A) 67,2 B) 44,8 C) 33,6 D) 22,4 E) 11,2

8. Sabit sıcaklık ve hacimdeki kapalı bir kaptaki 4 g He, 16 g O_2 ve 64 g SO_2 den oluşan gaz karışımı bulunmaktadır.

Bu gazların ideal gaz gibi davrandığı varsayıldığında,

- He ile SO_2 gazlarının kısmi basınçları eşittir.
- He'nin kısmi basıncı O_2 'nin kısmi basıncından küçüktür.
- O_2 'nin kütlesi 2 katına çıkartıldığında karışımın toplam basıncı He'nin kısmi basıncının 3 katı olur.

yargılarından hangileri doğrudur?

(He = 4 g/mol, O = 16 g/mol, S = 32 g/mol)

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





2017-LYS2/KİM

9. Bir araştırmacı 17,0 g NaNO_3 ve 200 g su kullanarak doymamış bir çözeltili hazırlıyor.

NaNO_3 tuzunun suda tamamen iyonlarına ayrışarak çözüldüğü varsayıldığında hazırlanan bu çözeltilin 1 atm basınç altında donmaya başlayacağı sıcaklık kaç $^\circ\text{C}$ 'dir?

(Su için molal donma noktası alçalması sabiti, $K_d = 1,86 \text{ }^\circ\text{C}/\text{m}$; Suyun normal donma sıcaklığı = $0 \text{ }^\circ\text{C}$; $\text{NaNO}_3 = 85 \text{ g/mol}$)

- A) -3,72 B) -1,86 C) 0
D) +1,86 E) +3,72

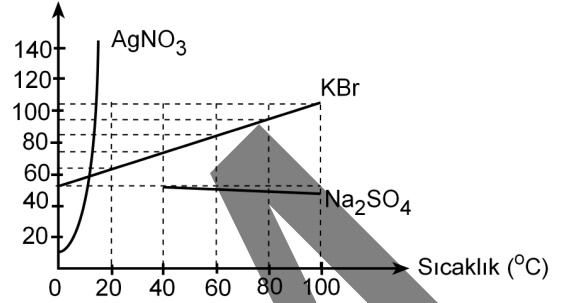
10. Bir X katısının $20 \text{ }^\circ\text{C}$ 'deki çözünürlüğü $15 \text{ g}/100 \text{ g}$ su'dur.

500 g suya, aynı sıcaklıkta 65 g X katısı eklenerek hazırlanan çözeltili için aşağıdakilerden hangisi doğrudur?

- A) Doymuř bir çözeltilidir.
B) 5 g X katısı çözünmeyen kalır.
C) 10 g X katısı çözünmeyen kalır.
D) Doymuř çözeltili elde etmek için 30 g daha X katısı eklenmelidir.
E) Doymuř çözeltili elde etmek için 10 g daha X katısı eklenmelidir.

11. Aşağıdaki grafikte bazı maddelerin sudaki çözünürlükleri verilmiştir.

Çözünürlük (g/100 g su)



$80 \text{ }^\circ\text{C}$ 'de üç farklı kaptaki bulunan 100'er gram suya sırasıyla 60 g AgNO_3 , 60 g KBr, ve 60 g Na_2SO_4 ilave edilmiş ve iyice karıştırıldıktan sonra çözeltilerin sıcaklığı $40 \text{ }^\circ\text{C}$ 'ye düşürülmüştür.

Buna göre

- I. Bir miktar Na_2SO_4 çözünmeyen kalır.
II. AgNO_3 tamamen çözünmüř olarak kalır.
III. KBr tamamen çözünmüř olarak kalır.

ifadelerinden hangileri doğrudur?

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





12. C_2H_6 gazının standart molar oluşum entalpisi (ΔH_{ol}^0) -85 kJ/mol'dür.

Buna göre aynı koşullarda 0,3 g C_2H_6 oluşurken açığa çıkan ısı kaç kJ'dir?

($C_2H_6 = 30$ g/mol)

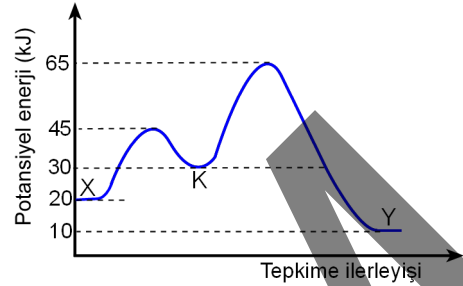
- A) 85 B) 25,5 C) 2,55 D) 0,85 E) 0,30

13. Isı ve/veya iş bir sisteme verilerek veya bir sistemden alınarak sistemin iç enerjisi değiştirilir. Bir sisteme 250 kJ'lik ısı verildiğinde sistemin iç enerjisi 500 kJ artmıştır.

Buna göre iş ile ilgili aşağıdakilerden hangisi doğrudur?

- A) Sisteme 250 kJ'lik iş verilmiştir.
B) Sistem tarafından 250 kJ'lik iş yapılmıştır.
C) Sisteme 500 kJ'lik iş verilmiştir.
D) Sistem tarafından 500 kJ'lik iş yapılmıştır.
E) Sistem tarafından 750 kJ'lik iş yapılmıştır.

14. X maddesinden Y maddesinin oluşumuyla ilgili tepkimenin *potansiyel enerji-tepkime ilerleyişi* grafiği aşağıda verilmiştir.



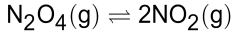
Buna göre aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- A) $X \rightarrow K$ tepkimesinin entalpi değişimi $+10$ kJ'dir.
B) İkinci basamağın aktivasyon enerjisi 45 kJ'dir.
C) Toplam tepkimenin entalpi değişimi -10 kJ'dir.
D) Tepkime hızını ikinci basamak belirler.
E) K maddesi ara üründür.





15. Denge konumunda olan

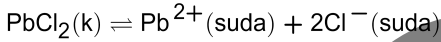


tepkimesiyle ilgili,

- I. İleri yöndeki tepkime hızı geri yöndeki tepkime hızına eşittir.
- II. N_2O_4 ün tamamı NO_2 ye dönüşmüştür.
- III. Sisteme NO_2 gazı eklenirse denge ürünler yönüne kayar.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

16. PbCl_2 katısının suda çözünme denklemi aşağıdaki gibidir.

25 °C'de PbCl_2 nin çözünürlük çarpımı sabiti

$$K_{\text{çç}} = 1,7 \times 10^{-5} \text{ tir.}$$

Buna göre aynı sıcaklıkta,

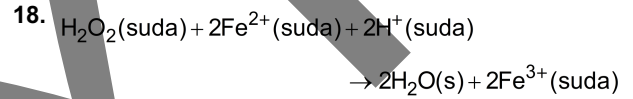
- I. 200 mL 0,01 M $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ ile 300 mL 0,01 M NaCl
- II. 100 mL 1 M $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ ile 100 mL 1 M NaCl
- III. 100 mL 0,01 M $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ ile 100 mL 0,01 M NaCl

karışımlarının hangilerinde bir çökme gözlenir?

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

17. Aşağıda hacimleri ve derişimleri verilen HCl ve NaOH çözeltilerinden hangisi karıştırıldığında eşdeğerlik noktasına ulaşılır?

HCl çözeltisi	NaOH çözeltisi
A) 50 mL 0,1 M	25 mL 0,1 M
B) 25 mL 0,2 M	50 mL 0,1 M
C) 25 mL 0,1 M	25 mL 0,2 M
D) 25 mL 0,2 M	25 mL 0,1 M
E) 50 mL 0,1 M	50 mL 0,2 M



tepkimesiyle ilgili aşağıdakilerden hangisi doğrudur?

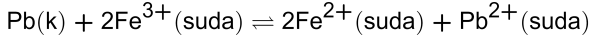
- A) H_2O_2 yükseltgendir.
B) H_2O_2 deki O atomu yükseltgenmiştir.
C) Fe^{2+} yükseltgendir.
D) H^+ yükseltgendir.
E) H^+ indirgenmiştir.





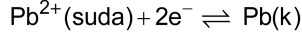
2017-LYS2/KİM

19. Bir galvanik hücre tepkimesi ve standart hücre potansiyeli aşağıda verilmiştir.

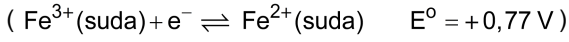


$$E_{\text{hücre}}^{\circ} = + 0,90 \text{ V}$$

Buna göre



indirgenme yarı tepkimesinin standart potansiyeli kaç voltur?



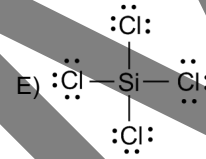
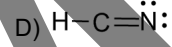
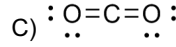
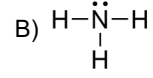
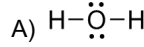
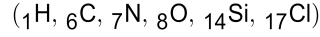
- A) -0,90 B) -0,13 C) +0,45 D) +1,67 E) +2,10

20. Bir AgNO_3 çözeltisinin elektrolizi ile 0,648 g Ag'nin biriktirilmesi için elektroliz devresinden kaç dakika süreyle 0,965 A'lık akım geçirilmelidir?

$$(1\text{F} = 96500 \text{ C/mol elektron; Ag} = 108 \text{ g/mol})$$

- A) 25 B) 20 C) 15 D) 10 E) 5

21. Aşağıdaki Lewis yapılarından hangisi yanlıştır?



22. Polar yapıdaki bileşiklerin sudaki çözünürlüğü daha fazladır.

Buna göre aşağıdaki bileşiklerden hangisi suda diğerlerinden daha çok çözünür?

A) Metan

B) Eten

C) 1-Bütanol

D) 2,2-dimetilpropan

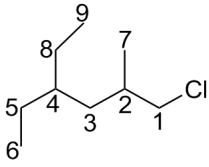
E) Siklopropan





2017-LYS2/KİM

23.

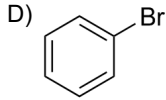
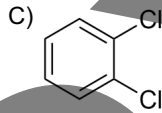


Yukarıda yapısı verilen bileşiğin numaralandırılmış karbon atomlarından hangisi stereojeniktir(kiraldır)?

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

24. Aşağıdaki bileşiklerden hangisi için konum izomerisi yazılabilir?

- A) CH₃OH B) CH₃Cl

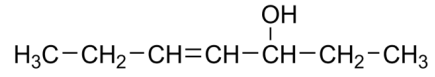


- E) CH₃CH₂Br

25. Kapalı formülleri verilen aşağıdaki bileşiklerden hangisi bir sikloalkan bileşiği olabilir?

- A) C₃H₈ B) C₅H₁₀ C) C₄H₁₀
D) C₆H₁₄ E) C₆H₁₀

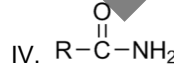
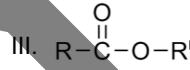
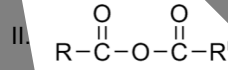
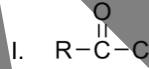
26.



bileşiğinin IUPAC sistemine göre adı aşağıdakilerden hangisidir?

- A) 4-Hepten-3-ol B) 5-Hidroksi-3-hepten
C) 3-Hidroksi-4-hepten D) 3-Hepten-5-ol
E) 3-Hidroksi heptan

27.



I, II, III, IV ile gösterilen yapıların genel adları aşağıdakilerin hangisinde doğru olarak verilmiştir?

I	II	III	IV
A) Açıl klorür	Ester	Amit	Anhidrit
B) Açıl klorür	Ester	Anhidrit	Amit
C) Açıl klorür	Anhidrit	Amit	Ester
D) Açıl klorür	Anhidrit	Ester	Amit
E) Amit	Açıl klorür	Ester	Anhidrit





2017-LYS2/KİM

28. Hidrolize uğrayıp parçalanamadığı için insanlar tarafından besin olarak kullanılmayan şeker aşağıdakilerden hangisidir?

- A) Nişasta B) Laktoz C) Sakkaroz
D) Maltoz E) Sellobiyoz

29. Sabun ve deterjanların yapılarıyla ilgili,

- I. Apolar grup içerirler.
II. Polar uç içerirler.
III. Hidrokarbon zinciri içerirler.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

30. sorunun cevabını, cevap kâğıdınızdaki ilgili alana sola dayalı olarak yazıp kodlayınız.

30. İki atom arasında elektronların ortaklaşa kullanılmasıyla oluşan bağ türü nedir?



2017-LYS2

17-06-2017

KİMYA TESTİ

1. A
2. C
3. E
4. D
5. E
6. A
7. C
8. D
9. A
10. E
11. E
12. D
13. A
14. B
15. A
16. B
17. B
18. A
19. B
20. D
21. D
22. C
23. B
24. C
25. B
26. A
27. D
28. E
29. E
30. KOVALENT



SINAVDA UYULACAK KURALLAR

1. Sınav salonunda saate entegre kamera ile kayıt yapılıyor ise; kamera kayıtlarının incelenmesinden sonra sınav kurallarına uymadığı tespit edilen adayların sınavları ÖSYM Yönetim Kurulunca geçersiz sayılacaktır.
2. **Cep telefonu ile sınava girmek kesinlikle yasaktır.** Her türlü elektronik/mekanik cihazla ve çağrı cihazı, telsiz, fotoğraf makinesi vb. araçlarla; cep bilgisayar, her türlü saat ile, kablosuz iletişim sağlayan bluetooth, kulaklık vb. her türlü bilgisayar özelliği bulunan cihazlarla; her türlü kesici ve delici alet, ateşli silah vb. teçhizatla; kalem, silgi, kalemтираş, müsvetde kâğıdı, defter, kitap, ders notu, sözlük, dergi, gazete vb. yayınlar, hesap makinesi, pergel, açıölçer, cetvel vb. araçlarla sınava girmek kesinlikle yasaktır. Sınava kolye, küpe, yüzük (alyans hariç), bilezik, broş, anahtar, anahtarlık, metal para gibi metal içerikli eşyalarla (basit başörtü iğnesi ve ince metal tokalı kemer hariç); plastik veya camdan yapılmış her türlü güneş gözlüğü ile (şeffaf/numaralı gözlük hariç), banka/kredi kartı, ulaşım kartı vb. kartlarla; yiyecek-içecek (şeffaf pet şişe içerisindeki su hariç) ve diğer tüketim maddeleri ile gelmeleri kesinlikle yasaktır. Bu tür eşya, araç-gereçlerle sınava girmiş adaylar mutlaka Salon Tutanağı'na yazılacak, bu adayların sınavı geçersiz sayılacaktır. **Ancak, ÖSYM Başkanlığı tarafından belirlenen Engelli ve Yedek Sınav Evrakı Yönetim Merkezi (YSYM) binalarında sınava girecek olan engelli adayların sınav giriş belgelerinde yazılı olan araç-gereçler, cihazlar vb. yukarıda belirtilen yasakların kapsamı dışında değerlendirilecektir.**
3. Bu test için verilen cevaplama süresi **45 dakikadır.** LYS-2'de adaylar **Fizik Testi'nin ve Kimya Testi'nin cevaplama süresi içinde, Biyoloji Testi'nin ilk 15 ve son 15 dakikası** içinde sınav salonundan ayrılamazlar. İki test arasında birinci testin soru kitapçığının toplanması, ikinci ve üçüncü testin soru kitapçığının dağıtılması işlemleri dışında ara verilmez. Toplama ve dağıtım işlemi sırasında adayların salondan dışarı çıkmaları kesinlikle yasaktır. **Bu süreler dışında, cevaplama sınav bitmeden tamamlarsanız cevap kâğıdınızı ve soru kitapçığınızı salon görevlilerine teslim ederek salonu terk edebilirsiniz. Bildirilen süreler aykırı davranışlardan adayın kendisi sorumludur.**
4. **Sınav salonundan ayrılan aday, her ne sebeple olursa olsun, tekrar sınav salonuna alınmayacaktır.**
5. Sınav süresince görevlilerle konuşmak, görevlilere soru sormak yasaktır. Aynı şekilde görevlilerin de adaylarla yakından ve alçak sesle konuşmaları ayrıca adayların birbirinden kalem, silgi vb. şeyleri istemeleri kesinlikle yasaktır.
6. Sınav sırasında, görevlilerin her türlü uyarısına uymak zorundasınız. Sınavınızın geçerli sayılması, her şeyden önce, sınav kurallarına uymaya bağlıdır. Kurallara aykırı davranışta bulunanlar ve yapılacak uyarılara uymayanlar Salon Tutanağı'na yazılacak ve sınavları geçersiz sayılacaktır.
7. Sınav sırasında kopya çeken, çekmeye kalkışan, kopya veren, kopya çekilmesine yardım edenler Salon Tutanağı'na yazılacak ve bu adayların sınavları geçersiz sayılacaktır. Adayların test sorularına verdikleri cevapların dağılımları bilgi işlem yöntemleriyle incelenecek, bu incelemelerden elde edilen bulgular bireysel veya toplu olarak kopya çekildiğini gösterirse kopya eylemine katılan adayın/adayların sınavı geçersiz sayılacak ayrıca 2 yıl boyunca ÖSYM tarafından düzenlenen hiçbir sınavı başvuru yapamayacak ve sınava giremeyecektir. Sınav görevlileri bir salondaki sınavın, kurallara uygun biçimde yapılmadığını, toplu kopya girişiminde bulunulduğunu raporlarında bildirdiği takdirde, ÖSYM bu salonda sınava giren tüm adayların sınavını geçersiz sayabilir.
8. Cevap kâğıdında doldurmanız gereken alanlar bulunmaktadır. Bu alanları doldurunuz. Cevap kâğıdınızı başkaları tarafından görülmeyecek şekilde tutmanız gerekmektedir. Cevap kâğıdına yazılacak her türlü yazıda ve yapılacak bütün işaretlemelerde kurşun kalem kullanılacaktır. Sınav süresi bittiğinde cevapların cevap kâğıdına işaretlenmiş olması gerekir. Soru kitapçığına işaretlenen cevaplar geçerli değildir.
9. Soru kitapçığınızı alır almaz kapağında bulunan ilgili alanları doldurunuz. Size söylendiği zaman sayfaların eksik olup olmadığını, kitapçıkta basım hatalarının bulunup bulunmadığını ve soru kitapçığının her sayfasında basılı bulunan soru kitapçık numarasının, kitapçığın ön kapağında basılı soru kitapçık numarasıyla aynı olup olmadığını kontrol ediniz. Soru kitapçığının sayfası eksik veya basımı hatalıysa değiştirilmesi için salon başkanına başvurunuz. Size bu sınavın her bir testi için ayrı ayrı kitapçıklar verilmektedir. Her kitapçığın Soru Kitapçık Numarası birbirinden farklıdır. Bu nedenle her test için aldığınız kitapçığın Soru Kitapçık Numarası'nı cevap kâğıdınızdaki ilgili alana kodlamanız çok önemlidir. Cevap kâğıdınızdaki "Soru kitapçık numarasını doğru kodladım." kutucuğunu işaretleyiniz. **LYS-2'de size verilen Kimya Testi'nin Soru Kitapçık Numarası'nı cevap kâğıdınızdaki "Kimya Soru Kitapçık Numarası" alanına kodlayınız.** **Soru kitapçığı üzerinde yer alan Soru Kitapçık Numarası'nı doğru kodladığınızı beyan eden alanı imzalayınız.**
10. Sınav sonunda soru kitapçıkları toplanacak ve ÖSYM'de incelenecektir. Soru kitapçığının sayfasını koparmayınız. Soru kitapçığının bir sayfası bile eksik çıkarsa sınavınız geçersiz sayılacaktır.
11. Cevap kâğıdına ve soru kitapçığına yazılması ve işaretlenmesi gereken bilgilerde bir eksiklik ve/veya yanlışlık olması hâlinde sınavınızın değerlendirilmesi mümkün değildir, bu husustaki özen yükümlülüğü ve sorumluluk size aittir.
12. Soru kitapçığının sayfalarındaki boş yerleri müsvetde için kullanabilirsiniz.
13. Soruları ve/veya bu sorulara verdiğiniz cevapları ayrı bir kâğıda yazıp bu kâğıdı dışarı çıkarmanız kesinlikle yasaktır.
14. **Sınav salonundan ayrılmadan önce, soru kitapçığınızı, cevap kâğıdınızı ve sınava giriş belgenizi salon görevlilerine eksiksiz olarak teslim ediniz. Bu konudaki sorumluluk size aittir.**
15. **Her testin cevaplarını cevap kâğıdındaki ilgili alana işaretlemeye dikkat ediniz.**
16. Sınav süresi salon görevlilerinin "SINAV BAŞLAMIŞTIR" ibaresiyle başlar, "SINAV BİTMİŞTİR" ibaresiyle sona erer.

Bu testlerin her hakkı saklıdır. Hangi amaçla olursa olsun, testlerin tamamının veya bir kısmının Merkezimizin yazılı izni olmadan kopya edilmesi, fotoğrafının çekilmesi, herhangi bir yolla çoğaltılması, yayımlanması ya da kullanılması yasaktır. Bu yasağa uymayanlar gerekli cezai sorumluluğu ve doğacak tüm mali külfeti peşinen kabullenmiş sayılır.

