

LİSANS YERLEŞTİRME SINAVI-2

FEN BİLİMLERİ SINAVI

KİMYA TESTİ SORU KİTAPÇIĞI

27 HAZİRAN 2010

**BU SORU KİTAPÇIĞI 27 HAZİRAN 2010 LYS-2
KİMYA TESTİ SORULARINI İÇERMEKTEDİR.**

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.

KİMYA TESTİ

1. Bu testte 30 soru vardır.

2. Cevaplarınızı, cevap kâğıdının Kimya Testi için ayrılan kısmına işaretleyiniz.

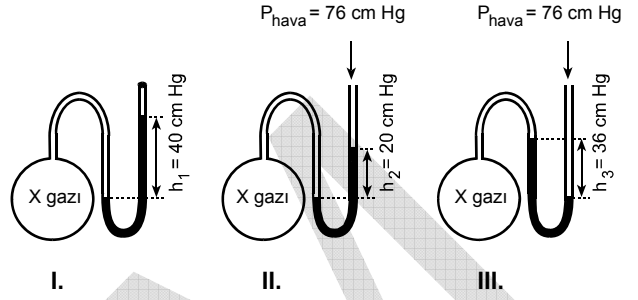
2010 – LYS2 / KİM

1. Pistonlu bir kaptan, 298 kelvinde, V litre hacminde, 1 atmosfer basınçta n mol ideal davranıştaki bir X gazı bulunmaktadır.

Aşağıdaki işlemlerden hangisi uygulandığında gazın basıncı (1 atmosfer) değişmeden kalır?

- A) Sıcaklığı değiştirmeden kaba aynı gazdan n mol daha eklemek ve hacmi iki katına çıkarmak
- B) Mol sayısını değiştirmeden sıcaklığı iki katına çıkarmak ve hacmi yarıya indirmek
- C) Mol sayısını ve sıcaklığı değiştirmeden hacmi iki katına çıkarmak
- D) Sıcaklık ve hacmi değiştirmeden mol sayısını yarıya indirmek
- E) Mol sayısını ve hacmi değiştirmeden sıcaklığı yarıya indirmek

2. Hacimleri V litre olan üç ayrı özdeş cam balonda, sabit bir T sıcaklığında ideal davranıştaki bir X gazı bulunmaktadır. Bu cam balonlar şekildeki gibi açık ve kapalı uçlu manometrelere bağlanmıştır.

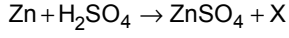


Buna göre X gazıyla ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- A) III. balonda X'in mol sayısı, I. balondakinden azdır.
- B) II. balonda X'in basıncı P_{hava} 'dan büyüktür.
- C) III. balonda X'in basıncı P_{hava} 'dan küçüktür.
- D) II. balonda X'in mol sayısı, III. balondakinden fazladır.
- E) I. balonda X'in basıncı 40 cm Hg'dir.

Diğer sayfaya geçiniz.

3. Çinkonun sülfürik asitle verdiği tepkime denklemini aşağıdaki gibidir.



Bu tepkimede oluşan X aşağıdakilerden hangisidir?

- A) S B) H₂ C) O₂ D) SO₂ E) ZnO

4. Yalnızca karbon ve hidrojenle oluşan bir bileşiğin kütlece % 80'i karbondur.

0,25 molü 7,5 gram olan bu bileşikle ilgili,

I. Basit formülü CH₂ dir.

II. Molekül formülü C₂H₆ dir.

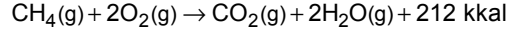
III. Molekül kütlesi 30'dur.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

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

5. Metan gazının yanma tepkimesi aşağıda verilmiştir.



32 gram CH₄ gazı yakıldığında açığa çıkan ısı 25 °C 'deki 8 litre suyun ısıtılmasında kullanılmıştır.

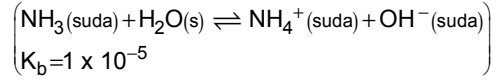
Buna göre 25 °C 'deki suyun sıcaklığı kaç °C 'ye çıkar?

(CH₄ = 16 g / mol, d_{su} = 1g / mL, c_{su} = 1kal / g °C)

- A) 78 B) 63 C) 58 D) 43 E) 35

6. 0,1 mol NH_3 ve 0,1 mol NH_4Cl yeterli miktarda arı suya konarak 1 litrelik çözelti hazırlanıyor. (NH_4Cl suda NH_4^+ ve Cl^- iyonlarına tam olarak ayrışır.)

Buna göre hazırlanan çözeltiyle ilgili aşağıdakilerden hangisi doğrudur?



- A) OH^- derişimi 1×10^{-9} molardır.
- B) H^+ derişimi 1×10^{-5} molardır.
- C) Çözeltide $[\text{Cl}^-] = [\text{OH}^-]$ dir.
- D) $K_b = \frac{[\text{NH}_3]}{[\text{NH}_4^+][\text{OH}^-]}$ dir.
- E) Tampon çözeltidir.
7. $^{75}_{33}\text{As}$ element atomu, bir döteryum (^2_1H) atomu ile bombardıman edildiğinde $^{76}_{33}\text{As}$ ile bir X taneciği oluşuyor.

Buna göre oluşan X taneciği aşağıdakilerden hangisidir?

- A) $^0_{+1}\text{e}$ B) ^1_0n C) ^1_1H
- D) $^4_2\alpha$ E) $^0_{-1}\text{e}$

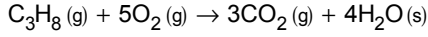
8. Suda tam olarak iyonlarına ayrışan $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ ve KI 'nin 0,2'şer molarlık sulu çözeltilerinden eşit hacimlerde alınıp karıştırılarak bir çözelti oluşturulmuştur. (PbI_2 az çözünen bir tuzdur ve 25°C 'de $K_{\text{çç}}$ si $1,4 \times 10^{-8}$ dir.)

Bu çözeltiyle ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

- A) Karışımındaki Pb^{2+} ve I^- nin başlangıç derişimleri çarpımı $(K_{\text{i}(\text{PbI}_2)}) 1 \times 10^{-3}$ tür.
- B) Çözeltide K^+ derişimi 0,2 molardır.
- C) PbI_2 çöker.
- D) Çözeltide NO_3^- derişimi 0,2 molardır.
- E) Net iyon denklemi $\text{Pb}^{2+}(\text{suda}) + 2\text{I}^-(\text{suda}) \rightleftharpoons \text{PbI}_2(\text{k})$ dir.

Diğer sayfaya geçiniz.

9.

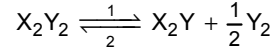


Yukarıda verilen tepkimenin standart tepkime ısı-
sı (ΔH°) kaç kJ'dür?

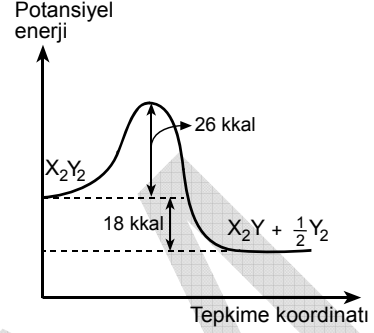
$$\left(\begin{array}{l} \Delta H_{\text{ol}}^\circ[\text{C}_3\text{H}_8(\text{g})] = -104 \text{ kJ/mol} \\ \Delta H_{\text{ol}}^\circ[\text{CO}_2(\text{g})] = -394 \text{ kJ/mol} \\ \Delta H_{\text{ol}}^\circ[\text{H}_2\text{O}(\text{s})] = -286 \text{ kJ/mol} \end{array} \right)$$

- A) + 784 B) + 476 C) - 784
D) - 2222 E) - 2326

10.



Yukarıda verilen tepkimenin potansiyel enerji diyag-
ramı aşağıdaki gibidir.

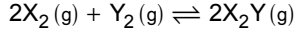


Buna göre, tepkimeyle ilgili aşağıdaki ifadelerden
hangisi yanlıştır?

- A) Tek adımlı bir tepkimedir.
B) İleri tepkime (1) ekzotermik (ısı veren) tir.
C) İleri tepkimenin (1) aktifleşme enerjisi 26 kkal'dir.
D) Geri tepkimenin (2) tepkime ısısı (ΔH)
+ 18 kkal'dir.
E) Geri tepkimenin (2) aktifleşme enerjisi 8 kkal'dir.

Diğer sayfaya geçiniz.

11. Sabit sıcaklıkta kapalı bir kaptaki oluşan



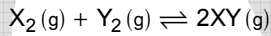
tepkimesi için yapılan deney serisinde, tepkimeye girenlerin başlangıç derişimleri ve başlangıç tepkime hız değerleri tabloda verilmiştir.

Deney	$[X_2]$ (mol/L)	$[Y_2]$ (mol/L)	Tepkime hızı (mol/L.s)
1	0,05	0,04	$1,6 \times 10^{-4}$
2	0,10	0,08	$1,28 \times 10^{-3}$
3	0,20	0,16	$1,024 \times 10^{-2}$
4	0,10	0,16	$5,12 \times 10^{-3}$

Buna göre, tepkimeyle ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

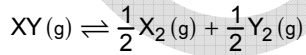
- A) Hız bağıntısı $T_H = k[X_2]^2[Y_2]$ dir.
 B) Y_2 ye göre tepkimenin derecesi ikidir.
 C) Tepkimenin toplam derecesi üçtür.
 D) X_2 ye göre tepkimenin derecesi birdir.
 E) Hız sabitinin sayısal değeri 2,0'dir.

12.



tepkimesinin T sıcaklığındaki denge sabiti K'dir.

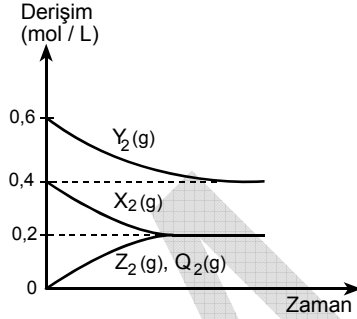
Buna göre aynı sıcaklıkta



tepkimesinin denge sabiti K cinsinden nedir?

- A) $\frac{1}{4K}$ B) $\frac{1}{2K}$ C) $\frac{1}{\sqrt{K}}$
 D) K E) K^2

13. Sabit sıcaklıkta, hacmi bir litre olan kapalı bir kaptaki X_2 ve Y_2 gazları tepkimeye girerek Z_2 ve Q_2 gazlarını oluşturmaktadır. Tepkimedeki maddelerin derişimlerinin zamanla değişimi grafikteki gibidir.



Buna göre aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

- A) Tepkime denklemi $X_2(g) + Y_2(g) \rightleftharpoons Z_2(g) + Q_2(g)$ dir.
 B) Dengeye ulaşıncaya kadar 0,4 mol Y_2 kullanılmıştır.
 C) Dengeye ulaşıncaya kadar 0,2 mol Z_2 ve 0,2 mol Q_2 vardır.
 D) Dengeye ulaşıncaya kadar 0,2 mol X_2 vardır.
 E) Denge sabiti K'nin sayısal değeri 0,5'tir.

Diğer sayfaya geçiniz.

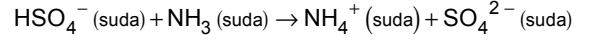
14. Asitlik kuvvetiyle ilgili,

- I. HI, HBr, HCl ve HF'nin sudaki eşit derişimli çözeltilerinin asitlik kuvveti en büyük olanı HI, en küçük olanı HF'dir.
- II. Kuvvetli bir asit olan HNO₃ suda tam olarak iyonlarına ayrılır.
- III. Zayıf bir asit olan asetik asit suda tam olarak iyonlaşmaz.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

15. Lowry-Brønsted asit-baz tanımına göre,



tepkimesiyle ilgili aşağıdakilerden hangisi **yanlıştır**?

- A) Tepkime bir asit-baz tepkimesidir.
- B) Tepkimedede NH₃ baz gibi davranır.
- C) Tepkimedede HSO₄⁻ asit gibi davranır.
- D) NH₄⁺, NH₃ ün konjuge (eşlenik) bazıdır.
- E) SO₄²⁻, HSO₄⁻ nin konjuge (eşlenik) bazıdır.

Diğer sayfaya geçiniz.

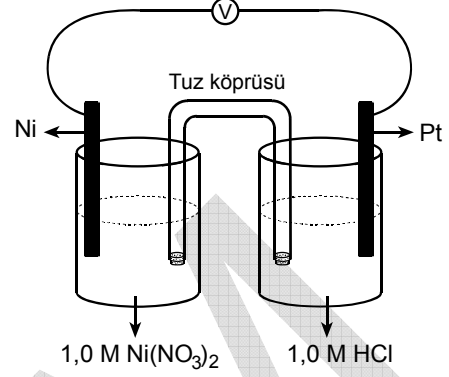
16. 200 mL 1,0 M HCl çözeltisine, asidi tam olarak nötrleştirmek için NaOH katısı eklenmiştir.

Bu tepkimeyle ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

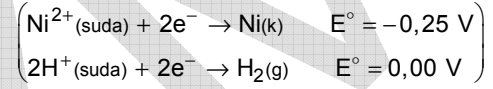
(NaOH = 40 g/mol ve çözeltide hacim değişikliği olmadığı düşünülecektir.)

- A) Nötrleştirme için 8,0 gram NaOH kullanılır.
 B) Nötrleştirme sonrasında çözeltinin pH'si 7 olur.
 C) Nötrleştirme sonrasında çözeltide Cl^- ve Na^+ iyonları bulunur.
 D) Tepkime sonucu oluşan Na^+ iyonunun derişimi 0,5 M olur.
 E) Oluşan Cl^- nin derişimi 1,0 M'dir.

17. 1,0 M $\text{Ni}(\text{NO}_3)_2$ çözeltisine Ni çubuk, 1,0 M HCl çözeltisine de Pt çubuk daldırılarak şekildeki pil oluşturuluyor.



Bu pil ile ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?



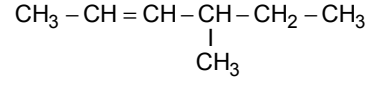
- A) Ni çubuğun daldırıldığı hücre anottur.
 B) Katotta H_2 gazı çıkışı olur.
 C) Tepkime süresince elektron akışı Pt çubuktan Ni çubuğa doğrudur.
 D) Pildeki net tepkime denklemi $\text{Ni}(\text{k}) + 2\text{H}^+(\text{suda}) \rightarrow \text{Ni}^{2+}(\text{suda}) + \text{H}_2(\text{g})$ dir.
 E) Pil gerilimi (E°_{pil}) 0,25 voltur.

Diğer sayfaya geçiniz.

18. Aşağıdaki moleküllerden hangisindeki bağ türü ve sayısı yanlış verilmiştir?

Molekül	Bağ türü ve sayısı
A) CO ₂	2 sigma, 2 pi
B) O ₂	2 pi
C) NH ₃	3 sigma
D) H ₂ O	2 sigma
E) CH ₄	4 sigma

20.



Yukarıda verilen bileşiğin IUPAC sistemine göre adı aşağıdakilerden hangisidir?

- A) 3-metil-4-hekzen
 B) 4-metil-3-hekzen
 C) 4-metil-2-hekzen
 D) 2-etil-4-penten
 E) 4-etil-3-penten

19. Bir organik X bileşiğiyle ilgili bilgiler şöyledir:

- Moleküldeki tüm karbon atomları sp³ hibritleşmesi yapmıştır.
- Karbonil fonksiyonel grubu içermez.

Buna göre X bileşiği aşağıdaki grupların hangisinde olabilir?

- A) Ester B) Aldehit C) Alkan
 D) Alken E) Alkin

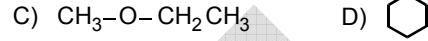
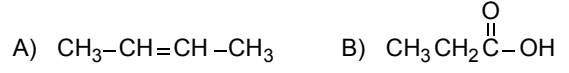
Diğer sayfaya geçiniz.

21. Aşağıdaki bileşiklerden hangisinin uygun koşullarda indirgenmesi sonucunda alkol oluşmaz?

- A) CH_3COCH_3 B) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$
 C) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO}$ D) $\text{C}_2\text{H}_5\text{OC}_2\text{H}_5$
 E) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOC}_2\text{H}_5$

23. Bir organik X bileşiği, bazik ortamda soğuk ve seyreltik KMnO_4 çözeltisiyle tepkimeye girdikten sonra asit ilavesiyle diol oluşturmaktadır.

Buna göre X bileşiği aşağıdakilerden hangisi olabilir?



22. Doymamış yapıdaki X(C_4H_8) ve Y(C_5H_8) organik bileşikleriyle ilgili aşağıdaki bilgiler verilmiştir.

- Uygun koşullarda X'in bir molüne bir mol su katıldığında alkol oluşmaktadır.
- Uygun koşullarda Y'nin bir molüne bir mol su katıldığında keton oluşmaktadır.

Buna göre, X ve Y aşağıdakilerden hangisidir?

X	Y
A) Alkan	Alken
B) Alken	Alkin
C) Alkan	Alkin
D) Alken	Alkan
E) Alkin	Alkan

Diğer sayfaya geçiniz.

24. Bütanoik asit ve metil propanoat bileşikleri için aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- A) Kapalı formülleri aynıdır.
- B) Birbirinin yapı izomeridir.
- C) Her ikisi de karbonil grubu içerir.
- D) Her ikisi de indirgenerek alkol oluşturur.
- E) Her iki bileşiğin de kaynama noktaları aynıdır.

25. Organik bir X bileşiği yükseltgenerek Y bileşiği oluşturmuştur. Oluşan Y bileşiği Tollens ayracıyla (amon-yaklı gümüş nitrat çözeltisi) tepkimeye girerek gümüş aynası oluşturmaktadır.

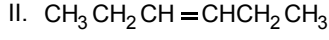
Buna göre X ve Y ile ilgili,

- I. X, primer alkol olabilir.
- II. Y, aldehit olabilir.
- III. Her ikisi de yanma tepkimesi verebilir.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

26.



Yukarıda verilen I., II. ve III. bileşiklerle ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi **yanlıştır**?

- A) I. bileşik sikloalkandır.
 B) I. ve II. bileşikler alifatik hidrokarbondur.
 C) III. bileşik aromatikdir.
 D) III. bileşikteki toplam hidrojen sayısı II.dekinden fazladır.
 E) II. bileşğin cis ve trans izomerleri vardır.

27. Karboksilik asitlerle ilgili aşağıdaki açıklamalardan hangisi **yanlıştır**?

- A) Moleküller arası hidrojen bağı yaparlar.
 B) Sulu ortamda sodyum bikarbonatla (NaHCO_3) tepkime vermezler.
 C) Alkollerle tepkimesi sonucu ester oluşur.
 D) LiAlH_4 ile indirgenmeleri sonucu alkol oluşur.
 E) Fonksiyonel grubu $-\text{COOH}$ 'dir.

28. İzopropil bromür bileşiğine sırasıyla aşağıdaki işlemler uygulanmıştır:

- I. işlem: Uygun koşullarda magnezyum ile tepkimesi sonucunda Grignard bileşiği elde edilmiştir.
- II. işlem: Oluşan Grignard bileşiği üzerine hidrojen bromür çözeltisi eklenmiştir.

Buna göre I. işlem sonucunda oluşan Grignard bileşiği ve II. işlem sonucunda oluşan organik bileşik aşağıdakilerin hangisinde doğru olarak verilmiştir?

I. işlem	II. işlem
A) CH_3CHCH_3 MgBr	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_3$
B) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2-\text{MgBr}$	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Br}$
C) CH_3CHCH_3 MgBr	CH_3CHCH_3 Br
D) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2-\text{MgBr}$	CH_2-CH_2 CH ₂
E) CH_3CHCH_3 MgBr	CH_3CCH_3 Br

Diğer sayfaya geçiniz.

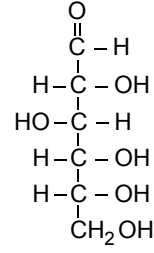
29. Kapalı formülleri $C_4H_{10}O$ olan X, Y ve Z bileşikleriyle ilgili şu bilgiler verilmiştir:

- X iki kez, Y bir kez yükseltgenebilmekte, Z ise yükseltgenememektedir.
- Her birinin birer mollerinden birer mol su çıkması sonucunda oluşan bileşiklerin kapalı formülleri C_4H_8 dir.

Buna göre X, Y ve Z bileşikleriyle ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- A) X, $CH_3CH_2CH_2CH_2OH$ olabilir.
 B) Y, $CH_3CH_2CH(OH)CH_3$ olabilir.
 C) Z, $(CH_3)_3COH$ olabilir.
 D) X, $(CH_3)_2CHCH_2OH$ olabilir.
 E) Z, $CH_3CH_2CH_2OCH_3$ olabilir.

30.



Yukarıdaki bileşikle ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

- A) Karbonhidrat bileşiğidir.
 B) 4 tane asimetrik karbonu vardır.
 C) Basit formülü CHO'dur.
 D) Tollens ayıracıyla tepkimesi sonucu gümüş aynası oluşur.
 E) Düzlem polarize ışığın yönünü değiştirir.

TEST BİTTİ.

CEVAPLARINIZI KONTROL EDİNİZ.

SINAVDA UYULACAK KURALLAR

1. Adayların cep telefonu, çağrı cihazı, telsiz, fotoğraf makinesi, cep bilgisayar, saat fonksiyonu dışında fonksiyonu olan saat, hesap makinesi, sözlük, kitap, defter, müsvetde kâğıdı, pergel, açılıçer, cetvel ve benzeri her türlü araç gereçle, silah ve benzeri teçhizatla sınava girmesi kesinlikle yasaktır. Bu araçlarla sınava girmiş adaylar mutlaka Salon Sınav Tutanağına yazılacak, bu adayların sınavı geçersiz sayılacaktır.
2. Bu test için verilen toplam cevaplama süresi **45 dakikadır. Sınav başladıktan sonra ilk testin cevaplama süresi bitmeden ve son testin son 15 dakikası içinde adayın sınavdan çıkmasına kesinlikle izin verilmeyecektir. İki test arasında birinci testin soru kitapçığının toplanması, ikinci ve üçüncü testin soru kitapçığının dağıtılması işlemleri dışında ara verilmez.** Bu toplama ve dağıtma işlemi sırasında adayların salondan dışarı çıkmaları kesinlikle yasaktır.
3. Sınav evrakını teslim ederek salonu terk eden aday, her ne sebeple olursa olsun tekrar sınava alınmayacaktır.
4. Bu süreler dışında cevaplamayı süre bitmeden tamamlarsanız, cevap kâğıdınızı ve soru kitapçığınızı salon görevlilerine teslim ederek salonu terk edebilirsiniz. Sınav süresinin bittiği ilan edildiğinde cevap kâğıtları ve soru kitapçıkları salon görevlileri tarafından toplanıncaya kadar yerlerinizde kalınız.
5. Sınav süresince görevlilerle konuşmak ve 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 kopya çeken, çekmeye kalkışan, kopya veren, kopya çekilmesine yardım edenlerin kimlik bilgileri, Salon Sınav Tutanağına yazılacak ve bu adayların sınavları geçersiz sayılacaktır. Görevliler kopya çekmeye ya da vermeye kalkışanları uyararak zorunda değildir, sorumluluk size aittir.

Adayların test sorularına verdikleri cevapların dağılımları bilgi işlem yöntemleriyle incelenecek, bu incelemelerden elde edilen bulgular bireysel ya da toplu olarak herhangi bir şekilde kopya çekildiğini gösterirse kopya eylemine katılan aday/adayların cevaplarının bir kısmı ya da tamamı iptal edilecektir. Cevap kâğıdınızı başkaları tarafından görülmeyecek şekilde tutmanız gerekmektedir.

7. Adaylar, görevlilerin her türlü uyarılarına uymak zorundadır. Sınavınızın geçerli sayılması, her şeyden önce sınav kurallarına uymanıza bağlıdır.
8. Cevap kâğıdına yazılacak her türlü yazıda ve yapılacak bütün işaretlemelerde kurşun kalem kullanılacaktır. Tükenmez kalem veya dolma kalem kesinlikle kullanılmayacaktır.

Cevapların cevap kâğıdına işaretlenmiş olması gerekir. Soru kitapçığına işaretlenen cevaplar geçerli değildir.

9. Soru kitapçığının sayfalarının eksik olup olmadığını, kitapçıkta basım hatalarının bulunup bulunmadığını ve soru kitapçığının her sayfasında basılı bulunan soru kitapçığı türünün, kitapçığın ön kapağında basılı soru kitapçığı türüyle aynı olup olmadığını kontrol ediniz. Soru kitapçığının sayfası eksik ya da basımı hatalıysa değiştirilmesi için Salon Başkanına başvurunuz.

Cevap kâğıdınızda, size verilen soru kitapçığının türünü "Soru Kitapçığı Türü" alanındaki ilgili yuvarlağı doldurarak belirtiniz. Cevap kâğıdınızda işaretlediğiniz Soru Kitapçığı Türü salon görevlileri tarafından sınav öncesi kontrol edilerek paraflanacaktır. Sizin işaretlediğiniz ile salon görevlilerinin parafladıkları kitapçık türü arasında fark olması hâlinde salon görevlilerinin parafladıkları kitapçık türü dikkate alınacaktır.

LYS-2'de alacağınız bütün testlerin soru kitapçığı türü aynı olmalı, birbirinden farklı olmamalıdır. Bu duruma özellikle dikkat ediniz. LYS-2'de size verilen soru kitapçıklarının türleri birbirinin aynı değilse görevlileri hemen uyararak size aynı türden soru kitapçığı vermelerini sağlayınız.

10. Sınav sonunda soru kitapçıkları toplanacak ve ÖSYM'de tek tek incelenecektir. Soru kitapçığının bir sayfası bile eksik çıkarsa sınavınız geçersiz sayılacaktır.
11. Soru kitapçığının sayfalarındaki boş yerleri müsvetde için kullanabilirsiniz.
12. Soruları ve/veya bu sorulara verdiğiniz cevapları ayrı bir kâğıda yazıp bu kâğıdı dışarı çıkarmanız kesinlikle yasaktır.
13. **Sınav salonundan ayrılmadan önce soru kitapçığınızı, cevap kâğıdınızı ve 2010 LYS-2 Sınava Giriş ve Kimlik Belgenizi salon görevlilerine teslim etmeyi unutmayınız.**
14. Testin cevaplama süresinin bitmesine 15 ve 5 dakika kaldığı salon görevlileri tarafından yüksek sesle hatırlatılacaktır.
15. **Bu testin cevaplarını cevap kâğıdında ilgili alana işaretlemeye dikkat ediniz.**

LİSANS YERLEŞTİRME SINAVI - 2 (LYS-2)

27 HAZİRAN 2010

KİMYA TESTİ

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