



TAPU KADASTRO GENEL MÜDÜRLÜĞÜ

GÖREVDE YÜKSELME VE UNVAN DEĞİŞİKLİĞİ

SINAVI

KİMYAGER

A

ADAYIN

ADI :

SOYADI :

T.C. KİMLİK NUMARASI :

SINAV SALON NO : SIRA:

İMZA :

*Yukarıdaki Bilgileri Doldurmayı Unutmayınız.

Genel Açıklama

1. Bu kitapçıkta **50 (elli) soru vardır**. Cevaplamaya istediğiniz sorudan başlayabilirsiniz.
2. Sınav süresi **80 (seksen) dakikadır**.
3. İşaretlemelerinizi yumuşak uçlu kurşun kalem ile, işaretleme yapacağınız alanı taşırmadan yapınız.
4. Değiştirmek istediğiniz bir cevabı, cevap kağıdını yıpratmadan siliniz.
5. Değerlendirme optik okuyucu ile yapılacağı için cevap kağıdını katlamayınız, buruşturmayınız ve gereksiz işaret koymayınız.
6. Testte her soru için tek bir doğru cevap seçeneği işaretlenecektir. Birden fazla işaretleme yapmanız durumunda o soruya verdiğiniz cevap yanlış sayılacaktır.
7. Testte yanlış cevaplar, doğru cevaplardan düşülmeyecektir. Bu yüzden size en doğru gelen cevabı işaretlemek yararınıza olabilir.
8. Soru kitapçığındaki boş yerleri müsvedde olarak kullanabilirsiniz.
9. **Kitapçık türünü kodlamayı unutmayınız**. Kodlamadığınız takdirde sınavınız **geçersiz** sayılacaktır.

Bu testin her hakkı saklıdır. Hangi amaçla olursa olsun, testlerin tamamının veya bir kısmının Gazi Üniversitesi Ölçme ve Değerlendirme Uygulama ve Araştırma Merkezi'nin yazılı izni olmadan kopya edilmesi, fotoğraflarının çekilmesi, herhangi bir yolla çoğaltılması, yayınlanması ya da kullanılması yasaktır. Bu yasağa uymayanlar, gerekli cezai sorumluluğu ve testlerin hazırlanmasındaki mali külfeti peşinen kabullenmiş sayılır.

A

1. İş arkadaşlarına, maiyetindeki personele ve iş sahiplerine kötü muamelede bulunan memura, görevinde ve davranışlarında kusurlu olduğu yazı ile bildirilir.

Yukarıda açıklanan disiplin cezası aşağıdakilerden hangisidir?

- A) Uyarma
B) Kınama
C) Aylıktan kesme
D) Kademe ilerlemesinin durdurulması

2. Adaylık devresi içinde eğitimde başarılı olan adayların, asli memurluğa atanmaları usulü aşağıdakilerden hangisidir?

- A) Devlet Personel Başkanlığı kararıyla atanırlar.
B) Devlet Personel Başkanlığının teklifi ve ilgili Bakanlığın onayı ile atanırlar.
C) Disiplin amirlerinin teklifi ve atamaya yetkili amirin onayı ile atanırlar.
D) Yüksek disiplin kurulunun teklifi ve atamaya yetkili amirin onayı ile atanırlar.

3. Devlet Memurları Kanunu'na göre hizmet yerlerini temizleme, aydınlatma ve ısıtma işlerinde çalışanlar hangi hizmet sınıfı kapsamındadır?

- A) Genel idare hizmetleri
B) Teknik hizmetler
C) Müstahdemlik hizmetleri
D) Yardımcı hizmetler

4. Devlet memurlarının mal bildirimini vermeleriyle ilgili olarak aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- A) Bildirimin konusu taşınır ve taşınmaz mallardan ibarettir.
B) Memurların kendilerinden başka, eşlerine ve velayetleri altındaki çocuklarına ait mal varlığı da bildirim kapsamındadır.
C) Memurun alacak ve borçları da bildirim kapsamındadır.
D) Belirlenen durum ve sürelerde mal bildiriminde bulunulmaması, kademe ilerlemesinin durdurulması cezasını gerektirir.

5. Devlet Memurları Kanunu'na göre, derece içinde, görevin önemi veya sorumluluğu artmadan, memurların aylıklarındaki ilerleme aşağıdakilerden hangisidir?

- A) Derece ilerlemesi
B) Kademe ilerlemesi
C) Yükselme
D) Maaş artışı

6. Aşağıdakilerden hangisi maddenin kapasite özelliğidir?

- A) Yoğunluk
B) İndirgenme Potansiyeli
C) Sıcaklık
D) Kütle

A

7. X ve Y maddelerinin erime noktası, kaynama noktası ve öz kütlesi aşağıdaki tabloda verilmektedir.

Madde	EN (°C)	KN (°C)	d (g/cm ³)
X	10 °C	105 °C	0.5
Y	30 °C	135 °C	1.1

Bu tabloya göre X ve Y maddelerinin homojen karışımını 50 °C'da ayırmak için;

- Basit destilasyon
- Ayrımsal kristallendirme
- Ayırma hunisiyle ayırma

işlemlerinden hangisi / hangileri uygulanabilir?

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

8. Aynı maddenin katı, sıvı ve gaz hallerinden biri X, diğerleri Y ve Z'dir.

- Z bulunduğu kabın her noktasına aynı basıncı yapıyor.
- X'in Y'ye dönüşümü sırasında ısı açığa çıkıyor.

Buna göre maddenin X, Y ve Z halleri için aşağıdaki yargılardan hangisi yanlıştır?

- A) Taneciklerin serbest hareketi Z'de en fazladır.
B) X'in Y'ye dönüşümü sırasında entropisi azalır.
C) 1'er molları alındığında Z'nin hacmi en büyüktür.
D) Y halinde tanecikler birbiri üzerinden kayabilir.

9.

- Kolonyanın buharlaşması
- Kağıdın yanması
- Kağıdın yırtılması
- Elektriğin pilde üretilmesi
- Üzüm suyunun sirkeye dönmesi

Yukarıda numaralanmış olaylardan hangileri fiziksel, hangileri kimyasaldır?

Fiziksel olay

A) I - III

B) I - III - V

C) I

D) III - IV

Kimyasal olay

II - IV - V

II - V

II - III - IV - V

I - II - V

10. Aşağıdaki seçeneklerin hangisinde X maddesi ile ilgili fiziksel bir özellik ifade edilmiştir?

A) Klor gazı ile şiddetli tepkime verir.

B) 720°C'da kaynar.

C) Havada alev alabilir.

D) Su ile tepkime vererek hidrojen gazı oluşturur.

11. Rutherford atom modeli ile ilgili aşağıda verilen bilgilerden hangisi yanlıştır?

A) Atomun bir çekirdeği vardır.

B) Atomun büyük çoğunluğu boştur.

C) Atom elektriksel olarak nötrdür.

D) Elektronlar belirli yörüngelerde bulunur.

A

12. Atom veya elementlerle ilgili aşağıda verilen bilgilerden hangisi yanlıştır?

- A) Atom numarası, proton, nötron ve elektron sayılarının toplamına eşittir.
B) Atomun kütle numarası, proton sayısı ile nötron sayısının toplamına eşittir.
C) Elektron ve protonun yükleri eşit büyüklükte fakat zıt işaretlidir.
D) Bazı elementler doğada çok atomlu moleküller şeklinde bulunur.

13. Atomla ilgili aşağıda verilen bilgilerden hangisi doğrudur?

- A) Atomlar ışık mikroskopuyla görülebilir.
B) Atomun kütesinin çok büyük kısmını protonlar ve nötronlar oluşturur.
C) Çekirdek, etrafındaki bütün elektronları aynı kuvvetle çeker.
D) Modern atom teorisine göre elektronlar sadece tanecik şeklinde davranır.

14. Temel haldeki ${}_{33}\text{As}$ atomunda $m_l=0$ kuantum sayısına sahip kaç elektron vardır?

- A) 8
B) 10
C) 15
D) 17

15. $\text{Ba}(\text{OH})_2$ 'in anhidriti (susuz baz) aşağıdakilerden hangisidir?

- A) BaO
B) BaO_2
C) BaH_2
D) BaOH

16. Aşağıdaki bileşiklerden hangisinin kaynama noktası en düşüktür? (${}_1\text{H}$; ${}_6\text{C}$; ${}_7\text{N}$; ${}_8\text{O}$; ${}_{17}\text{Cl}$)

- A) H_2O
B) NH_3
C) N_2
D) CCl_4

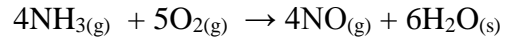
17. Kütlece %20'lik NaOH çözeltisinin yoğunluğu $1,2 \text{ g/mL}$ 'dir.

Çözeltinin molalitesi nedir?

(H : 1 g/mol ; O : 16 g/mol ; Na : 23 g/mol)

- A) 7,50
B) 6,25
C) 5,00
D) 2,40

18. NH_3 ve O_2 gazlarından aşağıdaki tepkimeye göre NO gazı oluşturmaktadır.



Buna göre $1,7 \text{ g NH}_3$ ve $6,4 \text{ g O}_2$ 'nin tepkimesinden kaç mol NO oluşur?

(H : 1 g/mol ; N : 14 g/mol ; O : 16 g/mol)

- A) 0,1
B) 0,16
C) 0,2
D) 0,32

19. Aşağıda verilen bileşiklerden hangisinin formülü yanlıştır?

- A) Periyodik asit - HIO_4
B) Nitrozil klorür - NOCl
C) Demir (III) fosfat - FePO_4
D) Civa (I) klorür - HgCl

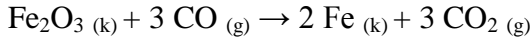
A

20. Gazlarla ilgili aşağıda verilen bilgilerden hangisi yanlıştır?

- A) Gazlar düşük sıcaklıklarda ideale yakın davranırlar.
B) Gazlar düşük basınçta ideale yakın davranırlar.
C) Gaz hali maddenin entropisi en yüksek olan haldir.
D) Gaz taneciklerinin birim alana uyguladıkları kuvvet gaz basıncı olarak nite-lenir.

21. 32 g Fe₂O₃'ün yeterince CO ile tepki-mesinden oluşan CO₂'in 0°C ve 1 atm'deki hacmi nedir?

(Fe: 56 g/mol; O: 16 g/mol; R: 22,4/273)



- A) 4,48 L
B) 8,96 L
C) 13,44 L
D) 26,88 L

22. Aşağıdaki bileşik çiftlerinde kovalent karakterin büyüklüğü ilişkisi hangisinde yanlıştır? (9F; 11Na; 12Mg; 17Cl; 37Rb; 47Ag; 53I)

- A) AgF < AgI
B) NaCl < RbCl
C) FeCl₂ < FeCl₃
D) NaCl < MgCl₂

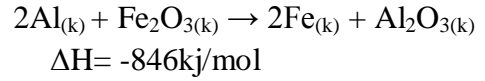
23.

- I. K_(k) için süblimleşme entalpisi $\Delta H_{\text{süb}}=90$ kJ/mol
II. K için 1. iyonlaşma enerjisi $\Delta H_{\text{IE1}}=415$ kJ/mol
III. F₂ için bağ enerjisi $\Delta H_{\text{bağ}}=160$ kJ/mol
IV. F atomunun elektron ilgisi $\Delta H_{\text{EI}}=-330$ kJ/mol
V. KF için oluşum entalpisi $\Delta H_{\text{olş}}=-565$ kJ/mol

Yukarıda verilen bilgilere göre KF'in örgü enerjisi aşağıdakilerden hangisi-dir?

- A) -820 kJ/mol
B) -410 kJ/mol
C) -310 kJ/mol
D) -230 kJ/mol

24.



Yukarıdaki eşitliğe göre 9 g Al'un yete-rince Fe₂O₃ ile tepkimesinden kaç kJ ısı açığa çıkar? (O: 16 g/mol; Al: 27g/mol; Fe: 56 g/mol)

- A) -423 kJ
B) -282 kJ
C) -141 kJ
D) -70,5 kJ

25. Aşağıdaki katyonların hangisinin pola-rizleme gücü diğerlerinden daha fazla-dır? (Katyonların yarıçapları pm olarak verilmiştir.)

- A) Na⁺ (100 pm)
B) Fe²⁺ (70 pm)
C) Ce³⁺ (100 pm)
D) Be²⁺ (45 pm)

A

26. Aşağıdaki atomlardan hangisinin birinci iyonlaşma enerjisi diğerlerinden daha büyüktür? ($_6\text{C}$; $_9\text{F}$; $_{11}\text{Na}$; $_{19}\text{K}$)

- A) C
- B) F
- C) Na
- D) K

27. Molekül Orbital Teorisine (MOT) göre HHe bileşiği için aşağıdakilerden hangisi yanlıştır? ($_1\text{H}$; $_2\text{He}$)

- A) Paramanyetiktir.
- B) Bağ derecesi $\frac{1}{2}$ 'dir.
- C) Karşıt bağ orbitalinde 1 elektron bulunur.
- D) Bağ yapıcı orbitalde 1 elektron bulunur.

28. PF_3Cl_2 molekülü ile ilgili aşağıdaki bilgilerden hangisi yanlıştır? ($_9\text{F}$; $_{15}\text{P}$; $_{17}\text{Cl}$)

- A) Üçgen bipiramit geometridedir.
- B) Bütün bağ açıları 120° 'dir
- C) Molekül polardır.
- D) Merkez atomunun hibriti sp^3d 'dir.

29.

- I. $[\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_5(\text{SCN})]\text{Cl}_2$
- II. $[\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_5(\text{NCS})]\text{Cl}_2$

Yukarıda verilen koordinasyon bileşik-leri birbirinin izomeridir. Bu bileşikler arasında hangi tür izomerlik mevcuttur?

- A) Bağlanma izomerliği
- B) Koordinasyon izomerliği
- C) İyonlaşma izomerliği
- D) Geometrik izomerlik

30. $[\text{Cr}(\text{NH}_3)_2(\text{H}_2\text{O})_3(\text{OH})](\text{NO}_3)_2$ bileşiğinin IUPAC adı aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir?

- A) Diamonyak trisu hidroksi krom(III) nitrat
- B) Diamonyak trisu hidroksi krom(II) nitrat
- C) Diammin triakua hidrokso krom(III) nitrat
- D) Diammin triakua hidrokso krom(II) nitrat

31. Aşağıdakilerden hangisi bileşik proteinlerden değildir?

- A) Nükleoproteinler
- B) Lipoproteinler
- C) Glikoproteinler
- D) Aminoproteinler

32. Karbonhidratlarla ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

- A) Karbonhidratların genel formülü $\text{C}_m(\text{H}_2\text{O})_n$ 'dir.
- B) Laktoz bir disakkarittir.
- C) Nişasta bir monosakkarittir.
- D) Fruktoz bir monosakkarittir.

33. Aşağıdaki DNA ve RNA hakkındaki bilgilerden hangisi yanlıştır?

- A) DNA'da deoksiriboz, RNA'da riboz bulunur.
- B) DNA ve RNA çift iplikli sarmal yapıdadır.
- C) DNA kendini eşleyebilir, RNA ise eşleyemez.
- D) DNA da timin bazı, RNA da urasil bazı bulunur.

A

34. Eşit derişimde zayıf asit ve onun konjuge bazından oluşan bir tampon çözeltiye su eklenecek tampon çözeltinin hacmi iki katına çıkarılıyor.

Buna göre yapılan bu işlem pH'yı nasıl etkiler?

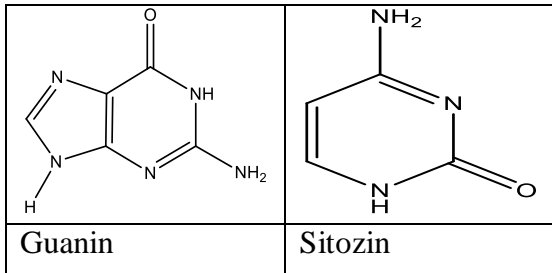
- A) pH neredeyse hiç değişmez.
B) pH önemli ölçüde artar.
C) pH önemli ölçüde azalır.
D) Zayıf asitin K_a değerine bağlı olarak değişir.

35. PbI_2 'nin sudaki çözünürlüğü $25^\circ C$ 'da 1 mmol/L dir.

Buna göre PbI_2 'nin $25^\circ C$ 'daki çözünürlük çarpımı sabiti, $K_{çç}$ değeri aşağıdakilerden hangisidir?

- A) $1,0 \times 10^{-6}$
B) $1,0 \times 10^{-9}$
C) $4,0 \times 10^{-6}$
D) $4,0 \times 10^{-9}$

- 36.



DNA sarmalında bulunan guanin ve sitozin bazları yukarıda görülmektedir.

Bu bazları sarmal yapıda karşılıklı olarak bir arada tutan baskın kuvvet aşağıdakilerden hangisidir?

- A) Hidrojen bağı
B) Kovalent bağ
C) Peptit bağı
D) London kuvvetleri

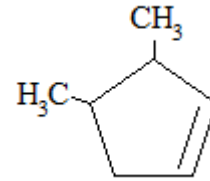
37. %70 saflıkta 0,40 g Na_2SO_4 (140 g/mol) numunesinin analizi için 20 mL $BaCl_2$ çözeltisi harcandığına göre $BaCl_2$ çözeltisinin molaritesi kaçtır?

- A) 0,14 M
B) 0,10 M
C) 0,016 M
D) 0,014 M

38. 0,1 M NH_3 ve 0,2 M NH_4Cl içeren bir çözeltide $[H_3O]^+$ derişimi kaçtır? (NH_4^+ için $K_a=5,7 \times 10^{-10}$)

- A) $0,20 \times 10^{-10}$
B) $1,14 \times 10^{-10}$
C) $0,10 \times 10^{-9}$
D) $1,14 \times 10^{-9}$

- 39.

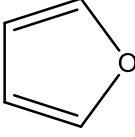
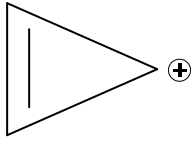
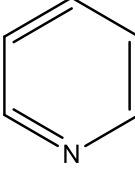
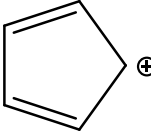


Yukarıda verilen molekülün IUPAC kurallarına göre adı aşağıdakilerden hangisidir?

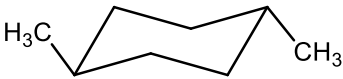
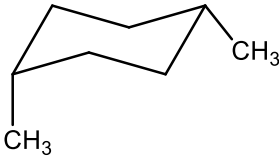
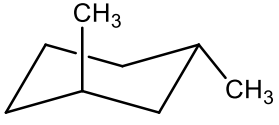
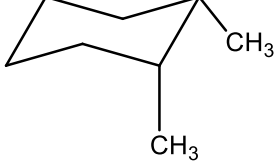
- A) 1,2-dimetilsiklopenten
B) 3,4-dimetilsiklopenten
C) 4,5-dimetilsiklopenten
D) Dimetil-1-penten

A

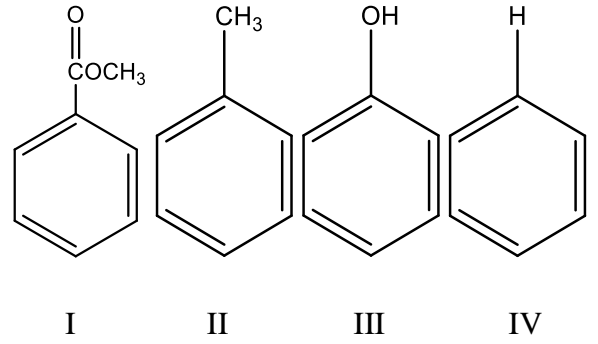
40. Aşağıdaki türlerden hangisi aromatik değildir?

- A) 
- B) 
- C) 
- D) 

41. Aşağıdaki konformasyon izomerlerinden hangisi en kararlıdır?

- A) 
- B) 
- C) 
- D) 

42.



Yukarıdaki moleküllerin elektrofilik aromatik yer değiştirme tepkimesindeki reaktivitelerinin artış sıralaması aşağıdakilerden hangisinde doğru gösterilmiştir?

- A) I>III>IV>II
B) I>III>II>IV
C) III>II>IV>I
D) III>IV>I>II

43. $[\text{Al}(\text{H}_2\text{O})_4(\text{OH})_2]^+$ 'nın konjuge (eşlenik) bazı aşağıdakilerden hangisidir?

- A) $[\text{Al}(\text{H}_2\text{O})_5(\text{OH})]^{2+}$
B) $[\text{Al}(\text{H}_2\text{O})_3(\text{OH})_3]$
C) $[\text{Al}(\text{OH})_2]^+$
D) Al^{3+}

44. Aşağıdakilerden hangisi sıvı amonyakta bazdır?

- A) KNH_2
B) KCl
C) NH_4Cl
D) KNO_3

A

45. Fe^{3+} doğada daha çok aşağıdaki bileşiklerden hangisi şeklinde bulunur?

- A) FeCl_3
- B) FeI_3
- C) $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$
- D) Fe_2O_3

46. $\text{Ni} + 4\text{CO} \rightarrow \text{Ni}(\text{CO})_4$ tepkimesi bir asit-baz tepkimesidir.

Yukarıdaki asit-baz tepkimesi aşağıdaki asit-baz teorilerinden hangisi ile açıklanabilir?

- A) Arrhenius
- B) Bronsted-Lowry
- C) Lewis
- D) Lavosier

47. Bir çözeltide bulunan K^+ iyonlarının varlığı aşağıdaki işlemlerden hangisi ile anlaşılabilir?

- A) H_2S ilavesi ile çöktürme
- B) Sulu çözeltisinin elektroliz edilmesi
- C) NaCl ilavesi ile çöktürme
- D) Alev denemesi

48. Volumetrik analiz metodu ve dayandığı temel reaksiyon eşleştirmelerinden hangisi yanlıştır?

- A) İyodometri - Çöktürme reaksiyonu
- B) Manganometri - İndirgenme/yükseltgenme reaksiyonu
- C) Nötralizasyon - Nötürleşme reaksiyonu
- D) Arjantimetri - Çöktürme reaksiyonu

49. Bir numunede Na^+ , Hg_2^{2+} , Ba^{2+} ve Cu^{2+} iyonlarının tayini yapılmaktadır. Numune üzerine KCl ilave edildiğinde bir çökelek oluştuğu görülmektedir. Çökelek süzülüp kalan çözelti üzerine K_2SO_4 ilave edildiğinde çökelek oluşmadığı ancak K_2S ilave edildiğinde bir çökelek oluştuğu görülmektedir.

Bu bilgilere göre orijinal numunede aşağıdaki iyonlardan hangisi kesinlikle yoktur?

- A) Na^+
- B) Hg_2^{2+}
- C) Ba^{2+}
- D) Cu^{2+}

50. Modern atom teorisine göre aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- A) Elektronun yeri ve momentumu aynı anda tam olarak belirlenemez.
- B) Elektronun hem dalga karakteri hem de tanecik karakteri vardır.
- C) Elektronlar çift yarıktaki kırınımına uğrarlar.
- D) Elektronlar belirli yörüngelerde hareket ederler.

TEST BİTTİ.

CEVAPLARINIZI KONTROL EDİNİZ.

A

A

A

SINAVDA UYGULANACAK KURALLAR

1. Sınav süresince görevlilerle konuşmak ve görevlilere soru sormak yasaktır. Aynı şekilde görevlilerin de adaylarla yakından ve alçak sesle konuşmaları yasaktır.
2. Yanınızda ve sıranızda sınav konuları ile ilgili kitap, not vb. bulundurmamak yasaktır. Sınav sırasında birbirleriyle konuşan, kopya çeken, kopya veren, kopya çekilmesine yardım edenlerin kimlik bilgileri, sınav görevlilerince BİREYSEL SINAV İPTAL TUTANAĞI'na yazılacak ve bu adayların sınavları geçersiz sayılacaktır. Görevliler kopya çeken veya kopya vermeye kalkışanları uyarmak zorunda değildir; sorumluluk size aittir.
3. Adaylar sınav sırasında görevlilerin her türlü uyarılarına uymak zorundadır. Gerekğinde görevliler oturduğunuz yerleri değiştirebilir. Sınavınızın geçerli sayılması, her şeyden önce sınav kurallarına uymanıza bağlıdır.
4. Sınavın başlamasını izleyen ilk 15 dakika geçtikten sonra gelen hiçbir aday sınava alınmayacaktır. Adaylar cevaplama işlemini erken tamamlamış olsalar bile sınavın ilk 30 dakikası ve son 15 dakikası içinde adayların salondan çıkmasına izin verilmeyecektir.
5. Cevaplamaya geçmeden önce verilecek soru kitapçığının üzerinde size ayrılan yerlere adınız ve soyadınız ile aday, salon ve sıra numaralarınızı mutlaka yazınız. Sınav sonunda soru kitapçıkları toplanacak ve sınav merkezinde tek tek incelenecektir. Soru kitapçığının bir sayfası dahi eksik çıkarsa sınavınız geçersiz sayılacak ve hakkınızda yasal işlem başlatılacaktır.
6. Kitapçık türünü optik forma işaretlemek adayın sorumluluğundadır. Kitapçık türünü optik forma işaretlemeyen adayların sınavları geçersiz sayılacaktır.
7. Cevap kâğıdına yazılacak her türlü yazı, rakam ve yapılacak işaretlemeler için koyu, siyah kurşun kalem kullanılacaktır. Tükenmez kalem veya dolmakalem kesinlikle kullanılmayacaktır. CEVAPLARIN TÜMÜ CEVAP KÂĞIDINA İŞARETLENECEKTİR. Soru kitapçıkları üzerine yapılan işaretlemeler kesinlikle değerlendirilmez.
8. Soru kitapçığının sayfalarındaki boş yerleri müsvedde olarak kullanabilirsiniz. Başka bir kâğıdı müsvedde olarak kullanmak yasaktır.
9. Adayların soruları ve/veya bu sorulara verdikleri cevapları herhangi bir yere yazmaları ve bunu sınav salonundan dışarı çıkarmaları yasaktır.
10. Sınav evrakları dağıtıldıktan sonra herhangi bir nedenle salondan çıkan adayın cevap kâğıdı alınır ve adayın sınava tekrar devam etmesine izin verilmez.
11. Adayların her türlü delici ve kesici alet, ateşli silah, çanta, cüzdan, sözlük, hesap makinesi, cep telefonu, saat, anahtarlık, telsiz, radyo gibi kaynaklar, kablosuz iletişim sağlayan bluetooth ve benzeri cihazlar ile kulaklık, kolye, küpe, bilezik, yüzük (alyans hariç), broş ve diğer takılar, her türlü plastik, cam eşya ve metal içerikli eşyalar, her türlü elektronik/mekanik cihaz ve her türlü müsvedde kâğıt, defter, ders notu, kitap, sözlük, dergi, gazete ve benzeri yayınlar, cetvel, pergel, açılölçer vb. araçları yanlarında bulundurmaları yasaktır. Aksi davranışta bulunanlar hakkında tutanak tutulacak ve o kişilerin sınavları geçersiz sayılacaktır.
12. Sınavınız bittiğinde, cevap kâğıdınızı ve soru kitapçığınızı salon görevlilerine şahsen teslim ediniz. Teslim etmediğiniz evrak nedeniyle sınavınız geçersiz sayılacak ve hakkınızda yasal işlem yapılacaktır. Evrakların teslim edilmesinden aday sorumludur.

SINAVINIZDA BAŞARILAR DİLERİZ.