



T.C. Ölçme, Seçme ve Yerleştirme Merkezi

KAMU PERSONEL SEÇME SINAVI ÖĞRETMENLİK ALAN BİLGİSİ TESTİ

KİMYA/KİMYA TEKNOLOJİSİ

4 AĞUSTOS 2024 PAZAR

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 toplam **75 soru** bulunmaktadır.
Alan Bilgisi: 60 soru
Alan Eğitimi: 15 soru
2. Bu sınav için verilen cevaplama süresi **150 dakikadır (2,5 saat)**.
3. Bu sınav puanlanırken doğru cevaplarınızın sayısından yanlış cevaplarınızın sayısının dörtte biri çıkarılacak ve kalan sayı bu test ile ilgili ham puanınız olacaktır.
4. Kitapçığın sayfalarındaki boş yerleri müsvedde için kullanabilirsiniz.
5. Cevaplamaya istediğiniz sorudan başlayabilirsiniz. Bir soru ile ilgili cevabınızı, cevap kâğıdında o soru için ayrılmış olan yere işaretlemeyi unutmayınız.
6. Bu kitapçıkta yer alan her sorunun sadece bir doğru cevabı vardır. Cevap kâğıdında bir soru için birden çok cevap yeri işaretlenmişse o soru yanlış cevaplanmış sayılacaktır. İşaretlediğiniz bir cevabı değiştirmek istediğinizde silme işlemini çok iyi yapmanız gerektiğini unutmayınız.
7. Sınavda uyulacak kurallar bu kitapçığın arka kapağında belirtilmiştir.

Bu testte 75 soru vardır.

1.

4.

2. Kapalı kaptaki bir miktar H_2 gazı küçük bir delikten 40 saniyede efüzleniyor.

Aynı koşullarda aynı miktarda X gazı 160 saniyede efüzlendiğine göre X gazının mol kütlesi kaç g/mol'dür?

($H_2 = 2$ g/mol)

A) 4 B) 8 C) 16 D) 32 E) 48

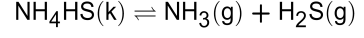
DOĞRU CEVAP: D

3.

5.

6.

9. Sabit hacimli kapalı bir kaba bir miktar $\text{NH}_4\text{HS(k)}$ ve $\text{H}_2\text{S(g)}$ konuluyor. $\text{NH}_4\text{HS(k)}$ aşağıdaki tepkimeye göre bozunuyor ve sistem dengeye ulaşıyor. Çalışılan sıcaklıkta tepkimenin basınç cinsinden denge sabiti (K_p) 0,1 dir.



Denge anında ortamdaki $\text{NH}_3(\text{g})$ 'nin kısmi basıncı 0,1 atm olduğuna göre toplam basınç kaç atm'dir?

- A) 0,1 B) 0,2 C) 1,0 D) 1,1 E) 1,2

DOĞRU CEVAP: D

7.

10.

8.

11.

ÖSYM

Bu soruların telif hakları ÖSYM'ye aittir. Sorular ÖSYM'nin yazılı izni olmaksızın hiçbir kişi, kurum veya kuruluş tarafından kullanılamaz.

12. Cevherdeki altın miktarını tayin etmek amacıyla geliştirilen bir yöntemin sapma eğilimi, standart numune analiziyle tespit ediliyor ve aşağıdaki sonuçlar elde ediliyor.

Deney numarası	Standart numunedeki altın miktarı (mg)	Tayin edilen altın miktarı (mg)
1	50	48
2	100	98
3	150	148

Buna göre geliştirilen yöntemle ilgili

- I. Bağıl hatanın en büyük olduğu deney, 3 numaralı deneydir.
- II. Numune miktarı arttıkça mutlak hata değeri küçülmüştür.
- III. Yöntemde sonuçların düşük çıkmasına yol açan sistematik bir hata vardır.

İfadelerinden hangileri doğrudur?

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

DOĞRU CEVAP: B

13.

14.

15.

16.

17.

20.

18.

21. Nitrik asit çözeltisindeki HNO_3 (suda) derişimini belirlemek için 1,06 g Na_2CO_3 suda çözülüyor ve hacmi suyla 1 L'ye tamamlanıyor. Bu çözeltinin 100 mL'si HNO_3 (suda) çözeltisi ile titre edildiğinde ikinci eşdeğerlik noktasına ulaşmak için 2,5 mL HNO_3 (suda) harcanıyor.

Buna göre asit çözeltisindeki HNO_3 derişimi kaç molardır?

($\text{Na}_2\text{CO}_3 = 106 \text{ g/mol}$)

A) 0,4 B) 0,8 C) 1,0 D) 1,2 E) 1,6

DOĞRU CEVAP: B

19.

22.

ÖSYM
Bu soruların telif hakları ÖSYM'ye aittir. Sorular ÖSYM'nin yazılı izni olmadan hiçbir kişi, kurum veya kuruluş tarafından kullanılamaz.

23.

25.

24.

26. $_{11}\text{Na}^+$, $_{12}\text{Mg}^{2+}$, $_{16}\text{S}^{2-}$ ve $_{17}\text{Cl}^-$ iyonlarının yarıçaplarının büyükten küçüğe doğru sıralaması aşağıdakilerden hangisidir?

- A) $\text{Na}^+ > \text{Mg}^{2+} > \text{S}^{2-} > \text{Cl}^-$
B) $\text{S}^{2-} > \text{Cl}^- > \text{Mg}^{2+} > \text{Na}^+$
C) $\text{Na}^+ > \text{Cl}^- > \text{Mg}^{2+} > \text{S}^{2-}$
D) $\text{S}^{2-} > \text{Cl}^- > \text{Na}^+ > \text{Mg}^{2+}$
E) $\text{Mg}^{2+} > \text{Na}^+ > \text{S}^{2-} > \text{Cl}^-$

DOĞRU CEVAP: D

27.

28.

31.

29.

32.

30.

33.

ÖSYM

Bu soruların telif hakları ÖSYM'ye aittir. Sorular ÖSYM'nin yazılı izni olmaksızın hiçbir kişi, kurum veya kuruluş tarafından kullanılamaz.

34.

37.

35.

38.

36.

ÖSYM

Bu soruların telif hakları ÖSYM'ye aittir. Sorular ÖSYM'nin yazılı izni olmaksızın hiçbir kişi, kurum veya kuruluş tarafından kullanılamaz.

39.

41.

40.

42.

ÖSYM

Bu soruların telif hakları ÖSYM'ye aittir. Sorular ÖSYM'nin yazılı izni olmaksızın hiçbir kişi, kurum veya kuruluş tarafından kullanılamaz.

43.

46.

44.

45.

ÖSYM

Bu soruların telif hakları ÖSYM'ye aittir. Sorular ÖSYM'nin yazılı izni olmaksızın hiçbir kişi, kurum veya kuruluş tarafından kullanılamaz.

47.

48.

49.

ÖSYM

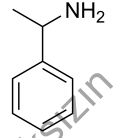
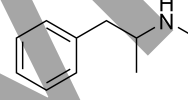
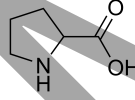
Bu soruların telif hakları ÖSYM'ye aittir. Sorular ÖSYM'nin yazılı izni olmaksızın hiçbir kişi, kurum veya kuruluş tarafından kullanılamaz.

50.

51.

52.

53.



Yukarıdaki organik bileşiklerden hangileri sekonder amin fonksiyonel grubu içerir?

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

DOĞRU CEVAP: D

54.

Bu soruların telif hakları ÖSYM'ye aittir. Sorular ÖSYM'nin yazılı izni olmaksızın hiçbir kişi, kurum veya kuruluş tarafından kullanılamaz.

55.

58.

56.

59.

57. Sabit basınçta ve 300 K sıcaklıkta



tepkimesi gerçekleşiyor.

Bu tepkimenin verilen koşullarda dengede olması için entropi değişimi (ΔS) değeri kaç $\text{kJ mol}^{-1}\text{K}^{-1}$ olmalıdır?

A) 0,25 B) 0,30 C) 0,45 D) 0,60 E) 0,80

DOĞRU CEVAP: C

60.

61.

63.

62.

ÖSYM

Bu soruların telif hakları ÖSYM'ye aittir. Sorular ÖSYM'nin yazılı izni olmaksızın hiçbir kişi, kurum veya kuruluş tarafından kullanılamaz.

64.

65.

66.

ÖSYM

Bu soruların telif hakları ÖSYM'ye aittir. Sorular ÖSYM'nin yazılı izni olmaksızın hiçbir kişi, kurum veya kuruluş tarafından kullanılamaz.

67.

68.

ÖSYM

Bu soruların telif hakları ÖSYM'ye aittir. Sorular ÖSYM'nin yazılı izni olmaksızın hiçbir kişi, kurum veya kuruluş tarafından kullanılamaz.

69.

70.

71.

Bu soruların telif hakları ÖSYM'ye aittir. Sorular ÖSYM'nin yazılı izni olmaksızın hiçbir kişi, kurum veya kuruluş tarafından kullanılamaz.

72.

73.

ÖSYM

Bu soruların telif hakları ÖSYM'ye aittir. Sorular ÖSYM'nin yazılı izni olmaksızın hiçbir kişi, kurum veya kuruluş tarafından kullanılamaz.

74. Bir kimya öğretmenin öğrencisi ile yaptığı görüşmenin bir kesiti aşağıda verilmiştir:

Öğretmen: Beş katlı bir okulun birinci katında ve beşinci katında aynı deney yapılıyor. Bu iki deneydeki tepkimelerin aktivasyon enerjileri arasında bir fark olur mu?

Öğrenci: Evet olur. Birinci katta yapılan deneydeki tepkimenin aktivasyon enerjisi daha büyüktür.

Öğretmen: Neden?

Öğrenci: Tepkimeye giren taneciklerin potansiyel enerjisi ile aktifleşmiş kompleksin potansiyel enerjisi arasındaki farka, aktivasyon enerjisi denir. Potansiyel enerji; taneciklerin kütlelerine, yerden olan yüksekliğine ve yer çekimi ivmesine bağlıdır. Beşinci katın yüksekliği birinci kattan daha fazladır. Dolayısıyla beşinci katta tepkimeye giren taneciklerin potansiyel enerjisi, birinci kattakilere göre daha büyük olur.

Buna göre kimya öğretmenin öğrencisiyle ilgili yaptığı

- I. Aktivasyon enerjisi ile tepkimenin entalpi değişimini birbirine karıştırıyor.
- II. Taneciklerin potansiyel enerjisini sadece kütleçekimsel potansiyel enerji olarak düşünüyor.
- III. Kinetik enerji ile potansiyel enerjiyi birbirine karıştırıyor.

çıkarımlarından hangileri doğrudur?

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

DOĞRU CEVAP: B

75.

ÖSYM

Bu soruların telif hakları ÖSYM'ye aittir. Sorular ÖSYM'nin yazılı izni olmaksızın hiçbir kişi, kurum veya kuruluş tarafından kullanılamaz.

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.** Adayların sınav binasına; her türlü delici ve kesici alet, ateşli silah, çanta, cüzdan, cep telefonu, her türlü saat, anahtarlık, her türlü araç anahtarı, kablosuz iletişim sağlayan bluetooth ve benzeri cihazlar ile; kulaklık, kolye, küpe, yüzük (**alyans hariç**), bilezik, broş ve diğer takılar, her türlü plastik, cam eşya (**şeffaf/numaralı gözlük hariç**), plastik ve metal içerikli eşyalar (**başörtü için kullanılan boncuklu/boncuksuz toplu iğne, para, anahtarlıksız basit anahtar, ulaşım kartı, basit tokalı kemer, basit tel toka ve basit piercing hariç**), banka/kredi kartı v.b. kartlarla, her türlü elektronik/mekanik cihaz ve her türlü müsvedde kâğıt, defter, kalem, silgi, kalemtıraş, kitap, ders notu, sözlük, dergi, gazete ve benzeri yayınlar, cetvel, pergel, açölçer ve bu gibi araçlarla, yiyecek içecek (**şeffaf pet şişe içerisinde bandajı çıkarılmış su hariç**), ilaç 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 sınav için verilen cevaplama süresi **150 dakikadır (2,5 saat)**. Sınav başladıktan sonra **ilk 110** ve **son 15** dakika içinde adayın sınavdan çıkmasına kesinlikle izin verilmeyecektir. **Bu süreler dışında, cevaplama sınav bitmeden tamamlarsanız cevap kâğıdınızı ve soru kitapçığınızı salon görevlilerine teslim ederek salonu terk edebilirsiniz. Bildirilen sürele 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 uymanıza 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 bu aday/adaylar 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 kitapçık kapağında bulunan 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 basım hatalıysa değiştirilmesi için salon başkanına başvurunuz. **Size verilen soru kitapçığının numarasını cevap kâğıdınızdaki "Soru Kitapçık Numarası" alanına yazınız ve kodlayınız. Cevap kâğıdınızdaki "Soru kitapçık numaramı doğru kodladım." kutucuğunu işaretleyiniz. Soru kitapçığı üzerinde yer alan Soru Kitapçık Numarasını doğru kodladığınızı beyan eden alanı imzalayınız.**
10. Sınav sonunda soru kitapçıkları toplanacak ve ÖSYM'de incelenecektir. Soru kitapçığının sayfalarını 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. 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 sınava giriş belgenizi salon görevlilerine eksiksiz olarak teslim ediniz. Bu konudaki sorumluluk size aittir.**
14. Sınav süresi salon görevlilerinin "SINAV BAŞLAMIŞTIR" uyarısıyla başlar, "SINAV BİTMİŞTİR" uyarısıyla 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.