



HER DÖNEM TÜM TÜRKİYE 1. İERİNİN TEK ADRESİ

İSG TÜRKİYE SINAV KAZANDIRIR !

İŞ SAĞLIĞI VE GÜVENLİĞİ
A-B-C
SINAVLARINDA Kİ
GELMİŞ-GEÇMİŞ
EN BÜYÜK BAŞARI !

	T.C. Kimlik Numarası Adı ve Soyadı Sertifika Alanı Sınav Tarihi Sonuç Açıklama Tarihi	CEM ÖZBAY B Sınıfı İş Güvenliği Uzmanlığı 10 Aralık 2023 3 Ocak 2024
TESTTEKİ DOĞRU VE YANLIŞ SAYILARI		
Doğru 48		Yanlış 2
SINAV PUANI VE BAŞARI SIRASI		
Puan 96,00000	Başarı Sırası 1	Alınan Sıra 1. Sıra

TIKLAYARAK
İZLEYEBİLİRSİNİZ !

50 SORUDA
48 DOĞRU !



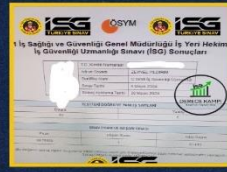
TÜRKİYE 1. Sİ KURSIYERLERİMİZ



C SINIFI TÜRKİYE 1.Sİ



C SINIFI TÜRKİYE 1.Sİ



C SINIFI TÜRKİYE 1.Sİ



C SINIFI TÜRKİYE 1.Sİ



www.isgturkiyesinav.com

TÜRKİYE 1. Sİ KURSIYERLERİMİZ



C SINIFI TÜRKİYE 1.Sİ



B SINIFI TÜRKİYE 1.Sİ



A SINIFI TÜRKİYE 1.Sİ



www.isgturkiyesinav.com

TÜRKİYE 1. Sİ KURSIYERLERİMİZ



DSP TÜRKİYE 1.Sİ



İŞYERİ HEKİMİ
TÜRKİYE 2.Sİ

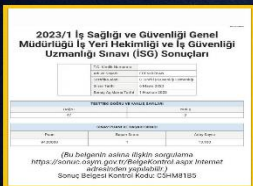


İŞYERİ HEKİMİ
TÜRKİYE 2.Sİ



www.isgturkiyesinav.com

2023 MAYIS DÖNEMİ TÜRKİYE 1. Sİ KURSIYERLERİMİZ



C SINIFI TÜRKİYE 1.Sİ



B SINIFI TÜRKİYE 1.Sİ



A SINIFI TÜRKİYE 1.Sİ



www.isgturkiyesinav.com

A sınıfı İGU - MUHAMMED NURULLAH ACAR

ÖSYM

2024/2 İş Sağlığı ve Güvenliği Genel Müdürlüğü İş Yeri Hekimliği ve İş Güvenliği Uzmanlığı Sınavı (İSG) Sonuçları



DERECE KAMPI
Başarıya Tappan Güç



T.C. Kimlik Numarası	[REDACTED]
Adı ve Soyadı	ÖMER SOLAK
Sertifika Alanı	A Sınıfı İş Güvenliği Uzmanlığı
Sınav Tarihi	8 Aralık 2024
Sonuç Açıklama Tarihi	3 Ocak 2025



DERECE KAMPI
Başarıya Tappan Güç

TESTTEKİ DOĞRU VE YANLIŞ SAYILARI		
Doğru		Yanlış
45		5

SINAV PUANI VE BAŞARI SIRASI		
Puan	Başarı Sırası	Aday Sayısı
90,00000	1	3.020

A sınıfı Türkiye 1.'si Olan Kursiyerimizin Tavsiyeleri=
<https://www.youtube.com/watch?v=m6eiF54Djpo&t=1261s>

ÖSYM

2024/2 İş Sağlığı ve Güvenliği Genel Müdürlüğü İş Yeri Hekimliği ve İş Güvenliği Uzmanlığı Sınavı (İSG) Sonuçları



DERECE KAMPI
Başarıya Tappan Güç



T.C. Kimlik Numarası	[REDACTED]
Adı ve Soyadı	RECEP GUÇLU
Sertifika Alanı	B Sınıfı İş Güvenliği Uzmanlığı
Sınav Tarihi	8 Aralık 2024
Sonuç Açıklama Tarihi	3 Ocak 2025



DERECE KAMPI
Başarıya Tappan Güç

TESTTEKİ DOĞRU VE YANLIŞ SAYILARI		
Doğru		Yanlış
45		5

SINAV PUANI VE BAŞARI SIRASI		
Puan	Başarı Sırası	Aday Sayısı
90,00000	1	6.785

B sınıfı Türkiye 1.'si Olan Kursiyerimizin Tavsiyeleri=
<https://www.youtube.com/watch?v=fq-4Qu2Sbx&t=6s>

ÖSYM

2024/2 İş Sağlığı ve Güvenliği Genel Müdürlüğü İş Yeri Hekimliği ve İş Güvenliği Uzmanlığı Sınavı (İSG) Sonuçları



DERECE KAMPI
Başarıya Tappan Güç



T.C. Kimlik Numarası	[REDACTED]
Adı ve Soyadı	NİMET KÖSE
Sertifika Alanı	C Sınıfı İş Güvenliği Uzmanlığı
Sınav Tarihi	8 Aralık 2024
Sonuç Açıklama Tarihi	3 Ocak 2025



DERECE KAMPI
Başarıya Tappan Güç

TESTTEKİ DOĞRU VE YANLIŞ SAYILARI		
Doğru		Yanlış
44		6

SINAV PUANI VE BAŞARI SIRASI		
Puan	Başarı Sırası	Aday Sayısı
88,00000	1	13.673

C sınıfı Türkiye 1.'si Olan Kursiyerimizin Tavsiyeleri=
https://www.youtube.com/watch?v=85qyps6cw_o





KİMYASAL RİSK ETKENLERİ – 5. BÖLÜM



1-

Aşağıdakilerden hangisi organik kimyasal madde olarak sınıflandırılmaz ?

- A) Etil alkol
- B) Benzen
- C) Aseton
- D) Metan
- E) Su



Organik Bileşikler

Erime ve kaynama noktaları düşük, ana kaynağı canlı ve canlı kalıntıları olan **C atomu** içeren bileşiklerdir.

Örnek: CH₄ (metan), C₂H₂ (asetilen), CH₃OH (metanol), C₆H₁₂O₆ (Levoglukoz), CH₃Cl (Klorometan)

ETİL ALKOL: C₂H₆O

BENZEN: C₆H₆

ASETON: C₃H₆O

METAN: CH₄

Anorganik Bileşikler

Erime ve kaynama noktaları organik bileşiklere göre daha yüksek olan, ana kaynağı doğadaki mineraller olan genellikle C atomu içermeyen bileşiklerdir.

Örnek: HCl (hidroklorik asit), HF (hidrojen florür), NaOH (sodyum hidroksit), CaO (kalsiyum oksit), H₂O (su)



2-

Aşağıdaki metallerden hangisi mesleki ve çevresel sağlık tehlikesi oluşturan ağır metaller sınıfında yer almaz?

- A) Sodyum
- B) Cıva
- C) Kurşun
- D) Kadmiyum
- E) Arsenik

Dünya Sağlık Örgütü (WHO) insan ve çevre sağlığı için önemli 13 ağır metal olduğunu kabul belirledi. **Bu ağır metaller** arsenik, kadmiyum, kobalt, krom, bakır, cıva, manganez, nikel, kurşun, kalay ve titanyumdur.



3-

Aşağıdakilerden hangisi, Kanserojenik Etkileri Olan Başlıca Anorganik Kimyasal olarak sınıflandırılmaz?

- A) Berilyum
- B) Kadmiyum
- C) Kobalt
- D) Kurşun
- E) Metan

Kanserojenik Etkileri Olan Başlıca Anorganik Kimyasallar

1. Berilyum
2. Kadmiyum
3. Kobalt
4. Krom
5. Kurşun
6. Nikel
7. Arsenik
8. Bazı alüminyum bileşikleri
9. Potasyum bromat
10. Cam yünü, asbest kuartz



4-

- I- Renksizdir ve çürük yumurta kokusunda zehirleyicidir
- II- Kanalizasyon işlerinde sıkça görülür
- III- Zehirsizdir

Hidrojen sülfür ile ilgili yukarıda verilenlerden hangileri doğrudur?

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

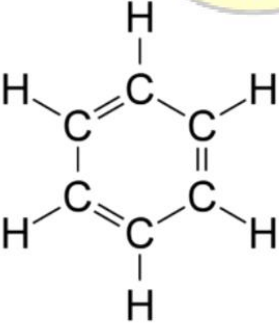
HİDOJEN SÜLFÜR (H₂S) 	Hidrojen sülfür, renksiz, çürük yumurta kokusunda zehirleyici bir gazdır. Çok şiddetli zehir olan hidrojen sülfürün 10-5'lik bir konsantrasyonda da kokusu hissedilebilir. Sıvılaştırılmış hidrojen sülfür elektriği iletmez. Suda ve alkolde oldukça çözünür. Yanıcıdır ve % 4,5-45,5 oranında hidrojen sülfür içeren hava patlayıcıdır. Hidrojen sülfür az miktarda petrolde, kaplıcalarda ve tabii gaz kuyularında bulunur. Elementlerinden de elde edilen hidrojen sülfür laboratuvarlarda demir sülfür üzerine hidrojen klorür etki ettirmekle elde edilir. Saf hidrojen sülfür elde etmek için kalsiyum veya baryum, sülfür reaksiyona sokularak oluşturulur. Türkiye'nin En Çok İSG Kitabı Satan Mağazası Bataklık, kanalizasyon işleri, deri tabaklama ve gıda depolama işlerinde çalışanların maruz kaldığı bir gazdır. TÜRKİYE SINAV Türkiye'nin En Çok İSG Kitabı Satan Mağazası
---	---

5-

- I- Endüstride çözücü olarak kullanılır
- II- Kanserojen değildir
- III- Organik birleşiktir

Benzen ile ilgili yukarıda verilenlerden hangileri doğrudur?

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

BENZEN (C₆H₆) 	Endüstride eritici olarak kullanılır, Ayakkabı imalatında sıklıkla kullanılır Akut benzen zehirlenmelerinde, baş ağrısı, baş dönmesi, huzursuzluk, bazen konfüzyon, küçük kas kasılmaları ve ender olarak çirpınmalar. Kronik zehirlenmelerde, aplastik anemi ve agranülositoz belirir, çünkü kan hücrelerinin yapıldığı kemik iliği yıkılmıştır. İlişkili Kanser türü Lösemi ve akciğer kanserine neden olur. Kan hücrelerini öldürme etkisi olduğundan kanser yapıcı bileşikler arasına girer. Organik Çözücüler ve Uçucu Organik Bileşikler. <i>Günlük hayatta en yaygın çözücü sudur.</i>
---	---

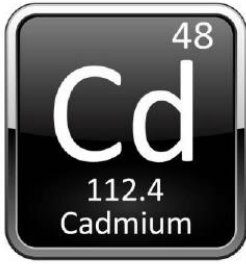


6-

- I- Genellikle böbreklerde birikir
- II- Prostat kanserine neden olur
- III- Hafif metaldir

Kadmiyum ile ilgili yukarıda verilenlerden hangileri doğrudur?

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

KADMIYUM (Cd) 	Yoğun bir kullanım alanı vardır, boya pigmenti, galvaniz kaplamalar, plastik, pillerde, seramik ve cam imalatında yaygın olarak kullanılır. ☐ Kronik maruziyet inhalasyon yolu ile olduğunda amfizem, bronşit ve fibrozis oluşur Kadmiyum Gerek akut gereksede kronik maruziyetlerde böbrek tübülllerinde birikir İlişkili kanser türü Kadmiyum prostat kanserine neden olur. Ağır metaldir ve kanserojenik etkisi vardır.
---	---

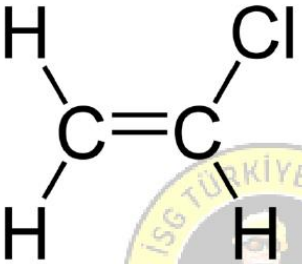


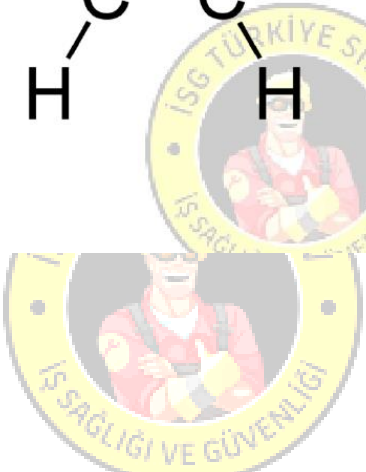
7-

- I- Yanıcıdır
- II- Kanserojendir
- III- Kokusuzdur

Vinil Klorür ile ilgili yukarıda verilenlerden hangileri doğrudur?

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

Vinil klorür (CH₂=CHCl) 	Vinil klorür, CH₂=CHCl formülüyle ifade edilir. Madde, Alman kimyacı Justus von Liebig tarafından keşfedilmiştir. Vinil klorür, oda sıcaklığında gaz hâlinde ve yoğunlaşabilir keskin kokusuyla fark edilebilmektedir. Kanserojendir. Toprak organizmalarının klorlu solventleri parçalaması sonucu çevrede oluşabilir. Endüstriler tarafından salınan veya diğer klorlu kimyasalların parçalanmasıyla oluşan vinil klorür havaya ve içme suyu kaynaklarına karışabilir. Vinil klorür, atık depolama alanlarının yakınında bulunan yaygın bir kirletici maddedir. Vinil klorür monomeri (VCM) olarak da adlandırılan vinil klorür, yalnızca PVC'nin öncüsü olarak kullanılır. 1974 yılına kadar, vinil klorür aerosol sprey itici gazı olarak kullanılıyordu. Yanıcı ve kanserojendir.
--	---



8-

- I- Organik birleşiktir
- II- Zehirlidir
- III- Acıbadem kokusuna benzer

Hidrojen siyanür ile ilgili yukarıda verilenlerden hangileri doğrudur?

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

HİDROJEN SİYANÜR (HCN) $H:C::N:$ 	HCN formüllü inorganik bir bileşiktir. Endüstriyel ölçekte üretilen HCN, polimerlerden ilaçlara kadar birçok kimyasal bileşik için oldukça değerli bir öncüdür. Büyük ölçekli uygulamalar, sırasıyla madencilik ve plastikte kullanılan potasyum siyanür ve adiponitril üretimi içindir. Hidrojen siyanür, 25 °C'de kaynayan renksiz acıbadem kokusunda bir sıvıdır. Uçucu bir sıvı olduğundan, katı siyanür bileşiklerinden daha zehirlidir. Buharı havadan hafiftir ve difüzyon kabiliyeti olduğundan, tavan ve duvarlardan geçebilir. Siyanolu hidrojenin, aldehit ve ketonlarla yaptığı siyanohidrin bileşikleri, bitkiler âleminde glukozit halinde bulunurlar. Organizmaya siyanür iyonu verilir ve siyanür zehirlenmelerine yol açarlar. 1 litre havada 1 mg HCN birkaç dakikada öldürebilir. Yetişkinde 50–60 mg HCN, 50-60 g şeftali çekirdeği, 50 g acıbadem veya acıbadem suyu (%0,1 HCN) yeterli öldürücü doz olarak bilinmektedir. Son derece zehirlidir, böcek ilacı yapımında kullanılır, tarımsal ürünlerde rastlanabilir. Deri ve solun yolu ile insana geçer, solunum yolu ile alındığında hızla ölüme sebep olur.
--	--

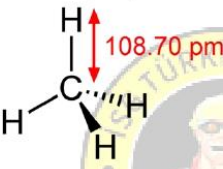
TÜRKİYE SINAV
Türkiye'nin En Çok İSG Kitabı Satan Mağazası

9-

- I- Renksiz ve kokusuzdur
- II- İnsanda kana geçer ve hemoglobine bağlanır
- III- Yangın söndürücü olarak kullanılır

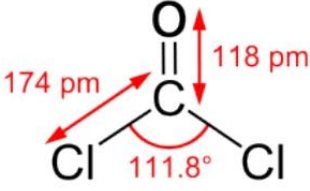
Karbonmonoksit ile ilgili yukarıda verilenlerden hangileri doğrudur?

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

METAN (CH₄) 	Metan, kimyasal formülü CH₄ (Karbon ve 4 Hidrojen atomu) olan bileşiktir. Normal sıcaklık ve basınçlarda gaz halinde bulunan metan, kokusuzdur. Doğalgazın bir bileşenidir ve önemli bir yakıttır. Oksijenin varlığında bir mol metanın yanmasıyla bir mol karbondioksit ve iki mol su ve 55.5 MJ/kg ısı açığa çıkar: Zehirli değildir fakat oksijen azlığı nedeniyle boğulma olabilir, yanıcı, parlayıcı ve patlayıcıdır.
KARBONMONOKSİT (CO) 	CO formülüne sahip sadece bir karbon ve bir oksijen atomundan oluşan bileşiktir. Karbonmonoksitte karbon ve oksijen arasında üçlü bağ vardır. Endüstride jeneratör gazı, su gazı, kuvvet gazı ve hava gazı içinde kullanılır. Yakıt olarak da kullanılmaktadır. Renksiz, kokusuz, tatsız bir gaz olduğu için "Sessiz katil" olarak adlandırılır. Atmosfere emisyonu üzerine karbon monoksit, iklim değişikliğine katkıda bulunan çeşitli süreçleri etkiler. Solunan havada konsantrasyonu artarsa, kana geçer ve oksijenin taşıdığı hemoglobine O₂'den daha kolay bağlanır. Yani bütün CO'lar bitmeden O₂ bağlanamaz. Bu bakımdan oksihemoglobin meydana gelemez ve kanda karboksihemoglobin artar, dokulara oksijen taşınamaz ve hücre ölümü meydana gelir.

KARBONDİOKSİT (CO₂) 	Karbondioksit, kovalent bağlı bir karbon ve iki oksijen atomundan oluşan moleküle sahip, normal koşullarda gaz halinde bulunan bileşiğin adıdır. Renk ve kokusu yoktur. Kimyasal formülü CO₂ şeklinde olup molekül ağırlığı 44,009 g/mol'dür. Karbon içeren besin maddelerin metabolize edilmesi sonucu meydana gelen bir son üründür. Küresel ısınmada önemli bir pay sahibidir. Yerden yansıyan güneş ışınlarının atmosferden çıkma oranını azaltır. Bitkiler gündüz CO₂ alır, O₂ verirler. Gece ise O₂ alır, CO₂ verirler. Zehirli değildir. Yangın söndürmede de kullanılır.
KURŞUN (Pb) 	Kurşun (Pb) atom numarası 82, atom kütlesi 207,19 olan mavi-gümüş rengi karışımı bir elementtir. Kurşunun son katmanında 4 açık elektron olmasına rağmen, genellikle bileşiklerinde +4 yerine +2 değerlik alır. Çünkü kalan son 2 elektron kolayca iyonize olabilir. Nitrattan ve klorattan farklı olarak kurşun (II) tuzları suda çok daha az çözünür. Kurşunun kararlı bileşiklerinde (Tetraetil kurşun veya Tetrametil kurşun gibi) kurşun direkt olarak bir karbon atomuna bağlanmıştır. Bu bileşikler kaynama noktaları, sırasıyla 110 °C ve 200 °C olan renksiz sıvılardır. Ağır metal, kanserojendir. Endüstride sık kullanılan bir metaldir, Akü, seramik, porselen ve kauçuk imalatında, boya imalatı, oyuncak imalatı, matbaacılık, su boruları ve teneke imalatında sıklıkla kullanılır.



FOSGEN (COCL₂) 	Renksiz, Küflü saman kokulu ve tahriş yapan bir gazdır. Sanayide sıklıkla kullanılır. Üst solunum yollarını tahris ederek doku ölümüne yol açar. I. Dünya savaşında kimyasal silah olarak kullanılmıştır.
---	---

FORMALDEHİT (CH₂O)  Formaldehyde, CH₂O	. Renksiz, kötü kokulu ve zehirlidir. . Sıvı halde kullanılır, göz yanması kaşıntı, solunum yolları, sinüzit, astım krizi vb zararları vardır. En büyük tehlikesi kansere yol açıyor olmasıdır. Tahriş yapan gazdır.
--	--

