



# İSG TÜRKİYE SINAV

MAYIS 2025

GAZİ ÜNİVERSİTESİ İSG SINAVLARI

HER DÖNEM TÜM TÜRKİYE 1. İERİNİN TEK ADRESİ

## İSG TÜRKİYE SINAV KAZANDIRIR !

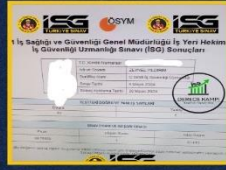
**İŞ SAĞLIĞI VE GÜVENLİĞİ**  
**A-B-C**  
**SINAVLARINDA Kİ**  
**GELMİŞ-GEÇMİŞ**  
**EN BÜYÜK BAŞARI !**

|                                   |                                 |             |
|-----------------------------------|---------------------------------|-------------|
| T.C. Kimlik Numarası              | Adı ve Soyadı                   | Cem ÖZBAY   |
| Sertifika Alanı                   | B Sınıfı İş Güvenliği Uzmanlığı |             |
| Sınav Tarihi                      | 10 Aralık 2023                  |             |
| Sonuç Açıklama Tarihi             | 3 Ocak 2024                     |             |
| TESTTEKİ DOĞRU VE YANLIŞ SAYILARI |                                 |             |
| Doğru                             | 48                              | Yanlış      |
| Puan                              | 96.00000                        | Alınan Puan |
| Oran                              | 1                               | 0.00000     |

**TIKLAYARAK**  
**İZLEYEBİLİRSİNİZ !**  
**50 SORUDA**  
**48 DOĞRU !**



### TÜRKİYE 1. Sİ KURSIYERLERİMİZ



www.isgturkiyesinav.com

### TÜRKİYE 1. Sİ KURSIYERLERİMİZ



www.isgturkiyesinav.com

### TÜRKİYE 1. Sİ KURSIYERLERİMİZ



www.isgturkiyesinav.com

### 2023 MAYIS DÖNEMİ TÜRKİYE 1. Sİ KURSIYERLERİMİZ



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](https://www.youtube.com/watch?v=85qyps6cw_o)





**2025 MAYIS İSG SINAVLARINI**

**GAZİ ÜNİVERSİTESİ  
DÜZENLEYECEKTİR.**



# İsg Derece Kampı HIZLANDIRILMIŞ



SORU DENEME KAMPI



01 MAYIS  
16 MAYIS



DR. HAKAN ERDOĞAN  
A SINIFI İGU



M. NURULLAH ACAR  
A SINIFI İGU



MERYEM GÖRGÜN KURAN  
B SINIFI İGU



DR. HASAN DEMİRCİ  
İŞYERİ HK.

HER DÖNEM  
TÜM TÜRKİYE  
1.'LERİN  
HAZIRLANDIĞI  
KAMP



BİLGİ VE KAYIT

0530 121 11 35

0533 013 86 93

## 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:** CH<sub>4</sub> (metan), C<sub>2</sub>H<sub>2</sub> (asetilen), CH<sub>3</sub>OH (metanol), C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>O<sub>6</sub> (Levoglukoz), CH<sub>3</sub>Cl (Klorometan)

**ETİL ALKOL:** C<sub>2</sub>H<sub>6</sub>O

**BENZEN:** C<sub>6</sub>H<sub>6</sub>

**ASETON:** C<sub>3</sub>H<sub>6</sub>O

**METAN:** CH<sub>4</sub>

## 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), H<sub>2</sub>O (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



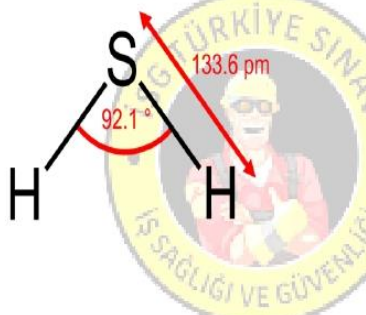


4-

- 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

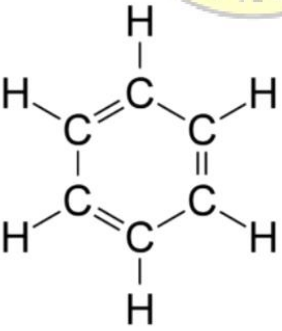
|                                                                                                                                   |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                   |
|-----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|---------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| <p><b>HİDOJEN SÜLFÜR (H<sub>2</sub>S)</b></p>  | <p><b>Hidrojen sülfür, renksiz, çürük yumurta kokusunda zehirleyici bir gazdır.</b></p> <p>Çok şiddetli <b>zehir</b> olan hidrojen sülfürün 10-5'lik bir konsantrasyonda da <b>kokusu</b> hissedilebilir. Sıvılaştırılmış hidrojen sülfür elektriği iletmez.</p> <p>Suda ve alkolde oldukça çözünür. Yanıcıdır ve % 4,5-45,5 oranında hidrojen sülfür içeren hava <b>patlayıcıdır</b>.</p> <p>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.</p> <p><b>Türkiye'nin En Çok İSG Kitabı Satan Mağazası</b></p> <p>Bataklık, <b>kanalizasyon</b> işleri, deri tabaklama ve gıda depolama işlerinde çalışanların maruz kaldığı bir gazdır.</p> <p><b>TÜRKİYE SINAV</b><br/>Türkiye'nin En Çok İSG Kitabı Satan Mağazası</p> |
|-----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|---------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|

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

|                                                                                                                                           |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                         |
|-------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|-------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| <p><b>BENZEN</b><br/>(C<sub>6</sub>H<sub>6</sub>)</p>  | <p>Endüstride <b>eritici</b> olarak kullanılır, Ayakkabı imalatında sıklıkla kullanılır</p> <p>Akut benzen zehirlenmelerinde, baş ağrısı, baş dönmesi, huzursuzluk, bazen konfüzyon, küçük kas kasılmaları ve ender olarak çirpınmalar.</p> <p>Kronik zehirlenmelerde, aplastik anemi ve agranülositoz belirir, çünkü kan hücrelerinin yapıldığı kemik iliği yıkılmıştır.</p> <p>İlişkili <b>Kanser türü Lösemi</b> ve akciğer <b>kanserine</b> neden olur. Kan hücrelerini <b>öldürme etkisi</b> olduğundan kanser yapıcı bileşikler arasına girer.</p> <p><b>Organik Çözücüler ve Uçucu Organik Bileşikler.</b><br/><i>Günlük hayatta en yaygın çözücü sudur.</i></p> |
|-------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|-------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|

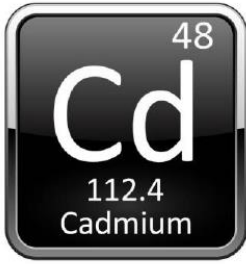


6-

- 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

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

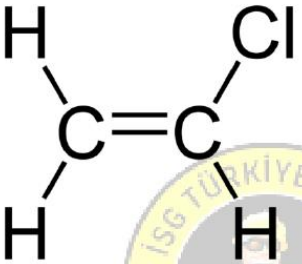


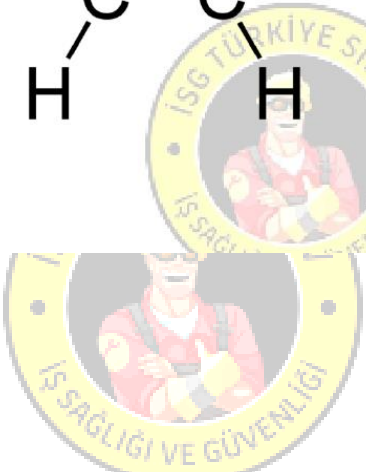
7-

- 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

|                                                                                                                                   |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                       |
|-----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|---------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| <p>Vinil klorür<br/>(CH<sub>2</sub>=CHCl)</p>  | <p><b>Vinil klorür</b>, CH<sub>2</sub>=CHCl formülüyle ifade edilir.</p> <p>Madde, Alman kimyacı Justus von Liebig tarafından keşfedilmiştir. Vinil klorür, oda sıcaklığında gaz hâlinde ve yoğunlaşabilir <b>keskin kokusuyla</b> fark edilebilmektedir. <b>Kanserojendir</b>.</p> <p>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 <b>yaygın bir kirletici</b> maddedir.</p> <p>Vinil klorür monomeri (VCM) olarak da adlandırılan vinil klorür, yalnızca <b>PVC'nin öncüsü</b> olarak kullanılır.</p> <p>1974 yılına kadar, vinil klorür aerosol sprey itici gazı olarak kullanılıyordu.</p> <p><b>Yanıcı ve kanserojendir.</b></p> |
|-----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|---------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|





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

|                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                  |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                      |
|----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| <p><b>HİDROJEN SİYANÜR</b><br/>(HCN)</p> <p><math>H:C::N:</math></p>    | <p>HCN formüllü <b>inorganik</b> bir bileşiktir.</p> <p>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.</p> <p>Hidrojen siyanür, 25 °C'de kaynayan renksiz <b>acıbadem kokusunda</b> bir sıvıdır. Uçucu bir sıvı olduğundan, katı siyanür bileşiklerinden daha <b>zehirlidir</b>.</p> <p>Buharı havadan hafiftir ve difüzyon kabiliyeti olduğundan, tavan ve duvarlardan geçebilir.</p> <p>Siyanolu hidrojenin, aldehit ve ketonlarla yaptığı siyanohidrin bileşikleri, bitkiler âleminde glukozit halinde bulunurlar.</p> <p>Organizmaya siyanür iyonu verilir ve siyanür <b>zehirlenmelerine</b> 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 <b>öldürücü doz</b> olarak bilinmektedir.</p> <p>Son derece <b>zehirlidir</b>, <b>böcek</b> ilacı yapımında kullanılır, tarımsal ürünlerde rastlanabilir.</p> <p>Deri ve solun yolu ile insana geçer, solunum yolu ile alındığında <b>hızla ölüme</b> sebep olur.</p> |
|----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|

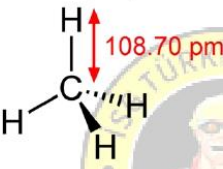
**TÜRKİYE SINAV**  
Türkiye'nin En Çok İSG Kitabı Satan Mağazası

9-

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

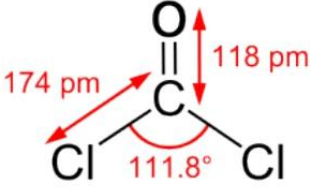
**Karbonmonooksit ile ilgili yukarıda verilenlerden hangileri doğrudur?**

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

|                                                                                                                              |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                          |
|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| <p><b>METAN</b><br/>(CH<sub>4</sub>)</p>  | <p><b>Metan</b>, kimyasal formülü CH<sub>4</sub> (Karbon ve 4 Hidrojen atomu) olan bileşiktir. Normal sıcaklık ve basınçlarda gaz halinde bulunan metan, kokusuzdur.</p> <p><b>Doğalgazın</b> 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:</p> <p>Zehirli değildir fakat oksijen azlığı nedeniyle boğulma olabilir, <b>yanıcı, parlayıcı ve patlayıcıdır</b>.</p>                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                          |
| <p><b>KARBONMONOKSİT</b><br/>(CO)</p>     | <p>CO formülüne sahip sadece bir karbon ve bir oksijen atomundan oluşan bileşiktir.</p> <p>Karbonmonoksitte karbon ve oksijen arasında üçlü bağ vardır. Endüstride jeneratör gazı, su gazı, kuvvet gazı ve hava gazı içinde kullanılır. <b>Yakıt</b> olarak da kullanılmaktadır.</p> <p>Renksiz, kokusuz, tatsız bir gaz olduğu için "<b>Sessiz katil</b>" olarak adlandırılır.</p> <p>Atmosfere emisyonu üzerine karbon monoksit, iklim değişikliğine katkıda bulunan çeşitli süreçleri etkiler.</p> <p>Solunan havada konsantrasyonu artarsa, kana geçer ve oksijenin taşıdığı <b>hemoglobine</b> O<sub>2</sub>'den daha kolay bağlanır.</p> <p>Yani bütün CO'lar bitmeden O<sub>2</sub> bağlanamaz. Bu bakımdan oksihemoglobin meydana gelemez ve kanda karboksihemoglobin artar, dokulara oksijen taşınamaz ve <b>hücre ölümü</b> meydana gelir.</p> |

|                                                                                                                                    |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                             |
|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|-------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| <p><b>KARBONDİOKSİT</b><br/>(CO<sub>2</sub>)</p>  | <p><b>Karbondioksit</b>, kovalent bağlı bir karbon ve iki oksijen atomundan oluşan moleküle sahip, normal koşullarda gaz halinde bulunan bileşiğin adıdır.</p> <p>Renk ve kokusu <b>yoktur</b>. Kimyasal formülü CO<sub>2</sub> şeklinde olup molekül ağırlığı 44,009 g/mol'dür. Karbon içeren besin maddelerin metabolize edilmesi sonucu meydana gelen bir son üründür. <b>Küresel ısınmada önemli bir pay sahibidir</b>. Yerden yansıyan güneş ışınlarının atmosferden çıkma oranını azaltır.</p> <p>Bitkiler gündüz CO<sub>2</sub> alır, O<sub>2</sub> verirler. Gece ise O<sub>2</sub> alır, CO<sub>2</sub> verirler. <b>Zehirli</b> değildir. <b>Yangın söndürmede</b> de kullanılır.</p>                                                                                                                                                             |
| <p><b>KURŞUN</b><br/>(Pb)</p>                    | <p><b>Kurşun (Pb)</b> atom numarası 82, atom kütlesi 207,19 olan mavi-gümüş rengi karışımı bir elementtir.</p> <p>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.</p> <p>Kurşunun kararlı bileşiklerinde (Tetraetil kurşun veya Tetrametil kurşun gibi) kurşun direkt olarak bir karbon atomuna bağlanmıştır.</p> <p>Bu bileşikler kaynama noktaları, sırasıyla 110 °C ve 200 °C olan renksiz sıvılardır.</p> <p><b>Ağır metal, kanserojendir.</b></p> <p>Endüstride sık kullanılan bir metaldir, Akü, seramik, porselen ve kauçuk imalatında, boya imalatı, oyuncak imalatı, matbaacılık, su boruları ve teneke imalatında sıklıkla kullanılır.</p> |



|                                                                                                                               |                                                                                                                                                                                                                                                     |
|-------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|-----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| <p><b>FOSGEN</b><br/>(COCL<sub>2</sub>)</p>  | <p>Renksiz, Küflü saman kokulu ve <b>tahriş yapan</b> bir gazdır. Sanayide sıklıkla kullanılır.</p> <p>Üst solunum yollarını tahris ederek <b>doku ölümüne</b> yol açar.</p> <p>I. Dünya savaşında <b>kimyasal silah</b> olarak kullanılmıştır.</p> |
|-------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|-----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|

|                                                                                                                                                                              |                                                                                                                                                                                                                                                                |
|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| <p><b>FORMALDEHİT</b><br/>(CH<sub>2</sub>O)</p>  <p>Formaldehyde,<br/>CH<sub>2</sub>O</p> | <p>. Renksiz, kötü kokulu ve <b>zehirlidir</b>.</p> <p>. Sıvı halde kullanılır, göz yanması kaşıntı, solunum yolları, sinüzit, astım krizi vb zararları vardır. En büyük tehlikesi <b>kansere yol açıyor</b> olmasıdır.</p> <p><b>Tahriş yapan gazdır.</b></p> |
|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|

