

Ad ve Soyad:

Sınıf:

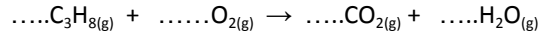
No:

CUMHURİYET ANADOLU LİSESİ**2025-2026 YILI KİMYA 10 DERSİ SORUMLULUK SINAVIDIR****SORULAR****1. Aşağıda verilen ifadelerden doğru olanların başına “D”, yanlış olanların başına “Y” yazınız. (10 puan)**

- I) “Kütlenin Korunumu Kanunu” Antoine Lavoisier tarafından ortaya atılmıştır.
- II) “Sabit Oranlar Kanunu” John Dalton tarafından ortaya atılmıştır.
- III) “Katlı Oranlar Kanunu” Joseph Proust tarafından ortaya atılmıştır.
- IV) Bir mol kimyasal tür, Avogadro Sayısı kadar tanedir.
- V) Normal Koşullarda, 1 mol gaz 22,4 L hacim kaplar.

2. Aşağıda denklemleri verilen tepkimelerin türlerini karşılıklarına yazınız. (10 puan)

- I) $H_2 + 1/2O_2 \rightarrow H_2O + ısı$
- II) $H_2 + Cl_2 \rightarrow 2HCl$
- III) $2NH_3 \rightarrow 3H_2 + N_2$
- IV) $HCl + NaOH \rightarrow NaCl + H_2O$
- V) $NaCl_{(k)} \rightarrow Na^+_{(suda)} + Cl^-_{(suda)}$

3. Aşağıda verilen kimyasal tepkimeyi en küçük tam sayılar ile denkleştiriniz. (10 puan)**4. “çözelti”, “süspansiyon”, “sıvı çözeltiler”, “elektrolit çözelti”, “seyreltik çözelti”**

Yukarıda verilen kelimeleri, aşağıda verilen cümlelerdeki noktalı yerlere uygun bir şekilde yerleştiriniz. (10 puan)

- I. Bir katı ve bir sıvıdan oluşan heterojen karışımlara denir.
- II. Çözünen madde derişiminin düşük olduğu çözeltilere denir.
- III Homojen karışımlara de denir.
- IV. İyonlar çözeltiler elektrik akımını iletmediği için bu çözeltilere denir.
- V. Çözücüsü sıvı olan çözeltilere denir.

5. Aşağıda verilen karışımları ayırtırmak için kullanılabilecek ayırma yöntemini karşılıklarına belirtiniz. (10 puan)

- I) Tuz çözeltisi
- II) Etil alkol çözeltisi

6. 160 gram suda 40 gram Şeker tamamen çözülüyor. Buna göre oluşan çözeltinin kütlece yüzdesi kaçtır? (10 puan)

7. Aşağıda verilenlerden hangisi asitlerin özelliklerinden değildir? (10 puan)

- A) Tatları ekşidir.
- B) Sulu çözeltileri elektrik akımını iletir.
- C) Asit çözeltilerinin pH değerler 7'nin üzerindedir.
- D) Bazlarla tepkimeye girerek tuz ve su oluştururlar.
- E) Meyve suları, genel olarak asidik maddelerdir.

8. I) İnsanlarda sindirim sıvısının önemli parçası olan hidroklorik asit için klor sağlayarak sindirime yardımcı olur.
II) Vücut için önemli bir elektrolit kaynağıdır.
III) Yaygın adı yemek tuzudur.

Yukarıda bazı özellikleri verilen kimyasal maddenin formülünü yazınız. (10 puan)

9. Aşağıda, ilaç kullanırken dikkat etmemiz gereken bilgiler verilmiştir.

Bu bilgilerden doğru olanların başına “D”, yanlış olanların başına “Y” harfi koyunuz. (10 puan)

- I) Son kullanma tarihine dikkat etmeliyiz
- II) Doktor tavsiyesi olmadan da kullanabiliriz
- III) Dozaj aralığına dikkat etmeliyiz.
- IV) Komşumuza iyi gelen bir ilaç bize de kesin iyi gelir.
- V) İlaçları serin bir yerde saklamalıyız.

10. Aşağıdakilerden hangisi, hazır gıdalarda kullanılan katkı maddelerinden biri değildir? (10 puan)

- A) Koruyucular
- B) Renklendiriciler
- C) Emülgatörler
- D) Tatlandırıcılar
- E) Hızlandırıcılar

NOT: Sınav süresi 40 dakikadır. Her bir sorunun doğru cevabının puanı soru üzerinde belirtilmiştir. Başarılar.

Yakup GÜNEŞ
Kimya Öğretmeni

Muzaffer KAYA
Kimya Öğretmeni