

..... LİSESİ

2011-2012 ÖĞRETİM YILI 9 / D SINIFI KİMYA DERSİ I. DÖNEM II. YAZILI İMTİHANI SORULARIDIR.

TARİH :

SÜRE : 40 dakika

ADI ve SOYADI :.....

SINIF / NO :.....

- 1-) Su (H₂O) bileşiğinde kütlece birleşme oranı **Hidrojen (H) / Oksijen (O) oranı 1 / 8** 'dir.Buna göre **40 gram H₂** ile **40 gram O₂** in tepkimesi sonucu en fazla kaç gram su (H₂O) oluşur? Hesaplayınız. (Cevabımı arka sayfaya yazınız !) (10p)
- 2-) Dalton Atom Modeli'nin kabul ettiği gerçekleri maddeler halinde yazınız (Cevabımı arka sayfaya yazınız !) (10p)
- 3-) **X⁺²** iyonunda **24** elektron ve **28** nötron bulunmaktadır.Buna göre **X** atomunun **kütle numarası** kaçtır?Hesaplayınız (Cevabımı arka sayfaya yazınız !) (10p)
- 4-) Atom numarası **28** olan elementin elektron dizilişi nasıldır?Yazınız. (10p)
- 5-) Aşağıdaki boşluklara formülleri verilen bileşiklerin isimlerini, isimleri verilen bileşiklerin formülünü yazınız. (10p)
- a) Ca₃N₂ :..... b) Su :.....
c) ZnCl₂ :..... d) Kükürt tri oksit:.....
- 6-) **CH₂** bileşiği ile **C₂H₅** bileşiklerinde **Karbonların (C)** katlı oranı kaçtır?Hesaplayınız. (10p)
- 7-) **₈X⁻²** iyonunun kütle numarası **16** ise elektron (e⁻), proton (p⁺) ve nötron (n⁰) sayıları arasındaki ilişki için aşağıdakilerden hangisi doğrudur? (10p)
- A) e⁻ > p⁺ = n⁰ B) e⁻ = p⁺ > n⁰ C) e⁻ > p⁺ > n⁰
D) p⁺ > e⁻ > n⁰ E) e⁻ = p⁺ = n⁰
- 8-) Üzümlü kek veya karpuz benzeten atom modeli aşağıdakilerden hangisidir? (10p)
- A) Rutherford B) Dalton C) Einstein D) Thomson E) Bohr
- 9-) Bir atomun elektron dizilişinde “ s ” orbitalleri en fazla kaç elektron alabilir? (10p)
- A) 2 B) 3 C) 5 D) 6 E) 10
- 10-) Al₂(SO₄)₃ bileşiğinin adı aşağıdakilerden hangisidir? (10p)
- A) Alüminyum oksit B) Alüminyum sülfat C) Alüminyum karbonat D) Alüminyum karbür E) Alüminyum sülfat