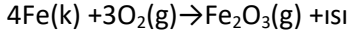


2018-2019 EĞİTİM ÖĞRETİM YILILİSESİ KİMYA DERSİ 10.SINIF 1.DÖNEM 2.YAZILI SORULARI

<p>1.SORU:Aşağıda verilen tepkimelerin türlerini karşısına yazınız</p> <p>$Fe(k) + 3/2O_2(g) \rightarrow Fe_2O_3(k)$ (.....)</p> <p>$Pb(NO_3)_2 (suda) + 2KCl (suda) \rightarrow PbCl_2(k) + 2KNO_3(suda)$ (.....)</p> <p>$2NaOH(suda) + H_2SO_4 (suda) \rightarrow Na_2SO_4(suda) + 2H_2O(s)$ (.....)</p> <p>$2HgO(k) \rightarrow 2Hg(s) + O_2(g)$ (.....)</p> <p>$H_2(g) + Cl_2(g) \rightarrow 2HCl(g)$ (.....)</p>	
<p>2.soru: Aşağıdaki tepkimeleri denkleştiriniz.</p> <p>a) $C_2H_5OH + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$</p> <p>b) $NH_3 + O_2 \rightarrow N_2 + H_2O$</p>	<p>3.soru: Na_2SO_4 ve $CaCl_2$ sulu çözeltileri karıştırıldığında Kabin dibinde zamanla çökelek oluşmaktadır.Buna göre bu tepkime ile ilgili: a)Net iyon tepkimesini b)Seyirci iyonları yazınız</p>
<p>4.soru: Klorun ortalama atom kütlesi 35,5 akb dir.Klor doğada ^{35}Cl ve ^{37}Cl izotoplarının karışımı halinde bulunduğuna göre bu iki klor izotopunun doğadaki bulunma yüzdeleri nelerdir?</p>	<p>5.soru: Aşağıdaki oksijenle ilgili verilen bilgilerden doğru/yanlış olarak yazınız (O:16 Avagadro sayısı:N)</p> <p>(.....)1 tane O_2 molekülü 32 gramdır (.....) $2N_A$ tane oksijen atomu içeren oksijen gazı 32 gramdır (.....) N tane O_2 molekülü 32 akb dir (.....) N tane oksijen atomu içeren oksijen gazı 1 moldür (.....) Normal koşullarda 11,2 litre hacim kaplayan oksijen gazı 16 gramdır</p>
<p>6.soru:Mg_3X_2 bileşiğinin kütlece %28 i X elementidir.Buna göre X in atom kütlesi kaçtır? (Mg:24)</p>	<p>7.soru: I- 0,2 molekül gram oksijen II- 1 molekül oksijen III-1 atom gram oksijen IV-64 akb oksijen gazı Yukarıda verilen maddelerinin kütlelerinin küçükten büyüğe sıralanışını yazınız(O:16)</p>
<p>8.soru Azot atom sayıları eşit olan NO_2 ve N_2O_5 gazlarını içeren bir karışımın kütlesi 20 gram olduğuna göre karışımda kaç gram oksijen vardır? (N:14 O:16)</p>	<p>9.soru: Bir organik bileşiğin 9,2 gramı tam yakıldığında N_2 8,96 litre CO_2 ve 0,6 mol H_2O oluşmaktadır.Buna göre bileşiğin basit formülü nedir? (H:1 C:12 O:16)</p>
<p>10.soru: $Al + 3HCl \rightarrow AlCl_3 + 3/2H_2(g)$ tepkimesine göre 10,8 gram Al ve 21,6 gram HCl tam verimle tepkimeye girdiğinde a) Oluşan H_2 gazının N.Ş.A hacmi b) Artan maddenin türünü yazınız(H:1 C:35)</p>	<p>11.soru: 8.8 gram C_3H_8 gazının tamamı yeterli miktarda oksijen gazı ile yakılıyor.(C:12 H:1) a) Yanma için gerekli oksijen gazı NK kaç litre hacim kaplar? b) Kaç gram CO_2 gazı oluşur?</p>

12.soru:



Tepkimesi;

I-Yanma

II-Endotermik

III-Analiz

IV-Heterojen

V-Çökeltme

Tepkime türlerinden kaç tanesine örnek değildir?

- a) 1 b) 2 c) 3 d) 4 e) 5

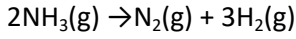
13.soru:

Bazlar suda çözüldüğünde ortama OH⁻ iyonu verirler. Buna göre aşağıdakilerden hangisinin sulu ortama OH⁻ iyonu vermesi beklenir?

- a) CH₃OH b) NH₃ c) HNO₃ d) HCOOH
e) HCl

14.soru:

NH₃ gazı ;



Tepkimesine göre tamamen ayrıştırılıyor. Tepkime sonunda toplam hacimde 6 litrelik bir artış saptanıyor. Buna göre oluşan H₂ gazının aynı koşullarda hacmi kaç litredir?

- a) 8 b) 9 c) 10 d) 12 e) 16

15.soru:

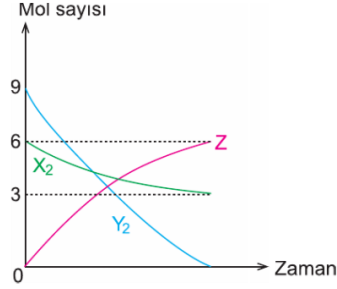
CH₄ ve C₂H₄ gazları karışımının 2 molü tamamen yandığında 3,2 mol CO₂ gazı oluştuğuna göre karışımındaki C₂H₄ kaç moldür? (H:1 g/mol, C:12 g/mol)

16.soru:

2O₃(g) 3O₂(g) tepkimesine göre 25 litre O₃ gazının kısmen O₂ gazına dönüşmesi sonucunda toplam gaz hacmi, aynı şartlarda 30 litre oluyor. Buna göre O₃ gazının % kaç O₂ gazına dönüşmüştür?

- A) 10 B) 90 C) 40 D) 20 E) 60

17.soru:



Bir kimyasal tepkimede X₂ ve Y₂ gazlarının aynı koşullarda tepkimesinden Z maddesi oluşmaktadır. Bu tepkimedeki maddelerin mol sayısının zamanla değişimi yukarıdaki grafikte verilmiştir.

Buna göre,

- I. Z nin formülü XY₃ tür.
II. Y₂ sınırlayan maddedir.
III. Tepkimeye giren Y₂ nin mol sayısının oluşan Z nin mol sayısına oranı $\frac{3}{2}$ dir.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

18.soru:

X₂Y₃ bileşiğinde kütlece birleşme oranı m_x/ m_y = 7/6 dır X ve Y elementlerinin oluşturduğu diğer bileşikte kütlece birleşme oranı m_x/ m_y=7/4 tür.

Buna göre, ikinci bileşiğin formülünü bulunuz?

- A) XY B) X₂Y C) X₄Y₃ D) XY₃ E) X₂Y₅

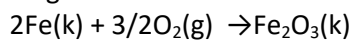
19.soru:

Sabit hacimli kapalı bir kaptaki gaz fazında gerçekleşen kimyasal tepkimede aşağıdakilerden hangisi kesinlikle korunur?

- a) Birim hacimdeki molekül sayısı
b) Gaz Yoğunluğu
c) Molekül türü
d) Gaz taneciklerinin ortalama kinetik enerjisi
e) Basınç

20.soru:

14 gram %80 saflıkta demir filizinden



Tepkimesine göre kaç gram Fe₂O₃ elde edilebilir?

(O:16 Fe:56)

- a) 11,2 b) 5,6 c) 16 gram d) 32 e) 22,4