KİMYA 10

10. SINIF KİMYA DERSİ
1. DÖNEM 1. ORTAK YAZILI SENARYOLARINA YÖNELİK SORU ÖRNEKLERİ

Senaryolar, okul genelinde yapılacak ortak sınavlara yönelik oluşturulabilecek farklı yazılı örneklerini ifade eder. Genel Müdürlüğümüzce eğitim kurumu sınıf/alan zümrelerine örnek oluşturması açısından konu soru dağılım tablosunda verilen örnek senaryolarda yer alan kazanımlardan bazılarına yönelik soru örnekleri hazırlanmıştır.

Okul genelinde uygulanacak ortak sınavlar, eğitim kurumu sınıf/alan zümreleri tarafından ilan edilen konu soru dağılım tabloları göz önünde bulundurularak açık uçlu veya açık uçlu ve kısa cevaplı sorulardan oluşacak şekilde yapılacaktır. Çoktan seçmeli, eşleştirme, doğru/yanlış gibi diğer soru türleri kesinlikle kullanılmayacaktır.

1. dönem konu soru dağılım tablolarına ulaşmak için karekodu okutunuz.

Soru çözümlerine ulaşmak için karekodu okutunuz.

Not: Soru örneklerinin kazanımları, öğretmenlerimizin kazanım ve soruları eşleştirmesi için verilmiş; bilgilendirme amaçlıdır. Yapılacak olan yazılı sınavlarda bu kazanım ifadelerine sınav kâğıtlarında yer verilmeyecektir.

1. SINAV

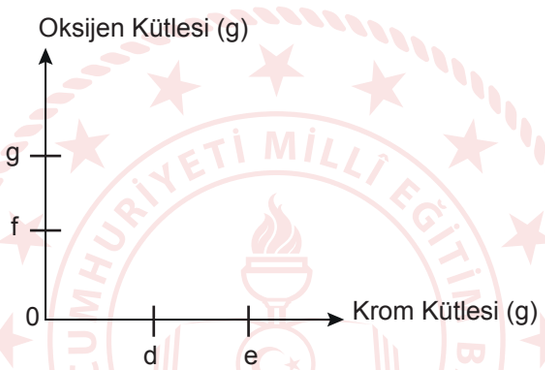
KİMYA 10

Kazanım: 10.1.1.1. Kimyanın temel kanunlarını açıklar.

1. 3,8 gram krom(Cr) elementi ile 1,2 gram oksijen(O) elementinin tam verimli tepkimesinden en fazla 3,8 gram Cr_xO_3 bileşiği oluşuyor.

Buna göre aşağıdaki soruları cevaplayınız.

a) Bileşikteki Cr kütlesine karşılık O kütlesinin değişimini aşağıdaki boş grafikte yer alan d, e, f ve g değerlerine uygun sayılar yazarak çiziniz.

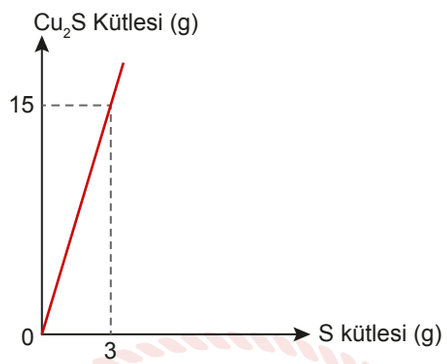


b) Cr_xO_3 bileşiği ile CrO_3 bileşiğinde eşit miktarda Cr ile birleşen O elementleri arasındaki katlı oran 2 olduğuna göre, "x" tam sayısının değerini işlem basamaklarını göstererek hesaplayınız.

KİMYA 10

1. SINAV

2. Aşağıda kükürt(S) kütlesine karşılık Cu_2S kütlesinin değişim grafiği verilmiştir.



Bir öğrenci eşit kütlelerde Cu ve S elementleri alarak Cu_2S bileşiğini elde etmek için başladığı deney sonucunda tam verimli tepkime gerçekleştiriyor ve 8 gram Cu_2S bileşiği elde ediyor.

Buna göre öğrencinin başlangıçta aldığı elementlerin toplam kütlesini ve deney sonunda hangi elementten kaç gram arttığını işlem basamaklarını göstererek hesaplayınız.

1. SINAV

KİMYA 10

Kazanım: 10.1.2.1. Mol kavramını açıklar.

3. Aşağıda bazı maddeler numaralandırılarak verilmiştir.

I. 3,2 N_A akb He atomu

II. 16 N_A akb SO_2 molekülü

III. x gram CH_4 molekülü

IV. $12,04 \cdot 10^{22}$ tane O_2 molekülü

Verilen maddelerin mol sayıları büyükten küçüğe doğru I > II > III > IV şeklinde sıralandığına göre CH_4 molekülünün kütlesinin gram cinsinden alabileceği değer aralığını işlem basamaklarını göstererek hesaplayınız. (H:1 g/mol, He:4 g/mol, C:12 g/mol, O:16 g/mol, S:32 g/mol, N_A: Avogadro sayısı)

4. NK'da 6,72 L He gazı ve bir miktar SO_2 gazları boş bir kaba konulup tartıldığında toplam kütle 414 gram olarak ölçülüyor. Kabın içindeki gazlar boşaltılıp aynı kaba NK'da 5,6 L O_2 gazı konulup tartıldığında toplam kütle 408 gram olarak ölçülüyor.

Buna göre aşağıdaki soruları cevaplayınız.

a) Boş kabın kütlesini gram cinsinden işlem basamaklarını göstererek hesaplayınız.

b) He, SO_2 ve O_2 gazlarının atom sayılarını işlem basamaklarını göstererek hesaplayınız.
(He:4 g/mol, O:16 g/mol, S:32 g/mol)

KİMYA 10

1. SINAV

5. Bir öğrenci 36,5 gram HCl içeren bir çözeltiye dikkatlice azar azar 40 gram NaOH katısını ekliyor ve artansız gerçekleşen tepkime sonucunda 58,5 gram NaCl tuzu ile 18 gram H_2O bileşiği elde ediyor. Hazırladığı deney raporunda deneyde kullandığı ve deney sonucunda elde ettiği maddelerin mol sayılarını hesaplayarak aşağıdaki sonuçlara ulaşıyor:

I. 36,5 gram HCl = 10 mol

II. 40 gram NaOH = 0,1 mol

III. 58,5 gram NaCl = 0,5 mol

IV. 18 gram H_2O = 1 mol

Buna göre öğrencinin hesaplarında kullandığı Avogadro sayılarının değerlerini büyükten küçüğe doğru sıralayınız. (H:1 g/mol, He:4 g/mol, O:16 g/mol, Na:23 g/mol, Cl:35,5 g/mol)

YAZILI PUSULASI

Çözümlere buradan ulaş

10. Sınıf kimya · 2024-2025 · 1. dönem 1. yazılı

Telefonunun kamerasıyla ilgili QR kodunu okut.
Ekrandan okuyorsan QR koduna dokunabilirsin.

CEVAP VE ÇÖZÜMLER

Yazılı cevaplar ve çözüm sayfası
Ücretsiz erişim

VİDEO ÇÖZÜMÜ

Bu PDF’nin ilgili videosu ve durumu
Premium videolar uygulamada açılır

Video henüz eklenmediyse sağdaki sayfada belirtilir.
Video sonradan eklendiğinde aynı QR kodu kullanılabilir.

Bu erişim kartı Yazılı Pusulası tarafından eklenmiştir.
Önceki soru ve cevap sayfaları değiştirilmemiştir.
kaynaklar.net