KİMYA 11

11. SINIF KİMYA DERSİ
2. DÖNEM 2. 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.

2. 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.

2. SINAV

KİMYA 11

Kazanım: 11.3.2.1. Çözünen madde miktarı ile farklı derişim birimlerini ilişkilendirir.

1. 400 gram suda 100 gram $CaCO_3$ katısı tamamen çözünüyor.

Buna göre oluşan çözeltinin molalitesi ile molaritesini gerekçelendirerek karşılaştırınız.
($CaCO_3$: 100 g/mol, d_{su}: 1 g/mL, çözünen katı hacmi ihmal edilmeyecektir.)

TÜRKİYE CUMHURİYETİ MİLLÎ EĞİTİM BAKANLIĞI

KİMYA 11

2. SINAV

Kazanım: 11.5.1.2. Kimyasal tepkimelerin hızlarını açıklar.
11.5.2.1.Tepkime hızına etki eden faktörleri açıklar.

2. 2X(g)+ 3Y(g) → 2Z(g) + T(g) tepkimesine ait bazı deney sonuçları aşağıdaki tabloda verilmiştir.

Deney No	[X] (M)	[Y] (M)	Başlangıç hızı M/s
1	0,1	0,2	3.10^{-3}
2	0,3	0,2	$2,7.10^{-2}$
3	0,1	0,6	9.10^{-3}

Buna göre aşağıdaki soruları cevaplayınız.

a) Tepkimenin deneysel hız bağıntısını işlem basamaklarını göstererek yazınız.

b) X'in derişimi 0,2 M ve Y'nin derişimi 0,1 M alındığında, tepkimenin başlangıç hızının kaç M/s olacağını işlem basamaklarını göstererek bulunuz.

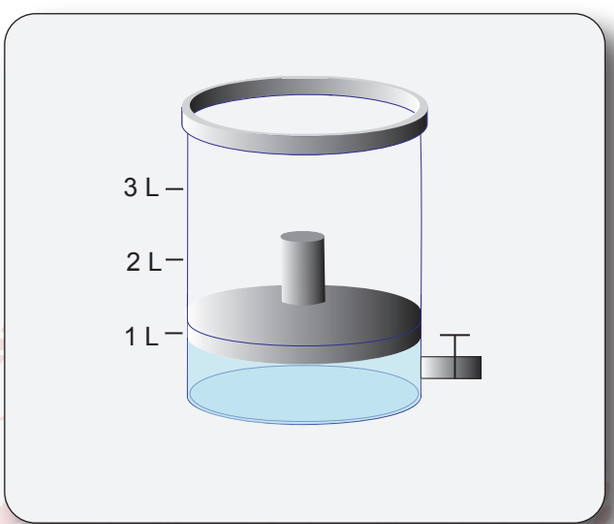
c) Tepkime başlamadan önce tepkime kabının hacmi sabit sıcaklıkta yarıya indirilirse tepkimenin başlangıç hızı ilk duruma göre nasıl değişir? İşlem basamaklarını göstererek açıklayınız.

2. SINAV

KİMYA 11

Kazanım: 11.6.2.1. Dengeyi etkileyen faktörleri açıklar.

3. Aşağıdaki kaba 3 mol PCl_5 gazı piston 1 litrede sabitlenerek konuluyor.



Zamanla kapta $PCl_5(g) \rightleftharpoons PCl_3(g) + Cl_2(g)$ denklemine göre denge kurulduğunda kapta toplam 4 mol gaz bulunuyor.

Buna göre denge anında PCl_5 gazının derişiminin Cl_2 gazının derişimine eşit olabilmesi için sabit sıcaklıkta kap hacminin kaç litre olması gerekir? İşlem basamaklarını göstererek bulunuz.

KİMYA 11

2. SINAV

Kazanım: 11.6.3.5. Kuvvetli ve zayıf monoprotik asit/baz çözeltilerinin pH değerlerini hesaplar.

4. 25 °C'ta 0,2 M HX çözeltisinin oda koşullarındaki pH değeri 4 olduğuna göre HX asidinin bu çözeltideki iyonlaşma yüzdesini ve asitlik sabitini işlem basamaklarını göstererek bulunuz.

TÜRKİYE CUMHURİYETİ MİLLÎ EĞİTİM BAKANLIĞI

2. SINAV

KİMYA 11

Kazanım: 11.4.4.1. Hess Yasasını açıklar.

5. $C(k) + 2H_2(g) \rightarrow CH_4(g) + 74{,}8$ kJ olduğuna göre aşağıdaki tepkimelerin entalpi değerlerini işlem basamaklarını göstererek hesaplayınız.

a) $\frac{1}{2}C(k) + H_2(g) \rightarrow \frac{1}{2}CH_4(g)$

b) $2CH_4(g) \rightarrow 2C(k) + 4H_2(g)$

TÜRKİYE CUMHURİYETİ MİLLÎ EĞİTİM BAKANLIĞI

YAZILI PUSULASI

Çözümlere buradan ulaş

11. Sınıf kimya · 2024-2025 · 2. dönem 2. 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