# KİMYA 11

## 11. SINIF KİMYA DERSİ
## 2. 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.

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.

1. SINAV

# KİMYA 11

***Kazanım: 11.3.2.2. Farklı derişimlerde çözeltiler hazırlar.***

**1.** Şekildeki kaplarda belirtilen çözeltiler ve saf su bulunmaktadır.




200 mL
1. kap

200 mL
2. kap

100 mL
3. kap

1 ve 2. kaplardaki çözeltilerin tamamı sabit sıcaklıkta çökelme olmadan 3. kaptaki saf suyun üzerine ekleniyor.

**Buna göre aşağıdaki soruların cevaplarını işlem basamaklarını göstererek yazınız.**

**a) Son durumda $Mg^{2+}$ iyonunun derişimi kaç molar olur?**

**b) Son durumda $Na^{+}$ iyonunun derişimi kaç molar olur?**

**c) Son durumda $Cl^{-}$ iyonunun derişimi kaç molar olur?**

# KİMYA 11

1. SINAV

***Kazanım: 11.3.4.1. Çözeltileri çözünürlük kavramı temelinde sınıflandırır.***

**2.** X tuzunun oda koşullarındaki çözünürlüğü 20 g/100 g sudur.

Aşağıdaki kaplarda X tuzu ile oda sıcaklığında hazırlanmış sulu çözeltiler bulunmaktadır.




100 gram su
1. kap

200 gram su
2. kap

100 gram su
3. kap

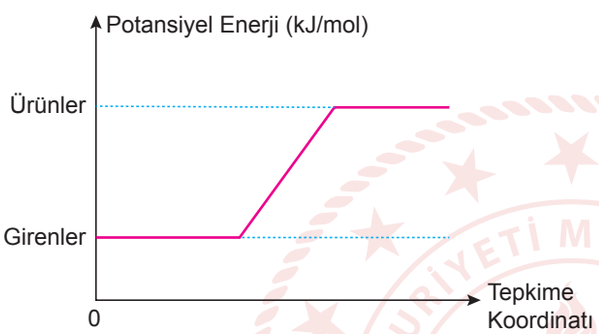
**Buna göre kaplardaki çözeltileri gerekçesini yazarak doymuş, doymamış veya aşırı doymuş olarak sınıflandırınız.**

1. SINAV

# KİMYA 11

***Kazanım: 11.4.1.1. Tepkimelerde meydana gelen enerji değişimlerini açıklar.***

**3. Potansiyel enerji-tepkime koordinatı şekildeki gibi olan tepkimenin endotermik veya ekzotermik olduğunu gerekçelendirerek yazınız.**



# KİMYA 11

1. SINAV

***Kazanım: 11.4.3.1. Bağ enerjileri ile tepkime entalpisi arasındaki ilişkiyi açıklar.***

**4.** Tabloda bazı ortalama bağ enerjileri verilmiştir.

| Bağ | Ortalama Bağ Enerjisi (kJ/mol) |
|---|---|
| H – O | 464 |
| O = O | 498 |
| C = O | 736 |
| C – H | 414 |

**Buna göre $CH_4(g) + 2O_2(g) \rightarrow CO_2(g) + 2H_2O(g)$ tepkimesi ile ilgili aşağıdaki soruları cevaplayınız.**

**a) Kırılan bağların toplam enerjisi kaç kJ'dür?**

**b) Oluşan bağların toplam enerjisi kaç kJ'dür?**

**c) Tepkimenin entalpi değişimi kaç kJ'dür?**

# YAZILI PUSULASI

## Çözümlere buradan ulaş

11. Sınıf kimya · 2024-2025 · 2. 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