

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.

Kazanım: 11.3.2.2. Farklı derişimlerde çözeltiler hazırlar.

1. Şekildeki kaplarda belirtilen çözeltiler ve saf su bulunmaktadır.



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?



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.



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

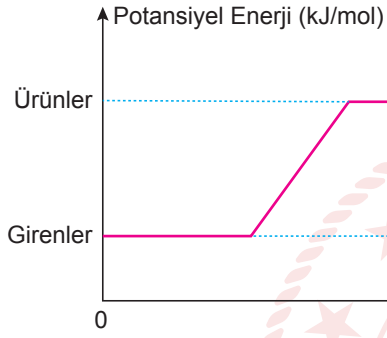


1. SINAV

KİMYA 11

Kazanım: 11.4.1.1. Tepkimelerde meydana gelen enerji değişimlerini açıklar.

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





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 $\text{CH}_4(\text{g}) + 2\text{O}_2(\text{g}) \rightarrow \text{CO}_2(\text{g}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{g})$ 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?