KİMYA 12

12. 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 12

Kazanım: 12.1.1.1. Redoks tepkimelerini tanır.

1. Aşağıda verilen redoks tepkimelerini işlem basamaklarını göstererek en küçük tam sayılarla denkleştiriniz, tepkimelerdeki indirgen ve yükseltgen maddeleri belirtilen boşluğa yazınız.

a) $H_2S + HNO_3 \rightarrow S + NO + H_2O$

İndirgen Madde:……..

Yükseltgen Madde:……..

b) $Cu_2S + KBrO_3 + H_2SO_4 \rightarrow CuSO_4 + KBr + H_2O$

İndirgen Madde:……..

Yükseltgen Madde:……..

KİMYA 12

1. SINAV

Kazanım: 12.1.1.2. Redoks tepkimeleriyle elektrik enerjisi arasındaki ilişkiyi açıklar.

2. Redoks tepkimeleriyle elektrik enerjisi arasındaki ilişkiyi açıklayınız.

TÜRKİYE CUMHURİYETİ MİLLÎ EĞİTİM BAKANLIĞI

1. SINAV

KİMYA 12

Kazanım: 12.1.1.2. Redoks tepkimeleriyle elektrik enerjisi arasındaki ilişkiyi açıklar.

3. Aşağıdaki tepkimeleri istemli/istemsiz olarak sınıflandırınız. Yaptığınız sınıflandırmanın gerekçesini açıklayınız.

a) Metan gazının yanması:

b) Elektrik enerjisini kullanarak suyun hidrojen ve oksijene ayrıştırılması:

c) Bitkilerin güneş ışığını kullanarak karbondioksit ile suyu glikoz ve oksijene dönüştürmesi (fotosentez):

ç) Çinkonun hidroklorik asitle tepkimesi sonucu hidrojen gazının açığa çıkması:

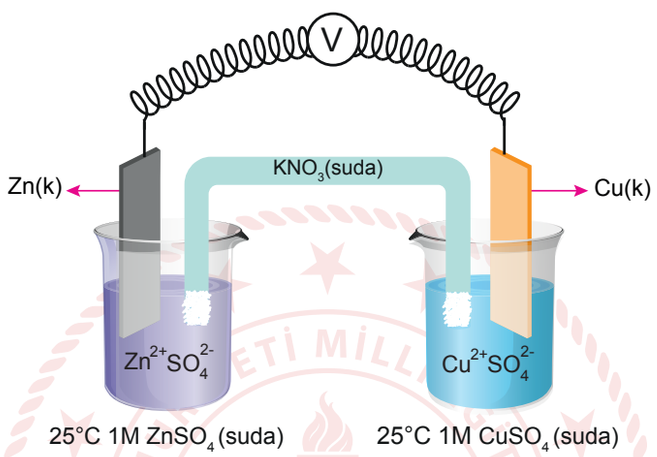
d) Elektrik akımı kullanılarak herhangi bir metalin bakır metali ile kaplanması:

KİMYA 12

1. SINAV

Kazanım: 12.1.2.1. Elektrot ve elektrokimyasal hücre kavramlarını açıklar.

4. Aşağıda çalışan bir elektrokimyasal pil düzeneği gösterilmiştir.



Pil çalışırken dış devredeki elektron akış yönü Zn elektrottan Cu elektroda doğru olduğuna göre, pilin anot ve katot yarı hücrelerini belirtilen boşluğa yazarak aşağıdaki tabloyu uygun şekilde doldurunuz.

Anot Yarı Hücresi:……

Katot Yarı Hücresi:……..

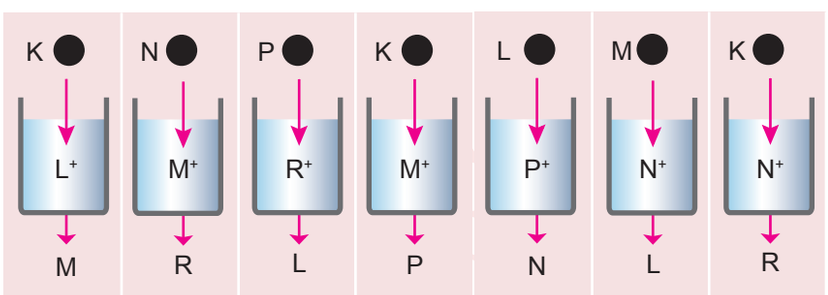
Anotta gerçekleşen tepkimenin türü ve denklemi	
Katotta gerçekleşen tepkimenin türü ve denklemi	
Kütlesi azalan elektrot	
Kütlesi artan elektrot	
Tuz köprüsündeki iyonların geçiş yönü	
İşareti negatif olan elektrot	
İşareti pozitif olan elektrot	

1. SINAV

KİMYA 12

Kazanım: 12.1.3.1. Redoks tepkimelerinin istemliliğini standart elektrot potansiyellerini kullanarak açıklar.

5. Şekilde değişik metallerden yapılmış kapların içerisinde bulunan metal çözeltilerine belirtilen metal küreler atılarak sonuçları gözlenmiştir.



Metallerin aktiflik sırası K > M > R > N > L > P olduğuna göre şekilde yer alan her bir kapta ve kürede aşınma olup/olmayacağını açıklayınız.

I. Kap:.....

II. Kap:.....

III. Kap:.....

IV. Kap:.....

V. Kap:.....

VI. Kap:.....

VII. Kap:.....

YAZILI PUSULASI

Çözümlere buradan ulaş

12. 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