KİMYA 11

11. 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 11

Kazanım: 11.1.1.1. Atomu kuantum modeliyle açıklar.

1. Aşağıdaki tabloyu başlıkları dikkate alarak uygun şekilde doldurunuz.

Orbitalin Gösterilişi	Açısal Momentum Kuantum Sayısı	Manyetik Kuantum Sayısı	Orbital Sayısı
2s			
3d			
5f			
4p			

Kazanım: 11.1.1.1. Atomu kuantum modeliyle açıklar.
11.1.2.1. Nötr atomların elektron dizilimleriyle periyodik sistemdeki yerleri arasında ilişki kurar.

2. Periyodik sistemin 4. periyot 10. grubunda yer alan X element atomunun temel hâl elektron dizilimini yazarak aşağıdaki soruları cevaplayınız.

a) Manyetik kuantum sayısı 1 olan en fazla kaç tane elektronunun olabileceğini işlem basamaklarını göstererek hesaplayınız.

b) Spin kuantum sayısı $+\frac{1}{2}$ olan en fazla kaç tane elektronunun olabileceğini işlem basamaklarını göstererek hesaplayınız.

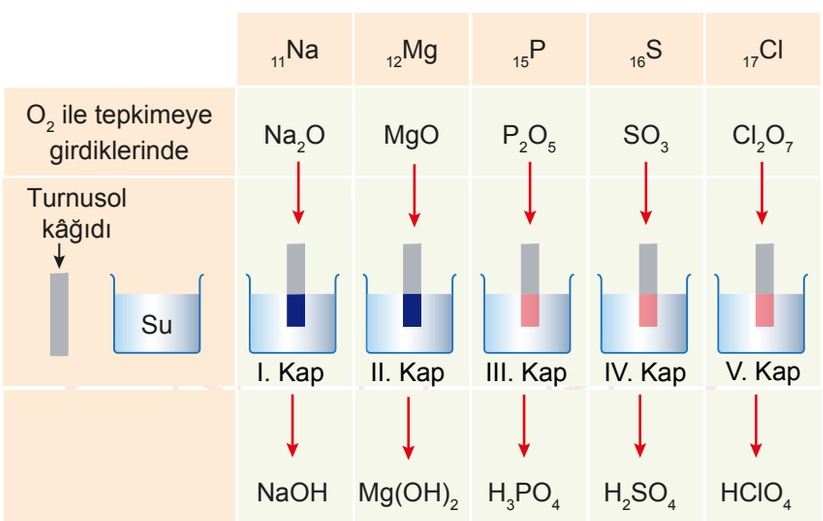
c) Açısal momentum kuantum sayısı 1 olan toplam elektron sayısı ile açısal momentum kuantum sayısı 2 olan toplam elektron sayısı arasındaki farkı işlem basamaklarını göstererek hesaplayınız.

KİMYA 11

1. SINAV

Kazanım: 11.1.3.1. Periyodik özelliklerdeki değişim eğilimlerini sebepleriyle açıklar.

3. Aşağıdaki görselde 3. periyot elementlerinden bazılarının oksitlerinin su ile tepkimesi sonucunda I ve II. kaplarda turnusol kâğıdı mavi; III, IV ve V. kaplarda ise kırmızı renge dönüştüğü gösterilmiştir.



Buna göre verilen elementlerin oksit/hidroksit bileşiklerinin asitlik/bazlık eğilimlerini gerekçelendirerek açıklayınız.

1. SINAV

KİMYA 11

Kazanım: 11.1.3.1. Periyodik özelliklerdeki değişim eğilimlerini sebepleriyle açıklar.

4. Atom numaraları sırasıyla ardışık olan X, Y ve Z elementlerinin birinci iyonlaşma enerjilerini büyükten küçüğe doğru sıralayınız. Bu sıralamada kaç farklı durum oluşabileceğini ve oluşabilecek her durumu gerekçelendirerek yazınız. (X, Y ve Z elementlerinin periyodik sistemin ilk 10 elementi arasında yer aldığı düşünülecektir.)

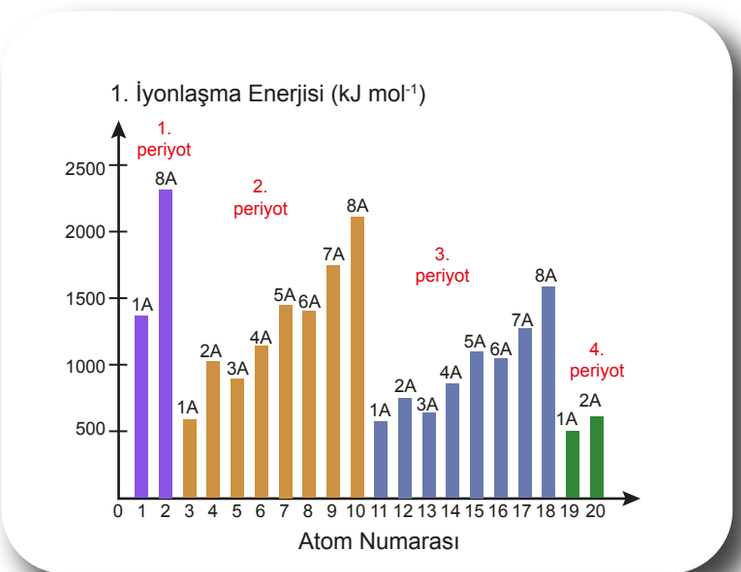
TÜRKİYE CUMHURİYETİ MİLLÎ EĞİTİM BAKANLIĞI

KİMYA 11

1. SINAV

Kazanım: 11.1.3.1. Periyodik özelliklerdeki değişim eğilimlerini sebepleriyle açıklar.

5. Atom numarası 20'ye kadar olan elementlerin 1. iyonlaşma enerjileri grafikte gösterilmiştir.



Periyodik sistemde aynı periyotta sağa doğru gidildikçe iyonlaşma enerjisi genellikle artmıştır. Ancak bazı gruplarda sapmalar görülmektedir.

Grafikte sapma görülen grupları tespit ederek sapmanın sebebini açıklayınız.

1. SINAV

KİMYA 11

Kazanım: 11.4.1. Elementlerin periyodik sistemdeki konumu ile özellikleri arasındaki ilişkileri açıklar.

6. $_{2}He$, $_{10}Ne$, $_{18}Ar$, $_{36}Kr$ **asal gazlarının kararlı yapıda olma sebebini elektron dizilimleri ile ilişkilendirerek açıklayınız.**

Kazanım: 11.1.5.1. Yükseltgenme basamakları ile elektron dizilimleri arasındaki ilişkiyi açıklar.

7. $_{25}Mn$ **elementinin aşağıda verilen bileşiklerde aldığı yükseltgenme basamaklarını hesaplayarak bu yükseltgenme basamaklarına ulaşırken hangi orbitallerinde bulunan elektronlarını kullandığını elektron dizilimi üzerinde gösteriniz.** ($_{8}O$, $_{19}K$, $_{25}Mn$)

a) MnO :

b) $KMnO_4$:

c) Mn_2O_3 :

KİMYA 11

1. SINAV

Kazanım: 11.2.1.2. Gaz yasalarını açıklar.

8. Bir şırınganın ucunu kapatarak pistonu hareket ettirdiğinizde, içerideki havanın hacmi ve basıncı arasındaki ilişkiyi gözlemleyebilirsiniz. Piston içeri doğru itildiğinde hacim azalır ve basınç artar, piston dışarı çekildiğinde ise hacim artar ve basınç azalır.

Bu deneyin gaz yasalarından hangisi ile ilişkili olduğunu açıklayarak aynı yasa ile ilgili tasarladığınız basit bir deney düzeneğini kısaca anlatınız.

YAZILI PUSULASI

Çözümlere buradan ulaş

11. 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