KİMYA 9

9. SINIF KİMYA DERSİ

1. 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 öğrenme çıktılarından 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 örneklerine ait öğrenme çıktıları, öğretmenlerimizin öğrenme çıktısı ve soruları eşleştirmesi için verilmiş; bilgilendirme amaçlıdır. Yapılacak olan yazılı sınavlarda bu öğrenme çıktılarına sınav kâğıtlarında yer verilmeyecektir.

2. SINAV

KİMYA 9

Öğrenme çıktısı: KİM.9.1.4. Atom orbitallerinin bağıl enerjilerine ilişkin veriye dayalı tahminde bulunabilme

KİM.9.1.5. Elektronların atom orbitallerine yerleşimine ilişkin tümevarımsal akıl yürütebilme

1. **Tam dolu orbital sayısı 10, yarı dolu orbital sayısı 3 olan atomun elektron dağılımını yazarak orbitallerinin bağıl enerjilerini küçükten büyüğe doğru sıralayınız.**

TÜRKİYE CUMHURİYETİ MİLLÎ EĞİTİM BAKANLIĞI

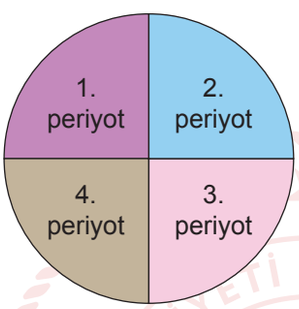
KİMYA 9

2. SINAV

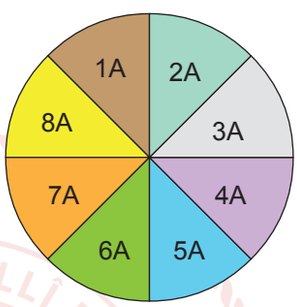
Öğrenme çıktısı: KİM.9.1.6. Elementlerin periyodik tablodaki yerlerine ilişkin tümevarımsal akıl yürütebilme

2. Aşağıda elementlerin periyodik tablodaki yerleri ile ilgili bir dart oyunu tasarlanmıştır.

Şekil 1

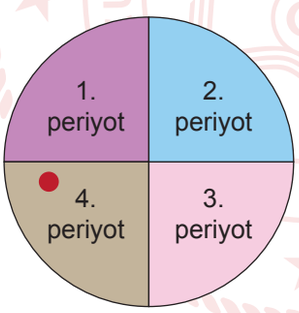


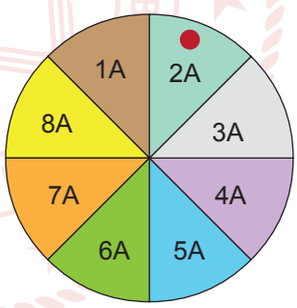
Şekil 2



Şekil 1 elementin periyodunu, Şekil 2 grup numarasını göstermektedir.

Buna göre okları şekildeki gibi atan bir öğrencinin bulmuş olduğu element için aşağıdaki soruların cevaplarını yazınız.





a) s orbitalindeki toplam elektron sayısı kaçtır?

b) 2. enerji seviyesindeki toplam elektron sayısı kaçtır?

c) Küresel simetrik özellik gösterir mi? Açıklayınız.

ç) IUPAC sistemine göre grup numarası kaçtır?

2. SINAV

KİMYA 9

Öğrenme çıktısı: KİM.9.1.7. İyon oluşumuna ilişkin tümevarımsal akıl yürütebilme

3. Aşağıdaki tabloda boş bırakılan yerleri başlıklara uygun şekilde doldurunuz ve soruyu cevaplayınız.

İyon	Proton Sayısı	Elektron Sayısı	Elektron Dizilimi
N^{3-}	7		
K^{+}		18	
Mg^{2+}		10	
S^{2-}	16		

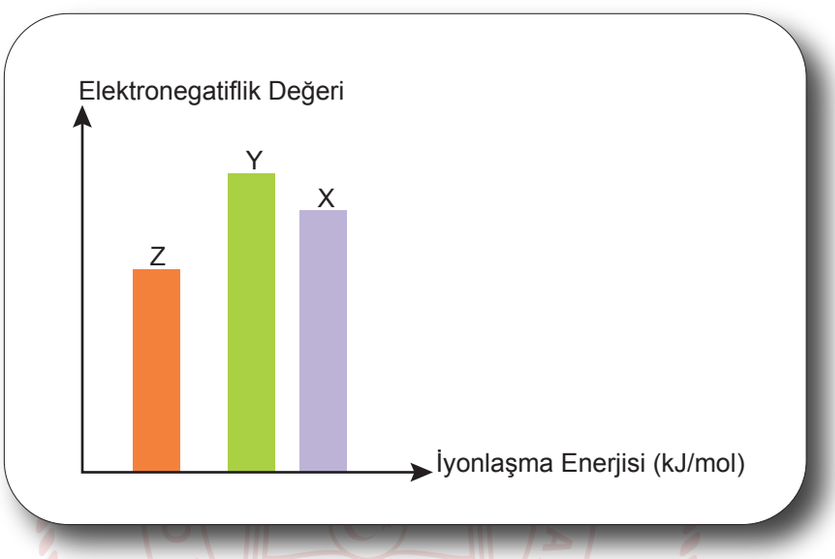
Tablodaki birbiri ile izoelektronik olan tanecikleri belirleyip bu durumun gerekçesini yazınız.

KİMYA 9

2. SINAV

Öğrenme çıktısı: KİM.9.1.8. Elementlerin periyodik özelliklerinin periyodik tablodaki değişimini çözümleyebilme

4. Aşağıda X, Y ve Z elementlerine ait elektronegatiflik değeri-iyonlaşma enerjisi sütun grafiği verilmiştir.



X, Y ve Z elementlerinin atom numaraları ardışık olup Y elementinin valans elektron sayısı 6'dır.

Buna göre X, Y ve Z elementlerinin atom yarıçaplarını sıralayıp bu durumun gerekçesini yazınız.

2. SINAV

KİMYA 9

Öğrenme çıktısı: KİM.9.2.1. Metalik bağın oluşumuna yönelik tümevarımsal akıl yürütebilme

5. Katı hâldeki $_{19}K$ ve $_{20}Ca$ metalleri ile ilgili aşağıdaki soruları cevaplayınız.

a) Her bir metalin metalik bağ oluşumunu gösteren elektron denizi modelini çiziniz.

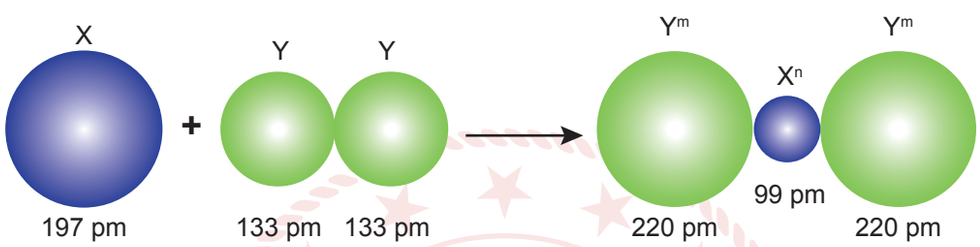
b) Aynı şartlardaki erime noktalarını sıralayıp bu durumun gerekçesini yazınız.

KİMYA 9

2. SINAV

Öğrenme çıktısı: KİM.9.2.2. İyonik bağın oluşumunu bilimsel gözleme dayalı tahmin edebilme

6. X ve Y atomlarının nötr hâllerinin yarıçap değerleri ve bileşik oluşturduktan sonraki iyon hâllerinin yarıçap değerleri pikometre (pm) cinsinden aşağıdaki görselde verilmiştir.



Buna göre aşağıdaki soruları cevaplayınız.

a) Oluşan iyonik bileşikteki katyon ve anyon yükleri için tahminlerinizi “m” **ve** “n” **üzerinden yazınız.**

b) Oluşan bileşiğin formülünü ve formüldeki iyonların oranlarını yazınız.

YAZILI PUSULASI

Çözümlere buradan ulaş

9. Sınıf kimya · 2024-2025 · 1. 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