

ŞEHİT MÜCAHİT DAŞTAN ANADOLU LİSESİ
2023-2024 EĞİTİM-ÖĞRETİM YILI 2. DÖNEM 2. ORTAK
YAZILI VE UYGULAMALI SINAV BİLGİLENDİRME VE
TESPİT TUTANAĞI

Okulumuz Kimya öğretmenleri zümre başkanı Fazilet ULU başkanlığında 10.05.2024 tarihinde toplanmış ve aşağıdaki kararları almıştır.

1. Bakanlığın almış olduğu karar doğrultusunda bütün sınavlar okul genelinde ortak yapılacaktır.
2. Sınav soruları açık uçlu yada kısa cevaplı olacaktır.
3. Sınavlar her sınıf düzeyinde ortak hazırlanacak ve bütün sınıflar düzeyinde ortak uygulanacaktır.
4. Sorular Milli Eğitim Bakanlığı Ölçme, Değerlendirme ve Sınav Hizmetleri Genel Müdürlüğü sitesinde yayınlanan ortak yazılı konu soru dağılım tablosunda yer alan örnek soru ve senaryolara uygun olarak hazırlanacaktır. Ayrıca il zümresinde alınan kararlar da göz önünde bulundurulacaktır.
5. Sınav senaryoları ve örnek sorular okul idaresi tarafından, okulun web sitesinde yayınlanmak üzere 13.05.2024 Pazartesi günü okul idaresine teslim edilecektir.
6. Yazılı kazanımlarının ve senaryo tablosunun öğrencilere sınavdan önce duyurusu yapılacaktır.
7. Yazılı yoklama sınavı yapılırken kopya çekilmemesi için gereken tedbirler alınacaktır.
8. Sınavlardan önce ayrıntılı puanlama yapılarak ayrıntılı puanlama yapılarak okul idaresine onaylatılacaktır.
9. Yazılı tarihleri e-okul sistemine zamanında girilecektir.

KİMYA DERSİ 9.SINIF

ÜNİTE, KAZANIM, SENARYO VE SORU DAĞILIM TABLOSU

ÜNİTE	KAZANIM NO	1. SENARYO VE SORU SAYISI	SINAVI HAZIRLAYAN ÖĞRETMEN
KİMYASAL TÜRLER ARASI ETKİLEŞİMLER	İyonik bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar.	1	Fazilet ULU
KİMYASAL TÜRLER ARASI ETKİLEŞİMLER	Kovalent bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar.	1	Fazilet ULU
KİMYASAL TÜRLER ARASI ETKİLEŞİMLER	Kimyasal türler arasındaki zayıf etkileşimleri sınıflandırır.	1	Fazilet ULU

MADDENİN HALLERİ	Katıların özellikleri ile bağların gücü arasında ilişki kurar.	2	Fazilet ULU
MADDENİN HALLERİ	Sıvılarda viskozite kavramını açıklar. Sıvılarda viskoziteyi etkileyen faktörleri açıklar.	1	Fazilet ULU
MADDENİN HALLERİ	Kapalı kaplarda gerçekleşen buharlaşma yoğunlaşma süreçleri üzerinden denge buhar basıncı kavramını açıklar.	1	Fazilet ULU
MADDENİN HALLERİ	Doğal olayları açıklamada sıvılar ve özellikleri ile ilgili kavramları kullanır	1	Fazilet ULU
MADDENİN HALLERİ	Gazların genel özelliklerini açıklar. Gazların basınç,sıcaklık,hacim ve miktar özellikleri birimleriyle ifade eder.	1	Fazilet ULU
MADDENİN HALLERİ	Saf maddelerin hal değişim grafiklerini yorumlar.	1	Fazilet ULU

NOT:Bu sınavda kimya il zümresinde ortak sınavlar için konu soru dağılım senaryolarından 1.senaryo uygulanacaktır.

Zümre Öğretmenleri

Fazilet ULU

UYGUNDUR

ALPER KAYIK

Okul Müdür V.

KİMYA DERSİ 9.SINIF ÖRNEK SORULAR

1-)Aşağıdaki iyonik bağlı bileşikleri adlandırınız.



2-)Aşağıdaki kovalent bağlı bileşikleri adlandırınız.



3-)Kimyasal türler arası zayıf etkileşimler kaç'a ayrılır?Dipol-dipol etkileşimleri açıklayınız.

4-)

Tanecikler düzensiz ve gelişigüzel istiflenmişlerdir. Belirli bir erime noktası yoktur.	
Zıt yüklü elektrostatik çekim kuvvetleri ile bir arada tutulduğu katılardır. Katı halde elektriği iyi iletmezler. Suda çözündüklerinde iletkenlerdir.	
Isı ve elektriği iyi iletirler. Sert dayanıklı ve yüzeyleri parlaktır.	

Yukarıdaki özellikleri verilen katıların hangi katılar olduğunu karşılarına yazınız ve birer örnek veriniz.

5-)

SIVI	viskozite
su	0,896
gliserin	1200
zeytinyağı	81

Yukarıdaki sıvıların viskoziteleri verilmiştir. Viskoziteyi açıklayarak akışkanlıklarına göre sıralayınız.

6-)Denge buhar basıncı hangi kaplarda gerçekleşir? Denge buhar basıncını açıklayınız.

7-)Gazların genel özellikler nelerdir? açıklayınız

8-)Hal değişim grafiğini çizerek bölgelerin ayrı ayrı açıklamasını yazınız.


Fazilet ULU
Kimya Öğretmeni

ŞEHİT MÜCAHİT DAŞTAN ANADOLU LİSESİ
2023-2024 EĞİTİM-ÖĞRETİM YILI 2. DÖNEM 2. ORTAK
YAZILI VE UYGULAMALI SINAV BİLGİLENDİRME VE
TESPİT TUTANAĞI

Okulumuz Kimya öğretmenleri zümre başkanı Fazilet ULU başkanlığında 10.05.2024 tarihinde toplanmış ve aşağıdaki kararları almıştır.

1. Bakanlığın almış olduğu karar doğrultusunda bütün sınavlar okul genelinde ortak yapılacaktır.
2. Sınav soruları açık uçlu yada kısa cevaplı olacaktır.
3. Sınavlar her sınıf düzeyinde ortak hazırlanacak ve bütün sınıflar düzeyinde ortak uygulanacaktır.
4. Sorular Milli Eğitim Bakanlığı Ölçme, Değerlendirme ve Sınav Hizmetleri Genel Müdürlüğü sitesinde yayınlanan ortak yazılı konu soru dağılım tablosunda yer alan örnek soru ve senaryolara uygun olarak hazırlanacaktır. Ayrıca il zümresinde alınan kararlar da göz önünde bulundurulacaktır.
5. Sınav senaryoları ve örnek sorular okul idaresi tarafından, okulun web sitesinde yayınlanmak üzere 13.05.2024 Pazartesi günü okul idaresine teslim edilecektir.
6. Yazılı kazanımlarının ve senaryo tablosunun öğrencilere sınavdan önce duyurusu yapılacaktır.
7. Yazılı yoklama sınavı yapılırken kopya çekilmemesi için gereken tedbirler alınacaktır.
8. Sınavlardan önce ayrıntılı puanlama yapılarak ayrıntılı puanlama yapılarak okul idaresine onaylatılacaktır.
9. Yazılı tarihleri e-okul sistemine zamanında girilecektir.

KİMYA DERSİ 10.SINIF

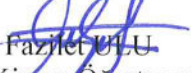
ÜNİTE, KAZANIM, SENARYO VE SORU DAĞILIM TABLOSU

ÜNİTE	KAZANIM NO	4. SENARYO VE SORU SAYISI	SINAVI HAZIRLAYAN ÖĞRETMEN
KARIŞIMLAR	Homojen karışımları açıklar. Heterojen karışımları açıklar.	2	Fazilet ULU
KARIŞIMLAR	Çözeltilerin koligatif özelliklerini yorumlar.	2	Fazilet ULU
ASİTLER BAZLAR VE TUZLAR	Asitler ve bazlar arasındaki tepkimeleri açıklar.	3	Fazilet ULU
ASİTLER BAZLAR VE TUZLAR	Asitlerin ve bazların fayda ve zararlarını açıklar.	1	Fazilet ULU

ASİTLER BAZLAR VE TUZLAR	Asit ve bazlarla çalışırken dikkat edilmesi gereken kuralları açıklar.	1	Fazilet ULU
ASİTLER BAZLAR VE TUZLAR	Tuzların özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1	Fazilet ULU

NOT:Bu sınavda kimya il zümresinde ortak sınavlar için konu soru dağılım senaryolarından 4.senaryo uygulanacaktır.

Zümre Öğretmenleri


Fazilet ULU
Kimya Öğretmeni

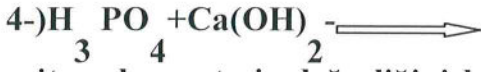

UYGUNDUR
ALPER KAYIK
Okul Müdür V.

KİMYA DERSİ 10.SINIF ÖRNEK SORULAR

1-)Homojen ve heterojen karışımları tyndal yöntemi ile nasıl ayırt edilir şekil çizerek açıklayınız.

2-)Donma noktası alçalmasını örnek vererek açıklayınız.Kışın buzlu yollara neden tuz dökülür?

3-)Asit ve bazların özelliklerini yazarak turnusol kağıdı ile nasıl ayırt edileceğini açıklayınız.



asit ve bazın tesir değerliğini bularak denklemini denkleştiriniz hangi ürünlerin oluştuğunu yazınız.

5-)

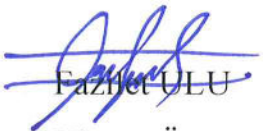
Nötr oksit	
Asidik oksit	

Yukarıdaki oksitleri açıklayarak nötr oksit ile asidik oksit nasıl ayırt edilir yazınız.

6-)Asitlerin fayda ve zararları nelerdir? açıklayınız.

7-)Asit ve bazlarla çalışırken dikkat edilmesi gereken kurallar nelerdir?

8-)Tuzların özelliklerini ve kullanım alanlarını yazınız.(10 puan)


Fazilet ULU

Kimya Öğretmeni

ŞEHİT MÜCAHİT DAŞTAN ANADOLU LİSESİ
2023-2024 EĞİTİM-ÖĞRETİM YILI 2. DÖNEM 2. ORTAK
YAZILI VE UYGULAMALI SINAV BİLGİLENDİRME VE
TESPİT TUTANAĞI

Okulumuz Kimya öğretmenleri zümre başkanı Fazilet ULU başkanlığında 10.05.2024 tarihinde toplanmış ve aşağıdaki kararları almıştır.

1. Bakanlığın almış olduğu karar doğrultusunda bütün sınavlar okul genelinde ortak yapılacaktır.
2. Sınav soruları açık uçlu yada kısa cevaplı olacaktır.
3. Sınavlar her sınıf düzeyinde ortak hazırlanacak ve bütün sınıflar düzeyinde ortak uygulanacaktır.
4. Sorular Milli Eğitim Bakanlığı Ölçme, Değerlendirme ve Sınav Hizmetleri Genel Müdürlüğü sitesinde yayınlanan ortak yazılı konu soru dağılım tablosunda yer alan örnek soru ve senaryolara uygun olarak hazırlanacaktır. Ayrıca il zümresinde alınan kararlar da göz önünde bulundurulacaktır.
5. Sınav senaryoları ve örnek sorular okul idaresi tarafından, okulun web sitesinde yayınlanmak üzere 13.05.2024 Pazartesi günü okul idaresine teslim edilecektir.
6. Yazılı kazanımlarının ve senaryo tablosunun öğrencilere sınavdan önce duyurusu yapılacaktır.
7. Yazılı yoklama sınavı yapılırken kopya çekilmemesi için gereken tedbirler alınacaktır.
8. Sınavlardan önce ayrıntılı puanlama yapılarak ayrıntılı puanlama yapılarak okul idaresine onaylatılacaktır.
9. Yazılı tarihleri e-okul sistemine zamanında girilecektir.

KİMYA DERSİ 11.SINIF

ÜNİTE, KAZANIM, SENARYO VE SORU DAĞILIM TABLOSU

ÜNİTE	KAZANIM NO	2. SENARYO VE SORU SAYISI	SINAVI HAZIRLAYAN ÖĞRETMEN
SIVI ÇÖZELTİLER	Farklı derişimlerde çözeltiler hazırlar.	1	Fazilet ULU
SIVI ÇÖZELTİLER	Çözünürlüğün sıcaklık ve basınçla ilişkisini açıklar.	1	Fazilet ULU
KİMYASAL TEPKİMELERDE ENERJİ	Hess yasasını açıklar	1	Fazilet ULU
KİMYASAL TEPKİMELERDE HIZ	Kimyasal tepkimeler ile tanecik çarpışmaları arasındaki ilişkiyi açıklar	1	Fazilet ULU

KİMYASAL TEPKİMELERDE HIZ	Kimyasal tepkimelerin hızlarını açıklar.	1	Fazilet ULU
KİMYASAL TEPKİMELERDE DENGE	Dengeyi etkileyen faktörleri açıklar.	3	Fazilet ULU
KİMYASAL TEPKİMELERDE DENGE	PH ve POH kavramlarını suyun oto-iyonizasyonu üzerinden açıklar.	1	Fazilet ULU
KİMYASAL TEPKİMELERDE DENGE	Bronsted-Lowry asitlerini /bazlarını karşılaştırır.	1	Fazilet ULU

NOT:Bu sınavda kimya il zümresinde ortak sınavlar için konu soru dağılım senaryolarından 2.senaryo uygulanacaktır.

Zümre Öğretmenleri


Fazilet ULU


UYGUNDUR
ALPER KAYIK
Okul Müdür V.

KİMYA DERSİ 11.SINIF ÖRNEK SORULAR

1) 7,4 gram $X(OH)_2$ katısı ile hazırlanan 2 litrelik sulu çözeltinin molar derişimi 0,05 molardır.
Buna göre X elementinin atom kütlesi kaçtır?(H:1,O:16)

2-)Çözünürlüğün sıcaklıkla ilişkisini açıklayınız.

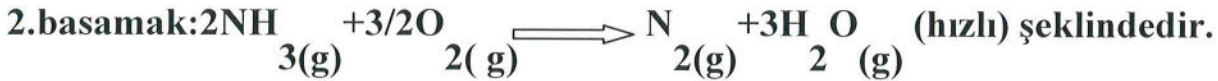


Buna göre aynı koşullarda gerçekleşen,



tepkimesinin entalpi değışimi kaç kJ dır?

3)Kapalı bir sistemde sabit sıcaklıkta iki basamakta oluşan tepkimenin mekanizması:



Buna göre bu tepkimenin derişimler türünden denge bağıntısı ve hız bağıntısını yazınız.



Yukarıdaki tepkimede sıcaklık artırılırsa boşlukları doldurunuz ve denge bağıntısını yazınız.

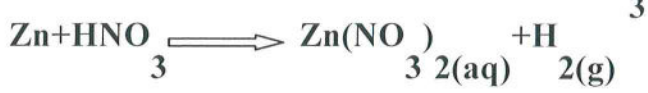
a) Denge sistemi -----yönünde ilerler.

b) Denge sabitinin sayısal değeri-----

c) CO_2 gazının derişimi-----

4-Le Chatelier ilkesine göre dengeyi etkileyen faktörleri yazınız.

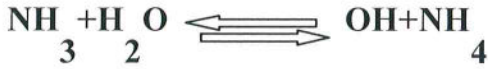
5-130 gr Zn metalinin yeterli miktarda HNO₃ çözeltisi ile



denklemine göre tepkimesi 200 saniye sürmektedir. Buna göre Zn metalinin tükenme hızı kaç mol/saniyedir?(Zn:65 gr/mol)

6-)Kimyasal tepkimler ile tanecik çarpışmaları arasındaki ilişkiyi açıklayınız.

7-)25 santigrat derecede suyun oto-iyonizasyonu üzerinden PH ve POH kavramlarının formüllerini yazınız.



Eşlenik asit baz çiftlerini gösteriniz.



Buna göre aynı koşullarda gerçekleşen,



tepkimesinin entalpi değişimi kaç kJ dır?


Fazile ULU
Kimya Öğretmeni

ŞEHİT MÜCAHİT DAŞTAN ANADOLU LİSESİ
2023-2024 EĞİTİM-ÖĞRETİM YILI 2. DÖNEM 2. ORTAK
YAZILI VE UYGULAMALI SINAV BİLGİLENDİRME VE
TESPİT TUTANAĞI

Okulumuz Kimya öğretmenleri zümre başkanı Fazilet ULU başkanlığında 10.05.2024 tarihinde toplanmış ve aşağıdaki kararları almıştır.

1. Bakanlığın almış olduğu karar doğrultusunda bütün sınavlar okul genelinde ortak yapılacaktır.
2. Sınav soruları açık uçlu yada kısa cevaplı olacaktır.
3. Sınavlar her sınıf düzeyinde ortak hazırlanacak ve bütün sınıflar düzeyinde ortak uygulanacaktır.
4. Sorular Milli Eğitim Bakanlığı Ölçme, Değerlendirme ve Sınav Hizmetleri Genel Müdürlüğü sitesinde yayınlanan ortak yazılı konu soru dağılım tablosunda yer alan örnek soru ve senaryolara uygun olarak hazırlanacaktır. Ayrıca il zümresinde alınan kararlar da göz önünde bulundurulacaktır.
5. Sınav senaryoları ve örnek sorular okul idaresi tarafından, okulun web sitesinde yayınlanmak üzere 13.05.2024 Pazartesi günü okul idaresine teslim edilecektir.
6. Yazılı kazanımlarının ve senaryo tablosunun öğrencilere sınavdan önce duyurusu yapılacaktır.
7. Yazılı yoklama sınavı yapılırken kopya çekilmemesi için gereken tedbirler alınacaktır.
8. Sınavlardan önce ayrıntılı puanlama yapılarak ayrıntılı puanlama yapılarak okul idaresine onaylatılacaktır.
9. Yazılı tarihleri e-okul sistemine zamanında girilecektir.

KİMYA DERSİ 12.SINIF

ÜNİTE, KAZANIM, SENARYO VE SORU DAĞILIM TABLOSU

ÜNİTE	KAZANIM NO	1. SENARYO VE SORU SAYISI	SINAVI HAZIRLAYAN ÖĞRETMEN
KARBON KİMYASINA GİRİŞ	Molekül geometrilerini merkez atomu orbitallerinin hibritleşmesi esasına göre belirler.	2	Fazilet ULU
ORGANİK BİLEŞİKLER	Basit alkan, alken ve alkinlerin adlarını, formüllerini, ve kullanım alanlarını açıklar.	2	Fazilet ULU
ORGANİK BİLEŞİKLER	Basit aromatik bileşiklerin adlarını, formüllerini, ve kullanım alanlarını açıklar.	1	Fazilet ULU

ORGANİK BİLEŞİKLER	Alkolleri,sınıflandırarak adlarını,formüllerini,ve kullanım alanlarını açıkla.	2	Fazilet ULU
ORGANİK BİLEŞİKLER	Karbonil bileşiklerini adlarını,formüllerini,ve kullanım alanlarını açıkla.	1	Fazilet ULU
ORGANİK BİLEŞİKLER	Karboksilik asitlerin veEsterlerin adlarını formüllerini ve kullanım alanlarını açıkla.	1	Fazilet ULU
ENERJİ KAYNAKLARI VE BİLİMSEL GELİŞMELER	Fosil yakıtların çevreye zararlı etkilerini azaltmak için çözüm önerilerinde bulunur.	2	Fazilet ULU

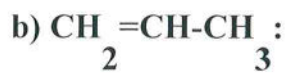
Zümre Öğretmenleri


Fazilet ULU

UYGUNDUR
ALPER KAYIK
Okul Müdür V.

$$\begin{array}{c} 1-\text{CH}_3-\text{CH}=\text{C}-\text{CH}=\text{C}=\text{C}=\text{CH}-\text{CH}_3 \\ | \\ \text{CH}_3 \end{array}$$

2-)Aşağıdaki hidrokarbanları adlandırınız.



4-) Aşağıdaki organik bileşikleri adlandırınız.



5)Primer alkollerin yükseltgenme tepkimelerini yazınız

6-) Aldehit ve ketonların yüksetgenme tepkimelerini yazınız.

7-) Esterleşme tepkimesini yazınız.

8) Fosil yakıtların çevreye zararlı etkilerini azaltmak için hangi önlemler alınır?


Fazilet ULU
Kimya öğretmeni