

KEÇİÖREN ŞEHİT MEHMET KARAKAŞOĞLUMESLEKİ VE TEKNİK ANADOLU LİSESİ
MÜDÜRLÜĞÜNE

28.03.2024 tarihinde yapılacak olan 12. Sınıfların kimya dersinin 2. Dönem 1. Ortak sınavında aşağıda gösterilen tablodaki Senaryo uygulanacaktır.

Gereğini arz ederim.

ÜNİTE	KONU	SORU SAYISI
SIVI ÇÖZELTİLER VE ÇÖZÜNÜRLÜK	Çözünen madde miktarı ile farklı derişim birimlerini ilişkilendirir.	2
KİMYASAL TEPKİMELEERDE ENERJİ	Tepkimelerde meydana gelen enerji değişimlerini açıklar.	1
KİMYASAL TEPKİMELEERDE HIZ	.Tepkime hızına etki eden faktörleri açıklar.	1
	Kimyasal tepkimeler iletaneciklerin çarpışmaları arasındaki ilişkiyi açıklar.	1
KİMYASAL TEPKİMELEERDE DENGE	Ph ve Poh kavramlarını suyun oto-iyonizasyonu üzerinden açıklar.	1
	.Bronsted-Lowry asilerini ve bazlarını karşılaştırır.	1
	Dengeyi etkileyen faktörleri açıklar.	1
	Toplam soru sayısı	8

DERS ÖĞRETMENLERİ

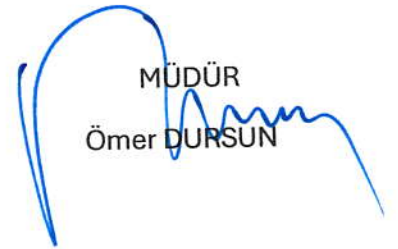
Mehtap ELALDI



İmret Hoca ya

MÜDÜR

Ömer DURSUN



KEÇİÖREN ŞEHİT MEHMET KARAKAŞOĞLUMESLEKİ VE TEKNİK ANADOLU LİSESİ
MÜDÜRLÜĞÜNE

26.03.2024 tarihinde yapılacak olan 10. Sınıfların kimya dersinin 2. Dönem 1. Ortak sınavında aşağıda gösterilen tablodaki 9. Senaryo uygulanacaktır.

Gereğini arz ederim.

ÜNİTE	KONU	SORU SAYISI
KARIŞIMLAR	Karışımları niteliklerine göre sınıflandırır.	2
	Çözünme sürecini moleküler düzeyde açıklar.	1
	Çözünmüş madde oranlarını belirten ifadeleri yorumlar.	1
	Çözeltilerin özelliklerini günlük hayattan örneklerle açıklar.	1
	Endüstri ve sağlık alanlarında kullanılan karışım ayırma tekniklerini açıklar	2
ASİTLER VE BAZLAR	Asitleri ve bazları bilinen özellikleri yardımı ile ayırt eder.	1
	Toplam soru sayısı	8

DERS ÖĞRETMENLERİ

Mehtap ELALDI




Keriman KERİMOĞLU



MÜDÜR

Ömer DURSUN



KEÇİÖREN ŞEHİT MEHMET KARAKAŞOĞLU MESLEKİ VE TEKNİK ANADOLU LİSESİ
MÜDÜRLÜĞÜNE

26.03.2024 tarihinde yapılacak olan 9. Sınıfların kimya dersinin 2. Dönem 1. Ortak sınavında
aşağıda gösterilen tablodaki 1. Senaryo uygulanacaktır.

Gereğini arz ederim.

9. SINIF SORULARI SENARYO 1

SORU SAYISI

9.3.1.1. Kimyasal türleri açıkla.	1
9.3.2.1. Kimyasal türler arasındaki etkileşimleri sınıflandırır.	1
9.3.3.1. İyonik bağın oluşumunu iyonlar arası etkileşimler ile ilişkilendirir.	2
9.3.3.2. İyonik bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar.	1
9.3.3.3. Kovalent bağın oluşumunu atomlar arası elektron ortaklaşması temelinde açıklar.	1
9.3.3.4. Kovalent bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar.	1
9.3.3.5. Metalik bağın oluşumunu açıklar	1
9.3.4.1. Zayıf ve güçlü etkileşimleri bağ enerjisi esasına göre ayırt eder.	1
9.3.4.2. Kimyasal türler arasındaki zayıf etkileşimleri sınıflandırır.	1

ÖĞRETMENLERİ

İbrahim ELALDI

Keriman KERİMOĞLU

MÜDÜR

Ömer DURSUN