

İDV ÖZEL BİLKENT LİSESİ



HAFTALIK BÜLTEN

16-20 Haziran 2025

İÇİNDEKİLER

- ✓ MYP'DE BU HAFTA / THIS WEEK IN MYP - KİMYA
- ✓ BÜYÜLÜ SAHNE KULÜBÜ ÖĞRENCİLERİ SAHNEDE
- ✓ İYİ TATİLLER



OKULUMUZ BÜYÜLÜ SAHNE KULÜBÜ ÖĞRENCİLERİ SAHNEDE

SAHNE ONLARDI, IŞIK ONLARDAN YANSIDI!

17 Haziran tarihinde, Özel Bilkent Lisesi “Büyülü Sahne” tiyatro kulübü öğrencileri, yıl boyunca büyük bir özveriyle hazırladıkları “Dört Artı Bir” adlı oyunla izleyicilerin karşısına çıktı.

Genç oyuncularımızın sahne üzerindeki doğal performansları, yaratıcı anlatımları ve ekip ruhunu yansıtan etkileyici sunumları izleyenlere keyifli anlar yaşattı. Oyunun her anı, öğrencilerimizin sanata olan bağlılıklarını ve disiplinli çalışmalarını açıkça ortaya koydu.

Bu anlamlı etkinlikte emeği geçen tüm öğrencilerimizi ve onlara rehberlik eden öğretmenlerimizi yürekten kutluyor, başarılarının devamını diliyoruz.

Sanat dolu nice sahnelere...



MYP'DE BU HAFTA – THIS WEEK IN MYP

MYP 4 – KİMYA DERSİ DENEY UYGULAMASI

9.sınıf öğrencilerimizle, 2.TEMA “Adezyon - Kohezyon kuvvetleri, Yüzey gerilimi ve Kılcallık etkisi ” konularından deney uygulaması yapılmıştır. Öğrencilerin deney ve gözlemler ile konuyu uygulamalı olarak öğrenmeleri sağlanmıştır. Bu etkinlik sırasında öğrenciler deney uygulama, eleştirel düşünme ve grup çalışması ile arkadaşları arasında bilgilerini aktarma becerilerini geliştirme imkanı bulmuşlardır.



MYP 5 – KİMYA DERSİ

10.sınıf öğrencilerimizle, OGM Materyal ve MEBİ üzerinden konu özetleri, sorular, dört dörtlük testler gibi dijital uygulamalar kullanılmıştır ve yıl boyunca öğrenilen konuların tekrar etmek amacıyla üniversite çıkmış sınav soruları çözülerek konuları hatırlatma etkinliği yapılmıştır. Bu etkinlik, öğrencilerin eleştirel düşünme ve aktarma becerilerini geliştirmesini sağlamıştır.



Mol Kavramı

30. Üç ayrı kapta bulunan H_2 gazlarıyla ilgili bilgiler aşağıda verilmiştir.

A kabı: Normal şartlarda 1,12 L H_2 gazı içerir.
B kabı: 1 g H_2 molekülü içerir.
C kabı: $1,5 \times 10^{24}$ tane H_2 molekülü içerir.

Bu kaplardaki H_2 gazlarının mol sayıları sırasıyla n_A , n_B ve n_C olduğuna göre n_A , n_B ve n_C arasındaki ilişki aşağıdakilerden hangisidir?

($H = 1$ g/mol, Avogadro sayısı (N_A) = 6×10^{23} ; H_2 gazının ideal gaz olarak davranacağı varsayılacaktır.)

A) $n_A > n_B > n_C$ B) $n_B = n_A > n_C$
 C) $n_C > n_A = n_B$ D) $n_B > n_C > n_A$
 E) $n_A > n_C > n_B$

2023-TYT

31. Aşağıdaki gizelgede bazı gaz örneklerine ait bilgiler ve bu gazlardaki oksijen atomu sayıları K, L ve M harfleriyle temsil edilecek şekilde verilmiştir.

Gaz miktarı	Oksijen atomu sayısı
25 g N_2O gazı	K
Normal şartlar altında 5,6 L CO gazı	L
$3,01 \times 10^{23}$ tane SO_2 molekülü içeren SO_2 gazı	M

Buna göre K, L ve M arasındaki ilişki aşağıdakilerin hangisinde doğru verilmiştir?

(Gazların ideal gaz olarak davranacağı varsayılacaktır. $N_2O = 44$ g/mol, Avogadro sayısı (N_A) = $6,02 \times 10^{23}$)

A) $K > L > M$ B) $K > M > L$ C) $L > K > M$
 D) $M > K > L$ E) $M > L > K$

2024-TYT

Kimyasal Tepkimelerde Hesaplamalar

32. Fosfor triklorür, aşağıdaki tepkimeye göre beyaz fosfor ve klor gazından elde edilebilir.

$$P_4(s) + 6Cl_2(g) \rightarrow 4PCl_3(g)$$

Buna göre 12,4 g P, katısı ve 21,3 g Cl_2 gazının tepkimesinden en fazla kaç mol PCl_3 elde edilir? ($Cl_2 = 71$ g/mol, $P_4 = 124$ g/mol)

A) 0,05 B) 0,1 C) 0,2
 D) 0,3 E) 0,4

2021-TYT

Homojen ve Heterojen Karışımlar

33. Sıvı hâlde bulunan aşağıdaki maddelerden üç ayrı kapta 100'er mL yer almaktadır.

I. kap : C_2H_5OH (etanol)
 II. kap : CCl_4 (karbon tetraklorür)
 III. kap : C_2H_6 (etkan)

Daha sonra her bir kaba aynı koşullarda 100'er mL saf su ilave edilmiştir.

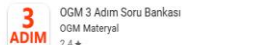
Buna göre kaplardan hangilerinde homojen bir karışım oluşur?

(Su ve etanol polar, karbon tetraklorür ve etkan apolar moleküllerdir.)

A) Yalnız I B) Yalnız II C) Yalnız III
 D) I ve II E) II ve III

2018-TYT

OGM Materyal



İYİ TATİLLER

Değerli Öğretmenlerimiz ve Sevgili Öğrencilerimiz,

2024–2025 eğitim-öğretim yılını, yoğun emek ve özveriyle tamamlamış olmanın haklı gururunu yaşıyoruz. Bu süreçte gösterdiğiniz sabır, azim ve kararlılık için hepinize içtenlikle teşekkür ederiz.

Öğrencilerimizin öğrenme yolculuğunda sergilediği gayret ve gelişim bizlere umut verirken; öğretmenlerimizin fedakârlığı, rehberliği ve özverili çalışmaları, okulumuzun gücünü ve değerlerini bir kez daha ortaya koymuştur.

Geride bıraktığımız yıl; sadece akademik kazanımlarla değil, aynı zamanda paylaşılan değerlerle, birlikte aşmayı başardığımız zorluklarla ve kurduğumuz güçlü bağlarla anlam kazandı.

Şimdi, biraz durup nefes alma, dinlenme, yenilenme ve sevdiklerimizle zaman geçirme zamanı. Yaz tatilinizin sağlık, huzur ve mutluluk içinde geçmesini diliyoruz; yeni dönemde, taze bir enerji ve yeni hedeflerle yeniden buluşmayı sabırsızlıkla bekliyoruz.

Tüm katkılarınız için teşekkür eder, mutlu tatiller dileriz.

İDV Özel Bilkent Lisesi

