

T.C
SAKARYA ÜNİVERSİTESİ
FEN-EDEBİYAT FAKÜLTESİ
KİMYA BÖLÜM KURULU TUTANAĞI

TOPLANTI TARİHİ :26.01.2015
TOPLANTI NO :2015 / 05

Kimya Bölüm Kurulu Başkanı Prof. Dr. Mustafa Şahin DÜNDAR Başkanlığında toplanarak aşağıdaki karar alınmıştır.

TOPLANTIDA BULUNANLAR :

Prof. Dr. Mustafa Şahin DÜNDAR
Prof. Dr. Murat TEKER
Prof. Dr. Mustafa KÜÇÜKİSLAMOĞLU (izinli)
Prof. Dr. Salih Zeki YILDIZ (izinli)
Doç. Dr. Kudret YILDIRIM
Doç. Dr. Hüseyin ALTUNDAĞ (izinli)
Yrd. Doç. Dr. Murat TUNA

1. Prof. Dr. Salih Zeki YILDIZ'ın Rıdvan FİDAN'ın Girişimcilik ve Proje Yönetimi dersi ödev notuna itirazına istinaden yazmış olduğu dilekçesi okundu. Yapılan görüşme sonunda; Bölümümüz 1002.04052 nolu öğrencisi Rıdvan FİDAN'ın Girişimcilik ve Proje Yönetimi dersi ile ilgili yapmış olduğu yıl içi ödev notu itirazı üzerine yapılan inceleme sonucu yıl içi ödev notunun 85 olarak düzeltilmesinin uygunluğuna ve gereği için Dekanlık Makamına arzına oybirliği/oyçokluğu ile karar verildi.
2. Bölümümüz 1002.04052 nolu öğrencisi Rıdvan FİDAN'ın 23.01.2015 tarihli dilekçesi okundu. Yapılan görüşme sonunda; Daha önce Zorunlu Ders statüsünde iken almış olduğu Kaynak Araştırma ve Rapor Hazırlama dersinin Bölüm Seçimlik Ders statüsüne geçmesinden dolayı Bölüm Seçimlik dersi olarak sayılmasının uygunluğuna ve gereği için Dekanlık Makamına arzına oybirliği/oyçokluğu ile karar verildi.
3. Bölümümüz G090204058 nolu öğrencisi Habil CARBAŞ'ın 16.01.2015 dilekçesi okundu yapılan görüşme sonunda; G090204058 nolu öğrencisi Habil CARBAŞ'ın 20 gün zorunlu stajını 23.06.201-18/07/2014 tarihleri arasında Yıldız Cila'da yaptığı ve staj durumunun sistemde GR olarak gözüktüğünden dolayı söz konusu durumun YT olarak düzeltilmesinin uygunluğuna ve gereği için Dekanlık Makamına arzına oybirliği/oyçokluğu ile karar verildi.
4. Dekanlık Makamınının 21.01.2015 tarih ve 15489637-302.01.01-2775 sayılı yazısı okundu. 2015-2016 Eğitim Öğretim Yılında Üniversitemize bağlı Yükseköğretim Programlarına 2015 Öğrenci Seçme ve Yerleştirme Sınavı (ÖSYS) sonuçlarına göre merkezi yerleştirme ve özel yetenek sınavı yöntemi ile bölümümüze alınacak öğrenci kontenjanı ekli tabloda belirtilmiş olup, gereği için Dekanlık Makamına arzına oybirliği/oyçokluğu ile karar verilmiştir.
5. Prof. Dr. Mustafa KÜÇÜKİSLAMOĞLU'nun 23.01.2015 tarihli dilekçesi okundu. Yapılan görüşme sonunda; Bölümümüz G1102.04040 Nolu öğrencisi Emre ERGÜN'ün Organik Kimya Lab. I dersinden almış olduğu Bütünleme sınavı notu sehven GR olarak girildiğinden anılan notun FF olarak düzeltilmesinin uygunluğuna ve gereği için Dekanlık Makamına arzına oybirliği/oyçokluğu ile karar verildi.



Prof. Dr. M. Şahin DÜNDAR
Kimya Bölüm Başkanı



Prof. Dr. M. Şahin DÜNDAR
Analitik Kimya ABD Başkanı

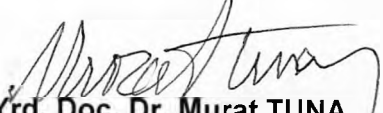
Prof. Dr. Murat TEKER
Fizikokimya ABD Başkanı

Prof. Dr. Mustafa KÜÇÜKİSLAMOĞLU
Organik Kimya ABD Başkanı
(izinli)

Prof. Dr. Salih Zeki YILDIZ
Anorganik Kimya ABD Başkanı
(izinli)


Doç. Dr. Kudret YILDIRIM
Biyokimya ABD Başkanı

Doç. Dr. Hüseyin ALTUNDAĞ
Bölüm Başkan Yardımcısı
(izinli)


Yrd. Doç. Dr. Murat TUNA
Bölüm Başkan Yardımcısı

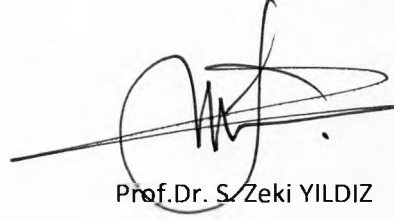
Sakarya Üniversitesi Fen Edebiyat Fakültesi

Kimya Bölüm Başkanlığı na

Konu: Rıdvan Fidan ın Girişimcilik ve Proje Yönetimi dersi ödev notuna olan itirazı hakkında.

İlgi: 12008510/300 sayılı Dekanlık makamından gelen Kimya Bölüm Başkanlığı yazısı.

Kimya Bölümü 4. Sınıf öğrencilerinden 1002.040052 nolu Rıdvan Fidan nın Girişimcilik ve Proje Yönetimi dersi ile ilgili olarak yapmış olduğu yıl içi ödev notu itirazı üzerine incele yapılmış ve maddi hata yapıldığı fark edilmiştir. Öğrencinin yıl içi ödev notunun 85 olarak düzeltilmesi için gereğini arz ederim. 21.01.2015.



Prof. Dr. S. Zeki YILDIZ



T.C.
SAKARYA ÜNİVERSİTESİ REKTÖRLÜĞÜ
Fen Edebiyat Fakültesi Dekanlığı



Sayı :12008510/300/
Konu :Öğrenci İşleri (Genel)

Sayın Prof.Dr. Salih Zeki YILDIZ

Bölümümüz 1002.04052 nolu öğrencisi Rıdvan FİDAN'ın Girişimcilik ve Proje Yönetim Dersi ödev ve projesinin tekrar incelenmesi ile ilgili dilekçesi ekte sunulmuştur. Gereğini ve bilgilerinizi rica ederim.

Prof.Dr. Mustafa Şahin DÜNDAR
Bölüm Başkanı

EK :
Rıdvan Fidan Dilekçe (1 Sayfa)



T.C.
SAKARYA ÜNİVERSİTESİ
FEN EDEBİYAT FAKÜLTESİ
KİMYA BÖLÜMÜ BAŞKANLIĞINA

12.01.2015

1002.04052 Numaralı Kimya Bölümü Öğrencisi Ridvan FİDAN
Girişimcilik ve Proje Yönetim derslerinden Ödev ve projeminin
tekrar incelenmesini talep ediyorum
Gereğini yapmasını arz ederim

İletişim no: 05535362200

Ad, Soyadı:

Ridvan FİDAN

İmza



Sr. Prof. Dr. Salih Zeki Yıldız
Beneği
MMM
12.01.2015

SAÜ
KİMYA BÖLÜM BAŞKANLIĞINA

23.01.2015

bt0204052 Adımlı Kimya bölümü Öğrenci Ridvan FİDAN
daha önce almış olduğum Kaynak araştırma ve rapor hazırlama
dersinin Bölüm Seçimi Dersi olmasını talep ediyorum
Gereğinin yapılmasını arz ederim

Tel.no: 0553 536 2200

Ad Soyad
Ridvan FİDAN

imza



T.C.
SAKARYA ÜNİVERSİTESİ
FEN-EDEBİYAT FAKÜLTESİ DEKANLIĞI
KİMYA BÖLÜMÜ BAŞKANLIĞI'NA

Bölümünüz g090204058 nolu öğrencisiyim. 20 gün zorunlu stajımı 23.06.2014-18.07.2014 tarihleri arasında Yıldız Cila'da yaptım ve staj dosyamı bölümümüz staj komisyonuna teslim ettim ancak staj durumum sistemde GR olarak gözükmemektedir. Söz konusu durumun düzeltilmesi hususunda gereğini arz ederim.

16.01.2015

İltişim :

05352721551

Habil CARBAŞ



Habil Carbaş 20 gün zorunlu stajını yapmıştır

Notu: 100

19.01.2015



Yrd.-Doc.-Dr. Hüseyin Karaca

Staj Komisyonu Başkanı

2015-2016 ÖSYS KONTENJAN ÖNERİSİ

Kod	Fakülte Adı	Yüksekokul Adı	Program Adı
108810156	Fen-Edebiyat Fakültesi		Kimya

Süre	Puan Türü	Genel Kont.	Ek Kont.	Bakınızlar	Kont.Önerisi
4	MF-2	50	21	46	50

mk2

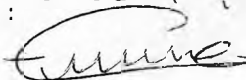
Sakarya Üniversitesi Fen Edebiyat Fakültesi Kimya Bölüm Başkanlığına

16.01.2015 tarihinde yapılan Organik Kimya Laboratuvarı I dersi Bütünleme Sınavı sonuçlarında G110204040 numaralı Emre ERGÜN isimli öğrencinin notu "15" iken sehven "GR" olarak girilmiştir. "GR" notunun "FF" olarak düzeltilmesi konusunda gereğini bilgilerinize arz ederim.

23.01.2015



Prof.Dr.Mustafa KÜÇÜKİSLAMOĞLU
Organik Kimya
Anabilim Dalı Başkanı

Adı Soyadı: Emre Ergon
Numarası: 0110201040
İmza: 

SAÜ FEF KİMYA BÖLÜMÜ
ORGANİK KİMYA LAB-I
BÜTÜNLEME SINAVI

1	2	3	4	5	TOPLAM
					15

40:)

16/01/2015

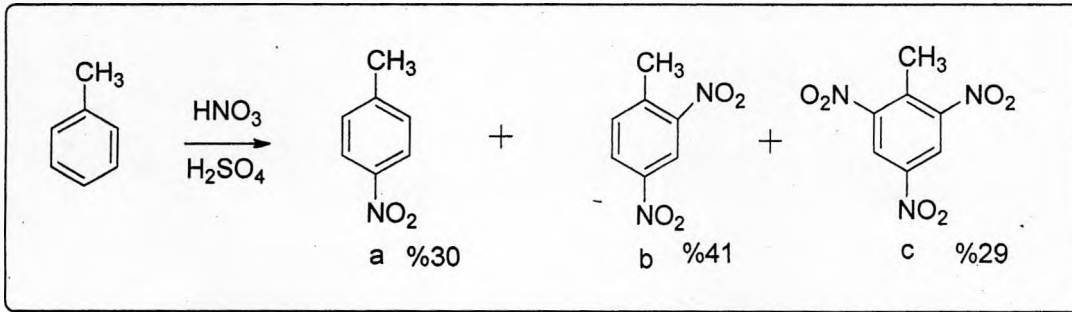
- 1) a) Asetik anhidrit kullanarak asetanilidin eldesini mekanizmasıyla gösterin?
b) 2-Metilsikloheksanolün dehidrasyonu sonucu oluşacak tüm ürünleri gösterin?(Ana ürünü Belirtin)
- 2) a) %80 saflıkta 15 g madde kristallendirme ile saflaştırılmak istenmektedir. Aşağıdaki çözünürlük tablosuna göre az çözücü kullanarak en fazla kaç gram saf madde kristallendirilebilir?(20 puan)(Not: Safsızlık suda çözünmüyor)

T (°C)	10	20	80	95
Çözünürlük (g/ 100 ml su)	0,3	0,5	3,25	10,45

- b) Bir miktar benzoik asit önce 95 °C çözüldü 18 °C de kristallendirildi. 7,7g saf benzoik asit elde edildiğine göre başlangıçta kullanılan benzoik asit miktarını ve kullanılan su miktarını bulunuz. (95°C 5,3g/100ml 18 °C 0,27 g/100 ml)

- 3) a) p-nitrosülfonik asitten başlayarak m-nitrosülfonik asidin sodyum tuzunu elde edin?(Tüm kademeler gösterilecek)

- b) 5 ml tolüenden yola çıkarak oluşan her bir ürünün miktarını yazın Ayrıca c ürününün miktarını arttırmak için neler yapılmalıdır.(Yoğunluk : 0.86 g/ ml C:12 H:1 O:16 N:14)



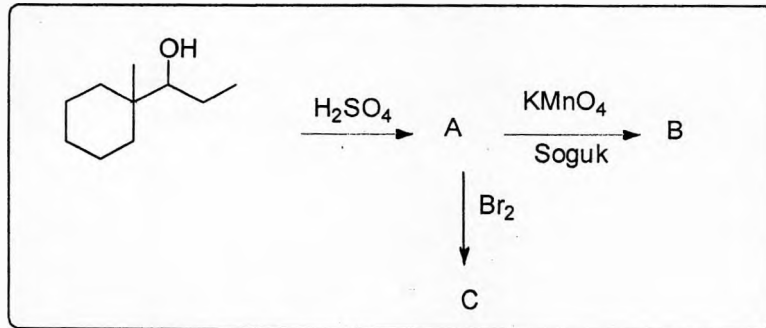
$$d = \frac{m}{V}$$

$$0,86 \text{ g/ml} = \frac{m}{0,105}$$

$$m = 0,043$$

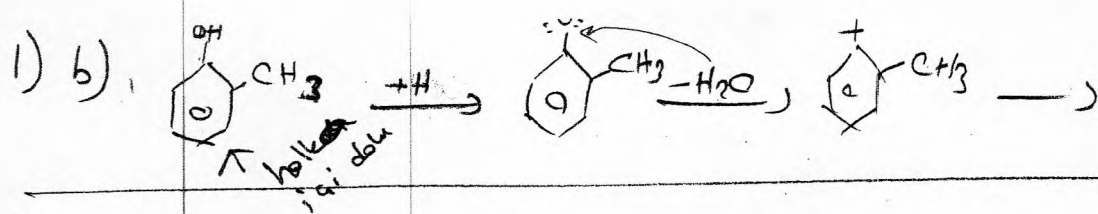
- 4) a) Benzoik asit ve anilini kimyasal ekstraksiyon yöntemi ile birbirinden ayırın?
b) Bütirik asidin sulu 8g/150 ml çözeltisinden 150 ml bulunuyor 50ml benzen ile 2 defa ekstrakte edilirse sulu fazda ne kadar asit kalır, tek seferde 100 ml benzen ile 1 defa ekstrakte edilirse sulu fazda ne kadar asit kalır? Hangisi daha avantajlıdır? Açıklayınız(Kd:1/3)

- 5) a) A, B ve C maddelerinin ne olduğunu yazın?



- b) Alkenlerin tanıma tepkimelerine örnek vererek açıklayınız

Alkollere sükatılması işlemi ile.



3) a) $d = \frac{m}{V}$
 $0,86 \text{ g/mol} = \frac{m}{0,05}$ $m = 0,043 \text{ gr}$

a için $0,043 \times \frac{30}{100} = 0,0129$
 b " $0,043 \times \frac{41}{100} = 0,01763$
 c için $0,043 \times \frac{29}{100} = 0,01247$

5

2) b) 95°'de $\frac{5,3 \text{ gr}}{100 \text{ ml}}$
 $\frac{7,7 \text{ gr}}{x}$
 $x = 145,283$

$\frac{0,27}{x} = \frac{100 \text{ ml}}{145,283}$
 $100x = 145,283 \cdot 0,27$
 $x = 0,39$

$7,7 \text{ gr} + x = \text{başlangıç}$
 $7,7 + 0,39 = 8,09$

<u>Kullanılan su</u>	145,283
<u>Başlangıç</u>	8,09

Berrak arıt

2

4) b) $W_n = W_0 \left(\frac{k_0 \cdot V_1}{k_0 \cdot V_1 + V_2} \right)^n$
 $= 150 \text{ ml} \left(\frac{1/3 \cdot 150}{(1/3 \cdot 150) + 50} \right)^2 = 150 \cdot \left(\frac{50}{100} \right)^2$
 $= 150 \times 0,25$
 $= 37,5 \text{ ml}$

$k_0 = \frac{1}{3}$

$W_n = W_0 \left(\frac{1/3 \cdot 150}{(1/3 \cdot 150) + 100} \right)^1$
 $= 180 \left(\frac{50}{50 + 100} \right)$

$W_n = 50 \text{ ml}$
 100 ml berraklaşır

2) a) %80 saflikta 15g madde krist.

3) b) c oran miktarını arttırmak için a ve b oran miktarları azaltılıp çözümler belli miktarda çözünen arttırılıp çözünmüş miktarı azaltılmaktadır.

5