

**YTÜ FEN EDEBİYAT FAKÜLTESİ KİMYA BÖLÜMÜ ÖDEV KAĞIDI**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **DERS**  | **ÖDEV** | **ÖĞRENCİ** |
| **KOD** | KIM1170 | **BAŞLANGIÇ TARİH** | 07/05/2020Saat: 12:00 | **NO** |  |
| **AD** | Genel Kimya | **BİTİŞ TARİH** | 14/05/2020Saat: 12:00 | **ADI**  |  |
| **ÖĞRETİM ÜYESİ** |  | **DÖNEM** | 2019-2020 BAHAR | **SOYADI** |  |

|  |
| --- |
| **PUAN SKALASI** |
|  | **Soru 1** |
| **Soru Puan****Değeri** | **100** |
| **Öğrencinin Aldığı Puan** |  |

Değerli Öğrencilerimiz,

**1.** KIM1170 Genel Kimya dersi, yarıyıl içi notu olarak %30’luk değerlendirmeyi oluşturacak olan **ödev sorusu** aşağıda verilmiştir.

**2.** Ödev sorusunun cevabı, cevaba ayrılan yere yazılmalı, ödev elektronik ortamda hazırlanmalıdır.

**3.** Öğrenci bilgileri ayrılan yerlere mutlaka yazılmalıdır.

**4.**Ödev sorusu, cevabı ve açıklamaların olduğu **bu kapak sayfasıyla birlikte**, **pdf uzantılı dosya olarak** aşağıda verilen adrese yüklenmelidir.

Verilecek dosya adı: öğrenci no\_adı\_soyadı.pdf

Ödevin yükleneceği site: <https://onlinekampus3.yildiz.edu.tr> → Sınav aktiviteleri

**5.** Ödevin tesliminin başlama süresi ve bitiş süreleri yukarıdaki tabloda verilmiştir. **Ödevlerin bireysel olarak öğrenci tarafından yapılmış olması ve zamanında teslime dikkat edilmelidir**.

**6.** E-mail yoluyla gönderilen ve belirlenen teslim süresi dışında (zaman aşımı) gönderilen ödevler değerlendirmeye alınmayacaktır.

**7.** Ödevler gönderildikten sonra düzeltme talep edilmemelidir. Bu sebeple öğrencilerimizin ödev cevaplarından emin olduktan sonra, ödev teslimini gerçekleştirmesine dikkat etmesi gerekmektedir.

**ÖDEV SORUSU:** Hess yasası ve aşağıdaki verileri kullanarak;

 N2H4(s) + O2(g) → N2(g) + 2 H2O(s) ΔH° = -622,2 kJ

 H2(g) + 1/2O2(g) → H2O(s) ΔH° = -285,8 kJ

 H2(g) + O2(g) → H2O2(s) ΔH° = -187,8 kJ

 aşağıdaki tepkimenin ΔH° değerini bulunuz.

N2H4(s) + 2 H2O2(s) → N2(g) + 4 H2O (s)

**CEVAP:** Ödevin ayrıntılı çözümünü aşağıya yazınız.