

2014 – 2015 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI HÜSEYİN AKİF TERZİOĞLU ANADOLU LİSESİ
10/A-10/B-10/C SINIFI KİMYA DERSİ 1.DÖNEM 1.YAZILI SORULARI

ADI SOYADI:

NO:

ŞUBE:

DEĞERLENDİRME DETAYI (ALINAN PUANLAR)												
1 (10p)	2 (10p)	3 (10p)	4 (10p)	5 (10p)	6 (10p)	7 (10p)	8 (10p)	9 (10p)	10 (10p)	11 ()	12 ()	Toplam

SORULAR

1. Aşağıdaki boşluklara uygun kelimeleri yazınız? (10 Puan)

Nötrleşme – Sitrik asit – renksiz – fosforik asit – hidroklorik asit

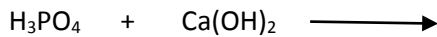
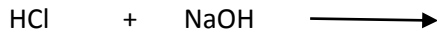
- a. Fenolftalein indikatörü asitlere eklendiğindebir çözelti oluşur.
- b. Limonun yapısındabulunur.
- c. Asit ve bazın tepkimesinden tuz ve su oluşmasına denir.
- d. Midenin öz suyunda.....bulunur.
- e. Kolanın yapısında.....bulunur.

2. Aşağıdaki cümlelerin yanına doğru ise (D), yanlış ise (Y) işareti koyunuz. (10 Puan)

- a. Bir maddenin baz olarak sınıflandırılabilmesi için formülünde mutlaka OH grubunun olması gerekir. (.....)
- b. NH_3 , yapısında hidrojen atomları bulundurduğu için asit olarak sınıflandırılır. (.....)
- c. NaOH çözeltisine dokunulursa ciltte kayganlık hissedilir. (.....)
- d. Asitlerin tadı ekşidir. (.....)
- e. Dinamit ve TNT gibi patlayıcılar H_3PO_4 kullanılarak üretilir. (.....)

3. Arrhenius asit- baz tanımına göre asit ve bazları tanımlayınız. (10 Puan)

4. Aşağıdaki tepkimeleri uygun şekilde tamamlayınız. (10 Puan)



5. İndikatör nedir? Açıklayınız. Bir örnek veriniz. (10 Puan)

6. Aşağıdaki tabloyu istenilen şekilde doldurunuz. (10 Puan)

BİLEŞİĞİN GELENEKSEL ADI	BİLEŞİĞİN FORMÜLÜ	BİLEŞİĞİN ADI
ÖRNEĞİN Sönmüş kireç	Ca(OH) ₂	Kalsiyum hidroksit
Kezzap		
Tuz ruhu		
Sirke ruhu		
Sud kostik		
Zaç yağı		

7. **Nitrik asit ile ilgili;** (her madde 2 puandır)

Özellikleri:

1-

2-

Kullanım alanları:

1-

2-

3-

8. **Sodyum hidroksit ile ilgili;** (her madde 2 puandır)

Özellikleri:

1-

2-

Kullanım alanları:

1-

2-

3-

9. Bazı metaller asitlerle tepkimeye girmez. Bu tür metallere ne ad verilir ve bu metaller hangileridir yazınız. (10 Puan)

10. Asit ve bazların sağlık açısından yarar ve zararlarını yazınız. (10 Puan)

Aygül ŞENOL
Kimya Öğretmeni

.....Başarılar.....

NOT: Her sorunun doğru cevaplarının puan değeri yanında belirtilmiş olup toplam 100 puandır. Sınav süresi bir ders saatidir.