**2019-2020 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI Lisesi**

**10. SINIFLAR KİMYA DERSİ**

**1. DÖNEM 1.YAZILI SORULARI**

**ADI ve SOYADI : 18/11/2019**

**SINIFI: NO:**

1. **Aşağıdaki doğru ifadelere “D”, yanlış ifadelere “Y” harflerini yerleştiriniz. ( 10 Puan)**

(.......) 1- Asitlerin ve bazların tepkime esnasında birbirlerinin etkilerini yok etmesine nötürleşme denir.

(.......) 2-Asit ve baz tepkimelerinin sonun da tuz ve su oluşur.

(.......) 3- Aktif metaller asitlerile tepkimeye girerler

(.......) 4- NH3 bir bazdır.

(.......) 5- Sabun bir asittir.

1. **Aşağıdaki boşluklara uygun terimleri yazınız? ( 10 Puan)**
2. Asitle yada suyla etkileşerek H2 gazı açığa çıkaran metallere ……………………….. metal denir.
3. Hem asitlerle hem de bazlarla etkileşen metallere ……………………………… metal denir.
4. pH<7 olan maddelere genel olarak ………………………….. denir.
5. Cu metali HCl ile tepkime ………………………….. . (verir – vermez)
6. Fosforik asidin formülü ………………………………….. .
7. **Aşağıdaki soruları cevaplandırınız.**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 1. Aşağıdaki maddelerden asit ve baz olduklarını belirtiniz? ( *8 Puan* )

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Maddeler** | **Asit** | **Baz** |
| 1. Elma suyu
 |  |  |
| 1. Sabun
 |  |  |
| 1. Sirke
 |  |  |
| 1. Limon suyu
 |  |  |
| 1. Çamaşır suyu
 |  |  |

1. Aşağıda verilen özelliklerin aside ve baza olduğunu belirleyin? ( *8 Puan* )

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | **Özellikler** | **Asit** | **Baz** |
| 1 | Tatları acıdır. |  |  |
| 2 | pH’ı 7’den küçüktür. |  |  |
| 3 | Çözündüğünde ortamın OH- iyonu miktarını artırır. |  |  |
| 4 | Kırmızı turnusolü maviye boyar. |  |  |
| 5 | HCl ile tepkimeye girerek tuzları oluştur. |  |  |

 | 1. Aşağıdaki asit ve bazların tepkimelerin de ürünleri yazınız. ( *8 Puan* )

Asit + Baz …………. + …………1. Aşağıdaki asit baz tepkimelerinde boş olan yerleri tamamlayınız? ( *8 Puan* )

HCl(aq) + NaOH(aq) …………. + ………… |
| 1. Aşağıda bileşik formülleri verilen

 asit ve bazların isimlerini yazınız? ( 8 puan) a) HCl :…………….................................... b) KOH :………………………………………………… c) HNO3 :………………………………………………… d) Ca(OH)2 :……………………………………………. e) H2SO4 :……………………………………………….  I.Sabun II.Çamaşır suyu  III. Deterjan IV. Tuz ruhu Yukarıdaki evsel kimyasallardan hangi ikisini karıştırmak sakıncalıdır? ( 8 puan) A) I ve II B) I ve III C) II ve III D) II ve IV E) III ve IV1. Aşağıda adları verilen asit ve bazların formüllerini yazınız. ( *8 Puan* )
2. Sülfürik asit : ………............
3. Nitrik asit : ………............
4. Sud kostik : ………............
5. Potas okstik : ………............
6. Aşağıdaki formülleri verilen asit ve bazların adlarını yazınız. ( *4 Puan* )
7. NaOH : ………………………….
8. HNO3 : ………………………….
9. NH3  : ………………………….
10. Ca(OH)2  : ………………………….
 | 1. İndikatör nedir? Kısaca açıklayın ve 1 tane örnek veriniz.

( *8 Puan* )……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………..Örnek:……………………………1. Aşağıdaki maddelerin pH’larının 7’den büyük veya küçük olduğunu belirtiniz. ( *8 Puan* )

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Maddeler** | **pH > 7** | **pH < 7** |
| 1. Domates suyu
 |  |  |
| 1. Yemek sodası
 |  |  |
| 1. Süt
 |  |  |
| 1. Portakal suyu
 |  |  |
| 1. Çamaşır suyu
 |  |  |

*Süre : 40 kakika* *Not baremi belirtilmiştir**Hüseyin KARCİ**Kimya Öğrt.* |

 **2019-2020 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI Lisesi**

**10. SINIFLAR KİMYA DERSİ**

**1. DÖNEM 1.YAZILI SORULARI**

**ADI ve SOYADI :**

**SINIFI: NO:**

1. **Aşağıdaki doğru ifadelere “D”, yanlış ifadelere “Y” harflerini yerleştiriniz. ( 10 Puan)**

(...D....) 1- Asitlerin ve bazların tepkime esnasında birbirlerinin etkilerini yok etmesine nötürleşme denir.

(...D....) 2-Asit ve baz tepkimelerinin sonun da tuz ve su oluşur.

(...D...) 3- Aktif metaller asitlerile tepkimeye girerler

(...D....) 4- NH3 bir bazdır.

(..Y.....) 5- Sabun bir asittir.

1. **Aşağıdaki boşluklara uygun terimleri yazınız? ( 10 Puan)**
2. Asitle yada suyla etkileşerek H2 gazı açığa çıkaran metallere …………aktif…………….. metal denir.
3. Hem asitlerle hem de bazlarla etkileşen metallere ……………amfoter………………… metal denir.
4. pH<7 olan maddelere genel olarak ………………asit………….. denir.
5. Cu metali HCl ile tepkime …………verir……………….. . (verir – vermez)
6. Fosforik asidin formülü ……………………H3PO4…………….. .
7. [**Aşağıdaki soruları cevaplandırınız.**](http://www.dersimiz.com)

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 1. Aşağıdaki maddelerden asit ve baz olduklarını belirtiniz? ( *8 Puan* )

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Maddeler** | **Asit** | **Baz** |
| 1. Elma suyu
 | + |  |
| 1. Sabun
 |  | + |
| 1. Sirke
 | + |  |
| 1. Limon suyu
 | + |  |
| 1. Çamaşır suyu
 |  | + |

1. Aşağıda verilen özelliklerin aside ve baza olduğunu belirleyin? ( *8 Puan* )

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | **Özellikler** | **Asit** | **Baz** |
| 1 | Tatları acıdır. | + |  |
| 2 | pH’ı 7’den küçüktür. | + |  |
| 3 | Çözündüğünde ortamın OH- iyonu miktarını artırır. |  | + |
| 4 | Kırmızı turnusolü maviye boyar. |  | + |
| 5 | HCl ile tepkimeye girerek tuzları oluştur. |  | + |

 | 1. Aşağıdaki asit ve bazların tepkimelerin de ürünleri yazınız. ( *8 Puan* )

Asit + Baz …tuz……. + ……su…1. Aşağıdaki asit baz tepkimelerinde boş olan yerleri tamamlayınız? ( *8 Puan* )

HCl(aq) + NaOH(aq) NaOH + ……H2O… |
| 1. Aşağıda bileşik formülleri verilen

 asit ve bazların isimlerini yazınız? ( 8 puan) a) HCl :……Hidroklorikasit....................... b) KOH :……Potasyumhidroksiy……………… c) HNO3 :…Nitrikasit……………………………… d) Ca(OH)2 :……Kalsiyumhidroksit…………. e) H2SO4 :……Sülfürikasit……………………….  I.Sabun II.Çamaşır suyu  III. Deterjan IV. Tuz ruhu Yukarıdaki evsel kimyasallardan hangi ikisini karıştırmak sakıncalıdır? ( 8 puan) A) I ve II B) I ve III C) II ve III +**D)** II ve IV E) III ve IV1. Aşağıda adları verilen asit ve bazların formüllerini yazınız. ( *8 Puan* )
2. Sülfürik asit : …H2SO4……............
3. Nitrik asit : …HNO3……............
4. Sud kostik : …NaOH……............
5. Potas okstik : …KOH……............

<https://www.sorubak.com> 1. Aşağıdaki formülleri verilen asit ve bazların adlarını yazınız. ( *4 Puan* )
2. NaOH : …Sodyunhidroksit………………….
3. HNO3 : …Nitrikasit……………………….
4. NH3  : …Amonyak……………………….
5. Ca(OH)2  : …Kalsiyumhidroksit…………….
 | 1. İndikatör nedir? Kısaca açıklayın ve 1 tane örnek veriniz.

( *8 Puan* )……Asit ve bazlarla etkileşerek renk değiştiren maddelere denir.…………………………………………………………………..Örnek:…Turnusol kağıdı……………………1. Aşağıdaki maddelerin pH’larının 7’den büyük veya küçük olduğunu belirtiniz. ( *8 Puan* )

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Maddeler** | **pH > 7** | **pH < 7** |
| 1. Domates suyu
 | + |  |
| 1. Yemek sodası
 |  | + |
| 1. Süt
 | + |  |
| 1. Portakal suyu
 | + |  |
| 1. Çamaşır suyu
 |  | + |

*Süre : 40 kakika* *Not baremi belirtilmiştir**Hüseyin KARCİ**Kimya Öğrt.* |