**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 IV   1. 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 IV   1. 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.* |