**LİSESİ**

**10/A-10/B-10/C SINIFI KİMYA DERSİ 1.DÖNEM 2.YAZILI SORULARI**

**ADI SOYADI: NO: ŞUBE:**

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

 SORULAR

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

a. Bir sıvı içersinde bir katının tam olarak çözünmeyip küçük tanecikler şeklinde dağılmasıyla oluşan heterojen karışımlara ………………………….…………………..denir.

b. Su moleküllerinin hava içersinde dağılmasıyla oluşan heterojen karışıma………………………………..denir.

c.Hidroklorik asit ile Sodyum Hidroksit karıştırıldığında oluşan bileşiğin formülü ……………………….…………..

d. Homojen karışımlara …………………...……………….denir.

e.Heykel yapımında kullanılan bileşiğin formülü ……………………………………..

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

a.Nötr tuzların sulu çözeltilerinde H+ iyonu sayısı OH—iyonu sayısından fazladır. (……..)

b.Tuzlar suda iyonlarına ayrışarak çözünürler. (……..)

c. Çözeltiler biri sıvı olmak koşuluyla en az iki farklı madde içerirler. (……..)

d.Derişik bir çözelti , saf su eklenerek seyreltik hale getirilebilir. (……..)

e. Emülsiyonlar katı – sıvı heterojen karışımdır. (……..)

**3.** 120 gram suda 80 gram şeker çözülerek hazırlanan çözelti kütlece % kaçlıktır? ( 10 Puan)

**4.** Kütlece % 40’lık 300 gram tuzlu su çözeltisi kaç gram tuz içerir? (10 Puan)

**5.** Aşağıdaki tabloyu istenilen şekilde doldurunuz. ( 9 Puan )

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| BİLEŞİKLER | MOLEKÜL APOLARLIK YADA POLARLIK DURUMU POLAR/APOLAR | BİRBİRLERİ İÇİNDE ÇÖZÜNÜP ÇÖZÜNMEME DURUMU ÇÖZÜNÜR/ÇÖZÜNMEZ |
| ÖRNEĞİN ( C6H5OH - HBr) |  Polar - polar | Çözünür (şeklinde doldurunuz)  |
| CH4 - H2O |  |  |
| CHCI3 - H2O |  |  |
|  I2 - CCI4 |  |  |

**6.** Aşağıdaki tabloda boş kalan kısımları uygun şekilde doldurunuz (11 Puan)

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| ÇÖZÜCÜ |  ÇÖZÜNEN | BİLEŞENLERİN FİZİKSEL HALİ |  ÇÖZELTİ |
| ÖRNEĞİN  Gümüş | Civa | Katı – sıvı | amalgam |
|   |  | Sıvı – katı | Tuzlu su |
| Su | Karbondioksit |  | gazoz |
|  | Çinko |  | pirinç |
| Azot | Oksijen |  | Hava |
| Su | Etil alkol |  | kolonya |

 Aşağıdaki çoktan seçmeli soruların cevabını şıklar üzerinde işaretleyiniz .

**7**. Aşağıdaki maddelerden hangisi bir çözelti örneğidir ? (10 Puan )

 A) serum B) süt C) ayran D) boya E) harç

**8**. Amonyum nitrat ile ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlıştır? (10 Puan)

A) kimyasal formülü NH4NO3’tür.

B)tuz sınıfından bir bileşiktir.

C)kokusuz,saydam ,nem çekici kristallerdir.

D) sulu çözeltisi bazik özellik gösterir.

E)kimyasal gübre ve patlayıcı madde yapımında kullanılır.

**9**. Tuzlar oluşturdukları aside göre bir grup altında toplanabilirler. Buna göre aşağıdakilerden hangisinde belirtilen asit ile oluşturulacak tuzun grubu yanlış verilmiştir? (10 Puan)

 ASİT GRUP

A) HCI Klorür tuzları

B) H2SO4  Sülfat tuzları

C) HNO3  Azot tuzları

D) H2CO3  Karbonat tuzları

E) H3PO4  Fosfat tuzları

**10**. Kütlece yüzde derişimi bilinmeyen 200 gram şekerli su çözeltisine 40 gram şeker eklenip çözüldüğünde kütlece %25’lik çözelti oluşuyor.Başlangıçtaki çözeltinin kütlece yüzde derişimi kaçtır? (10 Puan)

 Kimya Öğretmeni

……………Başarılar…………

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