

2014 – 2015 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI HÜSEYİN AKİF TERZİOĞLU ANADOLU 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 (0)	12 (0)	Toplam

SORULAR

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

çözelti – NaCl – aerosol– CaSO₄ – süspansiyon

- a. Bir sıvı içerisinde bir katının tam olarak çözünmeyip küçük tanecikler şeklinde dağılmasıyla oluşan heterojen karışımlaradenir.
- b. Su moleküllerinin hava içerisinde dağılmasıyla oluşan heterojen karışıma.....denir.
- c.Hidroklorik asit ile Sodyum Hidroksit karıştırıldığında oluşan bileşiğin formülü
- d. Homojen karışımlaradenir.
- 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 (C ₆ H ₅ OH - HBr)	Polar - polar	Çözünür (şeklinde doldurunuz)
CH ₄ - H ₂ O		
CHCl ₃ - H ₂ O		
I ₂ - CCl ₄		

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 NH_4NO_3 '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)	HCl	Klorür tuzları
B)	H_2SO_4	Sülfat tuzları
C)	HNO_3	Azot tuzları
D)	H_2CO_3	Karbonat tuzları
E)	H_3PO_4	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)

Aygül ŞENOL
Kimya Öğretmeni

.....Başarılar.....

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