2011-2012EĞİTİM ÖĞRETİM YILI SİVAS HALİL RIFAT PAŞA LİSESİ
9.SINIF KİMYA DERSİ2.DÖNEM 1.YAZILI YOKLAMA

A

DERS ÖĞRETMENİ: Bülent AYHAN **TARİH:**

Adı-soyadı: **SINIFI:** **NO:** **PUAN:**

YÖNERGE Bu sınav kimyasal değişmeler ünitesi ve karışımların sınıflandırılması bölümünü kapsamaktadır.. Sınav çeşitli soru tiplerinden oluşmaktadır. Soruların nasıl cevaplanacağı ve puan değerleri yeri geldikçe açıklamıştır. Kalem ve silgiden başka araç kullanılmayacaktır. İstediğiniz sorudan başlayabilirsiniz Süre 40 dakikadır.

1-5 numaralı cümlelerde doğru olanlara D yanlış olanlara y yazınız. Her doğru cevap 2 puandır.

1) ( )Asit baz tepkimelerine Nötralleşme denir.
2) ( )Çözeltilerde oluşan katı maddeye çökelti denir.
3) ( ) Yanma tepkimeleri genelde ısı verir.
4) ( )Çözünürlük saf maddeler için ayırt edici değildir.
5) ( )Redoks tepkimelerinde elektron alışverişi olmaz.

6-10 numaralı cümlelerde boş bırakılan yerlere uygun kelimeleri yazınız. Doğru cevap 2 puandır.

Polimer, indirgen, polimer, kimyasal tepkime, çözelti

6) Kimyasal tepkimede elektron veren maddeye……..denir.
7) Maddenin kimyasal yapısında meydana gelen değişmelere……..denir.
8) …… PVC, teflon, doğal ve sentetik kauçukların genel adıdır.
9) ……sıvıların birbiri içinde heterojen dağılmasıdır.
10) Bir maddenin başka bir madde içinde homojen olarak dağılmasına ……. denir.

Aşağıdaki sorularda uygun olan seçeneği işaretleyiniz.

11) Aşağıdakilerden hangisi heterojen bir madde örneğidir?

A) Sis kümesi
B) Kar tanesi
C) Buz parçası
D) Yağmur damlası
E) Çiğ tanesi

12)

I. Arı madde
II. Karışım
III. Çözelti

Yukarıda verilenlerden hangileri bir cins atom veya molekülden(birimden oluşmuştur?

A) Yalnız I
B) Yalnız II
C) Yalnız III
D) II ve III
E) I,II ve III

Sayfayı çevriniz.

13) Suya aşağıdaki işlemlerden hangisi uygulanırsa, suda kimyasal değişme olur?

A) Elektroliz etmek
B) Kaynatmak
C)) Dondurmak
D) Alkol katmak
E) Şeker katmak

14) Hidroliz tepkimeleri ile ilgili aşağıdaki yargılardan hangisi yanlıştır?

A) Moleküller su ile parçalanırlar.
B) Oluşan moleküller, reaksiyona giren molekülden daha küçüktür.
C) Kondenzasyon tepkimelerinin tersi olarak düşünülebilir.
D) Kimyasal bir reaksiyon gerçekleşir.
E) Tepkime sonucunda H_2O, NH_3 vb küçük moleküller oluşur.

15)

I. Zeytinyağından sabun elde edilmesi
II. Mumun erimesi
III. Şekerin suda çözünmesi

Olaylarından hangilerinde yalnızca fiziksel değişme olmuştur?

A) Yalnız I
B) Yalnız II
C) Yalnız III
D) I ve II
E) II ve III

16) Aşağıdakilerin hangisinde verilen madde örnekleri karşısında belirtilen sınıfa ait değildir?

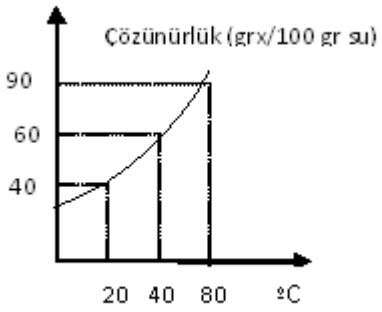
Madde Örnekleri	Sınıfı
A) Şeker, Alkol	Bileşik
B) Benzinli su	Emülsiyon
C) Demir, Çelik	Element
D) Gazoz, 22 ayar altın	Çözelti
E) Türk Kahvesi, Ayran	Süspansiyon

A

Aşağıdaki soruları cevaplayınız.

17) Akvaryumdaki balıklara kaynatılmış soğutulmuş su koymamalıyız neden?

18) Aşağıdaki grafiğe göre 20 C de 200 gram suyla hazırlanan doymuş çözelti hazırlanıyor. 40 C ye kadar ısıtılıyor. Çözeltinin tekrar doygun olması için ne kadar çözünen ilave edilmelidir?



19) Kimyasal tepkime gerçekleşirken gözlenebilen değişimler nelerdir? Açıklayınız.

20) $AgNO_{3(aq)} + NaCl_{(aq)} \rightarrow$
Tepkimesini denkleştirerek tepkime türünü belirleyiniz?

21) Yükseltgenme basamaklarını göstererek yükseltgen ve indirgen atomları belirleyiniz?

$H_2 + O_2 \rightarrow H_2O$ İ

$4Fe + 3O_2 \rightarrow 2Fe_2O_3$

11.04.2012Sınav bitti. Cevaplarınız denetleyiniz

B

2011-2012EĞİTİM ÖĞRETİM YILI SİVAS HALİL RIFAT PAŞA LİSESİ
9.SINIF KİMYA DERSİ2.DÖNEM 1.YAZILI YOKLAMA

DERS ÖĞRETMENİ: Bülent AYHAN **TARİH:**

Adı-soyadı: **SINIFI:** **NO:** **PUAN:**

YÖNERGE Bu sınav kimyasal değişmeler ünitesi ve karışımların sınıflandırılması bölümünü kapsamaktadır.. Sınav çeşitli soru tiplerinden oluşmaktadır. Soruların nasıl cevaplanacağı ve puan değerleri yeri geldikçe açıklamıştır. Kalem ve silgiden başka araç kullanılmayacaktır. İstediğiniz sorudan başlayabilirsiniz Süre 40 dakikadır.

1-5 numaralı cümlelerde doğru olanlara D yanlış olanlara y yazınız. Her doğru cevap 2 puandır.

1) ( )Asit baz tepkimelerine Nötralleşme denir.
2) ( )Çözeltilerde oluşan katı maddeye çökelti denir.
3) ( )Yanma tepkimeleri genelde ısı verir.
4) ( )Çözünürlük saf maddeler için ayırt edici değildir.
5) ( )Redoks tepkimelerinde elektron alışverişi olmaz.

6-10 numaralı cümlelerde boş bırakılan yerlere uygun kelimeleri yazınız. Doğru cevap 2 puandır.

Polimer, indirgen, polimer, kimyasal tepkime, çözelti

6) Kimyasal tepkimede elektron veren maddeye……..denir.
7) Maddenin kimyasal yapısında meydana gelen değişmelere……..denir.
8) …… PVC, teflon, doğal ve sentetik kauçukların genel adıdır.
9) ……sıvıların birbiri içinde heterojen dağılmasıdır.
10) Bir maddenin başka bir madde içinde homojen olarak dağılmasına ……. denir.

Aşağıdaki sorularda uygun olan seçeneği işaretleyiniz.

11) Aşağıdakilerden hangisi heterojen bir madde örneğidir?

A) Sis kümesi
B) Kar tanesi
C) Buz parçası
D) Yağmur damlası
E) Çiğ tanesi

12)

IV. Arı madde
V. Karışım
VI. Çözelti

Yukarıda verilenlerden hangileri bir cins atom veya molekülden(birimden oluşmuştur?

A) Yalnız I
B) Yalnız III
C) II ve III
D) I,II ve III
E) Yalnız II

Sayfayı çevriniz.

13) Suya aşağıdaki işlemlerden hangisi uygulanırsa, suda kimyasal değişme olur?

A) Elektroliz etmek
B) Dondurmak
C) Alkol katmak
D) Şeker katmak
E) Kaynatmak

14) Hidroliz tepkimeleri ile ilgili aşağıdaki yargılardan hangisi yanlıştır?

A) Kondenzasyon tepkimelerinin tersi olarak düşünülebilir.
B) Kimyasal bir reaksiyon gerçekleşir.
C) Tepkime sonucunda H_2O, NH_3 vb küçük moleküller oluşur.
D) Moleküller su ile parçalanırlar.
E) Oluşan moleküller, reaksiyona giren molekülden daha küçüktür.

15)

I. Zeytinyağından sabun elde edilmesi
II. Mumun erimesi
III. Şekerin suda çözünmesi

Olaylarından hangilerinde yalnızca fiziksel değişme olmuştur?

A) Yalnız III
B) I ve II
C) II ve III
D) Yalnız I
E) Yalnız II

16) Aşağıdakilerin hangisinde verilen madde örnekleri karşısında belirtilen sınıfa ait değildir?

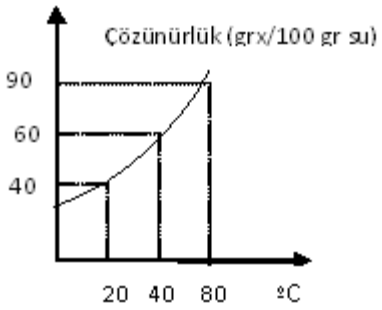
	Madde Örnekleri	Sınıfı
A)	Demir, Çelik	Element
B)	Gazoz, 22 ayar altın	Çözelti
C)	Türk Kahvesi, Ayran	Süspansiyon
D)	Şeker, Alkol	Bileşik
E)	Benzinli su	Emülsiyon

B

Aşağıdaki soruları cevaplayınız.

17) Akvaryumdaki balıklara kaynatılmış soğutulmuş su koymamalıyız neden?

18) Aşağıdaki grafiğe göre 20 C de 200 gram suyla hazırlanan doymuş çözelti hazırlanıyor. Çözelti 80 C ye kadar ısıtılıyor. Çözeltinin tekrar doygun olması için ne kadar çözünen ilave edilmelidir?



19) Kimyasal tepkime gerçekleşirken gözlenebilen değişimler nelerdir? Açıklayınız.

11.04.2012Sınav bitti. Cevaplarınız denetleyiniz

20) $AgNO_{3(aq)} + NaCl_{(aq)} \rightarrow$

Tepkimesini denkleştirerek tepkime türünü belirleyiniz?

21) Yükseltgenme basamaklarını göstererek yükseltgen ve indirgen atomları belirleyiniz?

$H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$

$4Fe + 3O_2 \rightarrow 2Fe_2O_3$