

.../.../.....

.....-..... ÖĞRETİM YILI/1. DÖNEM
10. SINIF / KİMYA DERSİ / 1. YAZILI

Adı Soyadı :
Numara :

BAŞARILAR ☺

Soru	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	NOT
Puan											
Değ.											

1.a) Asit ve bazın tanımını yapıp genel özelliklerinden 3 er tane yazınız.

b) Aşağıda özel adları verilen asit ve bazların sistematik adlarını ve formüllerini yazınız.

Asit

Baz

Zaç yağı:.....

Sönmüş kireç:.....

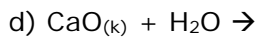
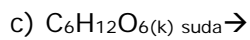
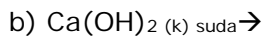
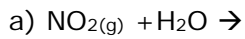
Tuz ruhu:.....

Sud kostik:.....

Kezzap :.....

Potas kostik:.....

2. Aşağıdaki maddelerin suda çözünme tepkimelerini yazıp, bu maddelerden hangilerinin sulu çözeltisinin kırmızı turnusol kağıdının rengini maviye dönüştürdüğünü belirtiniz.



3. a) Aşağıdaki cümlelerde boş bırakılan yerleri uygun sözcüklerle doldurunuz.

a) bazdır.	c) indikatör	e) bazik
b) amfoter		d) asidik

1. Çözeltilerin pH değerine göre renk değiştiren maddelere..... denir.
2. Metal oksitler genel olaraközellik gösterirler.
3. Arrhenius'a göre suda çözüldüğünde OH⁻ iyonu veren maddeler
4. Sirkenin sulu çözeltisi özellik gösterir.
5. Hem asitlerle hem de bazlarla tepkime veren maddelere metal denir.

b) Aşağıdaki maddelerin pH aralıklarını belirtiniz.

Madde	pH
1. Diş macunu
2. Çamaşır suyu
3. Soda
4. Zeytinyağı
5. Şampuan

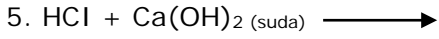
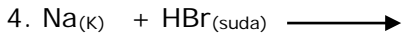
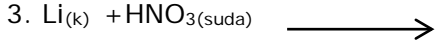
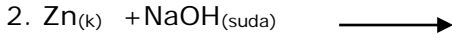
4.	<u>TUZ</u>	<u>ASİT</u>	<u>BAZ</u>
	I- Ca(NO ₃) ₂	1. HNO ₃	a. Ca(OH) ₂
	II-Na ₂ SO ₄	2. H ₂ SO ₄	b. NaOH
	III-CaCl ₂	3. Tuz ruhu	c. Kireçli su
	IV-K ₂ SO ₄	4. Sülfürik Asit	d. KOH

Yukarıda formülleri verilen, tuzları oluşturan asit ve bazları eşleştiriniz.

5. Aşağıda verilen ifadelerin doğru veya yanlış olduklarını karşılarındaki kutucuklara işaretleyiniz

		D	Y
1.	Ag metali H ₂ SO ₄ ile tepkimesinden H ₂ gazı açığa çıkarır.		
2.	C ₂ H ₅ OH'ın sulu çözeltisi baziktir.		
3.	Sindirim sisteminde mide asidiktir.		
4.	Asitler metallerin tümüyle tepkime verirler.		
5.	CO ₂ gazının sulu çözeltisi asidik özellik gösterir.		
6.	Asit baz tepkimeleri elektrik akımını iletir.		
7.	HNO ₃ üzerine Cu parçaları atılırsa H ₂ gazı açığa çıkar.		
8.	Nötrleşme tepkimelerinde ısı alınır.		
9.	Tadı ekşi ise pH>7'dir.		
10.	Saf su nötr'dür.		

6.

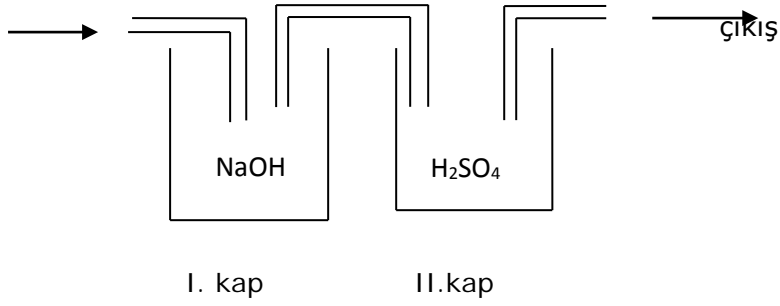


Yukarıdaki tepkimeler için;

a) Tepkime sonucu oluşan ürünleri yazınız.

b) Hangi tepkimeden elde edilen gaz NaOH ile nötrleşme tepkimesi verir?

7. giriş



Şekildeki cam borudan CO, N₂O, CO₂, Na₂O ve He gönderildiğinde;

a) I. Kaptaki çözelti ile tepkime veren madde yukarıdakilerden hangisidir?

b) II. Kaptaki çözelti ile tepkime veren madde yukarıdakilerden hangisidir?

c) Tepkime vermeden çıkan madde / maddeleri yazınız.

8. Aşağıdaki maddeleri asidik ve bazik şeklinde sınıflandırınız.

- A) Kola
- B) Domates
- C) Kabartma tozu
- D) Kan
- E) Amonyak

9. X,Y ve Z çözeltileri ile ilgili aşağıdaki bilgiler veriliyor.

- Cu metali ile yalnız X tepkime veriyor.

- Kırmızı turnusol kağıdının rengini Y ve Z maviye çeviriyor, X değiştirmiyor.

Buna göre, X,Y ve Z maddeleri hangisi olabilir?

Kimya Öğretmeni

Okul Müdürü