

**KİMYASAL TEPKİMELER – 2**

1. Aşağıdaki kaptaki hidroklorik asit bulunmaktadır.



Bu kaba,



I

II

III

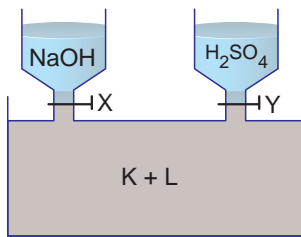
ayrı ayrı eklenirse hangilerinde çökelti oluşur?

- A) Yalnız III.                      B) I ve II.  
C) II ve III.                        D) I, II ve III.

2. Aşağıdakilerden hangisi asit ve bazların sulu çözeltilerinin ortak özelliğidir?

- A) Tuz oluşturabilme  
B) Acımsı tatta olma  
C) Elektrik akımını iletmeme  
D) Çok miktarda H<sup>+</sup> iyonu bulundurma

3.

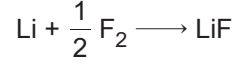


Şekildeki deney düzeneğinde X ve Y muslukları açıldığında büyük kaptaki nötralleşme tepkimesi meydana geliyor. Bunun sonucunda K ve L maddeleri oluşuyor.

Yapılan etkinliğe göre aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- A) K maddesi su olabilir.  
B) L maddesi tuz olabilir.  
C) K maddesinin pH değeri 7 olabilir.  
D) NaOH maddesi, sulu çözeltisine H<sup>+</sup> iyonu verir.

4. Aşağıda lityum florür bileşiğinin oluşum tepkimesi verilmiştir.



Bu tepkime gerçekleşirken tepkimeye giren element atomlarında,

- I. Son yörüngelerindeki elektron sayısı  
II. Proton sayısı  
III. Katman sayısı

niceliklerinden hangileri değişebilir? (<sub>3</sub>Li, <sub>9</sub>F)

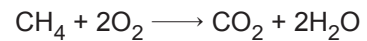
- A) Yalnız I.                              B) I ve III.  
C) II ve III.                              D) I, II ve III.

5. Kimyasal tepkimeler için aşağıdaki ifadelerden hangileri doğrudur?

- I. Kimyasal bağlar oluşur veya kırılır.  
II. Maddelerin kimyasal özellikleri değişir.  
III. Belirli bir elementin tepkimeye giren ve çıkan toplam atom sayıları birbirine eşittir.

- A) I ve II.                                  B) I ve III.  
C) II ve III.                                D) I, II ve III.

6.



Yukarıda verilen tepkime ile ilgili aşağıdaki öğrencilerden hangilerinin verdiği bilgiler doğrudur?

**Ecem** : Yanma tepkimesidir.

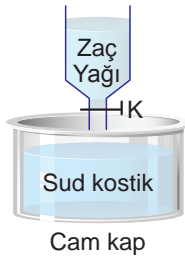
**İdil** : Girenlerin kütleleri, ürünlerinkine eşittir.

**İrmak** : Tepkime sonucu ısı enerjisi açığa çıkar.

- A) Ecem ve İdil                              B) Ecem ve İrmak  
C) İdil ve İrmak                              D) Ecem, İdil ve İrmak

**KİMYASAL TEPKİMELELER – 2**

7. Pelin zaç yağı ve sud kostik ile aşağıdaki düzeneği hazırlıyor.



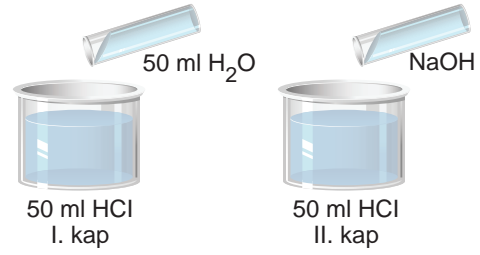
**Buna göre K musluğu açılıp zaç yağı sud kostik içine boşaltıldığında kapta,**

- I. Nötrleşme tepkimesi gerçekleşir.
- II. Cam kaptaki çözeltinin pH değeri azalır.
- III. Cam kaptaki çözeltide  $\text{OH}^-$  miktarı artar.

**olaylarından hangileri gerçekleşir?**

- A) Yalnız I.
- B) I ve II.
- C) II ve III.
- D) I, II ve III.

9. Özdeş iki kapta eşit miktarda HCl vardır. I. kaba 50 ml saf su, II. kaba ise nötrleşme sağlanıncaya kadar NaOH çözeltisi konuluyor.



Bu işlemler tamamlandıktan sonra her iki kaba da mavi turnusol kağıdı batırılıyor.

**Turnusol kağıdının alacağı renkler aşağıdakilerden hangisinde verilmiştir?**

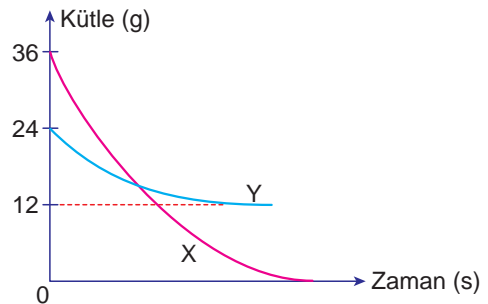
	I. Kap	II. Kap
A)	Mavi	Mavi
B)	Mavi	Kırmızı
C)	Kırmızı	Kırmızı
D)	Kırmızı	Mavi

8. I. K maddesinin piyasa ismi kezzaptır.  
II. L maddesinin çözeltisi ele kayganlık hissi vermektedir ve pH'ı 7'den büyüktür.

**K ve L maddelerinden eşit hacimde karıştırılırsa, oluşan karışımda aşağıdaki özelliklerden hangisi kesinlikle korunur?**

- A) pH değeri
- B) Ekşimsi tadı
- C) Elektrik akımını iletebilme
- D) Turnusol kağıdına etki etme

10. Aşağıda X ve Y elementlerinin aralarında bileşik oluştururken kütlelerindeki değişim grafiği verilmiştir.



**Grafiğe göre oluşan XY bileşiğinin kütlesi kaç gramdır?**

- A) 24
- B) 48
- C) 60
- D) 72

MEB 2016 - 2017