

10.SINIFLAR / KİMYA DERSİ

3. ÜNİTE DEĞERLENDİRME SORULARI

ASİTLER, BAZLAR VE TUZLAR

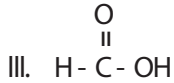
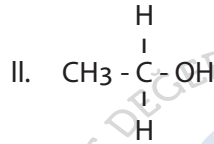
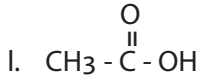
1. Tabloda bazı maddelerin sulu çözeltileri için pH ve pOH değeri verilmiştir.

		pH > 7	pOH > 7
I.	Sirke	✓	
II.	Tuz ruhu		✓
III.	Limon suyu		✓
IV	Sabunlu su	✓	

hangileri doğru işaretlenmiştir?

- A) I ve II B) I ve IV C) I, II ve III
D) II, III ve IV E) I, II, III ve IV

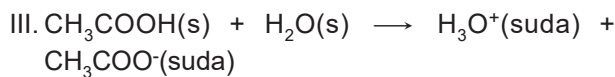
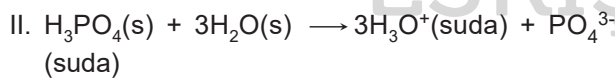
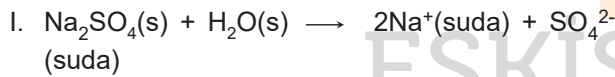
2. Bazı organik bileşiklerin açık formülleri verilmiştir.



Veilen bileşiklerden hangileri asit özellik gösterir?

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

3. Bazı bileşiklerin suda iyonlaşma denklemleri verilmiştir.



Hangilerinin iyonlaşma denklemleri doğru verilmiştir?

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

4. Bileşiklerden hangisi nötr oksit sınıfında yer alır?

- A) CO_2 B) P_2O_5 C) N_2O
D) SO_2 E) N_2O_5

5. Bazik oksitler suda çözüldüklerinde bazik çözeltiler oluştururlar. Asitlerle tepkimeye girerek ise tuz oluştururlar. **Bu bileşiklerden hangisi asitlerle tuz oluşturmaz?**

- A) Na_2O B) CaO C) Ag_2O D) CuO E) Cl_2O

6. $\text{H}_2\text{SO}_4(\text{aq}) + 2\text{KOH}(\text{aq}) \rightarrow \text{K}_2\text{SO}_4(\text{aq}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{s})$ tepkimesine göre 72 gram su elde etmek için kaç gram baz kullanılmalıdır? (H:1,O:16, S:32 K:39)

- A) 196 B) 224 C) 112 D) 98 E) 56

7. $\text{Al}(\text{k}) + 3\text{NaOH}(\text{aq}) \rightarrow \text{Na}_3\text{AlO}_3(\text{aq}) + 3/2\text{H}_2(\text{g}) + \text{ısı}$ 54 gram Al metali yeterince NaOH ile tepkimeye girdiğinde,

- I. 3 mol tuz oluşur.
II. 240 gram NaOH harcanır.
III. NŞA' da 67,2 litre H_2 gazı oluşur.

yargılarından hangileri doğrudur? (Al:27)

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

8. Aşağıda verilen tepkimelerden hangisinde H_2 gazı oluşmaz?

- A) $\text{Au} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
B) $\text{Sn} + \text{NaOH} \rightarrow$
C) $\text{Al} + \text{HF} \rightarrow$
D) $\text{Mn} + \text{HNO}_3 \rightarrow$
E) $\text{Na} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$