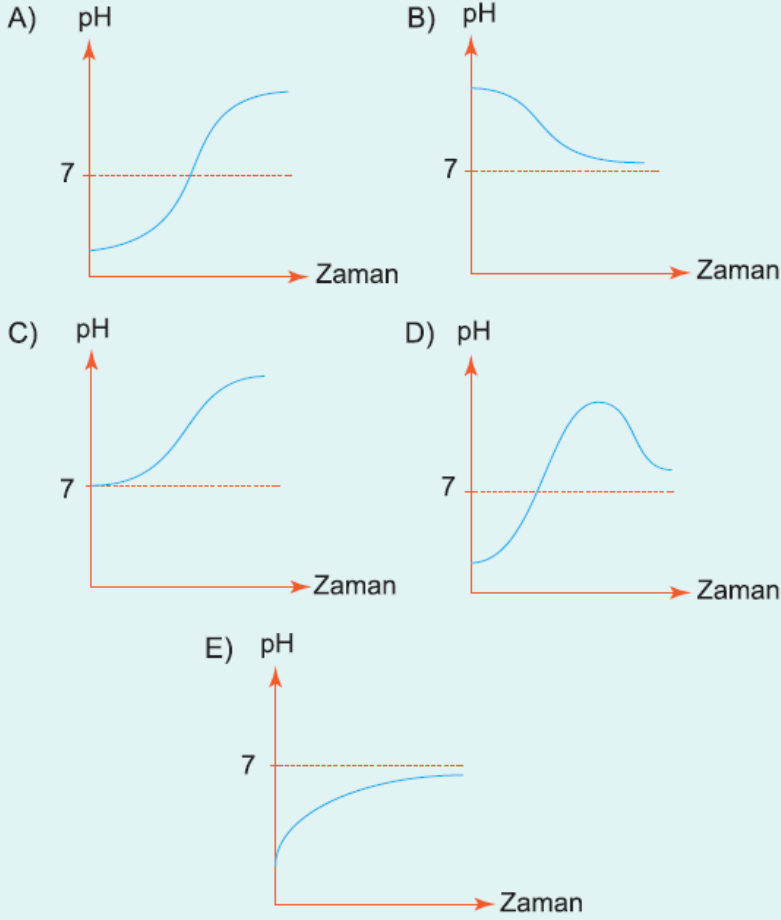


1. Bir miktar HCl asit çözeltisine aşırı miktarda saf su ekleniyor. Buna göre, olaya ilişkin pH-zaman grafiği aşağıdakilerden hangisi olabilir?



2. I. NaCl(suda)
II. H₂O(s)
III. Ca(OH)₂(suda)
Yukarıdaki maddelerden hangilerinde $\frac{pH}{pOH}$ oranı 1'dir?

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

3. Saf X maddesi için, oda sıcaklığında $pOH = 6pH$ eşitliği yazılabildiğine göre, saf X maddesi aşağıdakilerden hangisi olabilir?

- A) HNO₃ B) NaCl C) NaOH
D) KOH E) NH₃

4. I. H₂O(s)
II. NaCl(suda)

III. CO₂(suda)

Yukarıdakilerden hangilerinin 25°C de pH değeri 7'den farklıdır?

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

5. HCl (Hidroklorik asit) suda çok çözünen asit, NaOH (Sodyum hidroksit) ile KOH (Potasyum hidroksit) ise suda çok çözünen bazdır.

Bu asit ve bazlardan eşit mol sayılarda alınıp saf suda çözülmürse pH değerleri arasındaki ilişki,

- I. HCl < NaOH < KOH
II. HCl < KOH < NaOH
III. HCl < KOH = NaOH

verilenlerden hangileri gibi olabilir?

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

www.supersoru.com

Cevaplar :

1)E, 2)C, 3)A, 4)B, 5)E,