

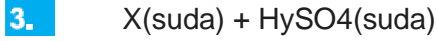
denkleştirilmiş tepkime denklemi veriliyor.

Buna göre "n" değeri aşağıdakilerden hangisidir?

- A) 1 B) 2 C) 3 D) 4 E) 5

Aşağıdakilerden hangisi nötrleşme tepkimesi değildir?

- A) $NaOH(\text{suda}) + HCl(\text{suda}) \rightarrow NaCl(\text{suda}) + H_2O(\text{s})$
B) $Ba(OH)_2(\text{suda}) + H_2SO_4(\text{suda}) \rightarrow BaSO_4(\text{k}) + 2H_2O(\text{s})$
C) $KOH(\text{suda}) + HNO_3(\text{suda}) \rightarrow KNO_3(\text{suda}) + H_2O(\text{s})$
D) $NH_3(\text{g}) + HF(\text{g}) \rightarrow NH_4F(\text{k})$
E) $Ca(OH)_2(\text{suda}) + 2HCl(\text{suda}) \rightarrow CaCl_2(\text{suda}) + 2H_2O(\text{l})$



Nötrleşme tepkimesinde harcanan baz kütlelerinin en az olması isteniyor.

Buna göre, tepkimede aşağıdaki bazlardan hangisi kullanılmalıdır? (H: 1, Li: 7, Be: 9, O: 16, Mg: 24, K: 39, Ca: 40)

- A) LiOH B) $Be(OH)_2$ C) $Mg(OH)_2$
D) $Ca(OH)_2$ E) KOH

4. X, Y ve Z bazı tFli 9lrasıyla,

- $X(\text{suda}) + HCl(\text{suda}) \rightarrow$
- $Y(\text{suda}) + H_2SO_4(\text{suda}) \rightarrow$
- $Z(\text{suda}) + H_3PO_4(\text{suda}) \rightarrow$

tepkimleri gerçekleştiriliyor. Tepkimeye giren asit ve bazların mol sayıları eşittir.

Buna göre X, Y ve Z bazlarının formüllerindeki OH sayısının sıralanışı hangi seçenekte doğru verilmiştir?

- A) $X < Y < Z$ B) $X < Z < Y$ C) $Y < X < Z$
D) $Y < Z < X$ E) $Z < Y < X$

5. 0,1 mol HCl asiti ile aşağıdaki bazlardan hangisinin 0,05 molü tepkimede girerse pH değeri 7 olur?

- A) $Al(OH)_3$ B) LiOH C) KOH
D) NaOH E) $Ca(OH)_2$

6. X asiti ile Y bazının nötrleşmesinde maddelerin tepkimeye giren mol sayıları arasında $3X = 2Y$ ilişkisi vardır.

Buna göre, X ve Y aşağıdakilerden hangisi olabilir?

<u>X</u>	<u>Y</u>
A) H_3PO_4	$Ca(OH)_2$
B) H_3PO_4	KOH
C) $Mg(OH)_2$	H_3PO_4
D) H_2SO_4	$Al(OH)_3$
E) H_2SO_4	NaOH

www.derskitabicevaplari.com

Cevaplar :

1)C, 2)D, 3)B, 4)A, 5)E, 6)A,