

Nama :

Kelas :

SOAL EVALUASI

MENGHITUNG PH LARUTAN GARAM (HIDROLISIS)

PILIHAN GANDA

1. Perhatikan reaksi berikut :



Larutan hasil pencampuran berikut yang mempunyai sifat hidrolisis seperti larutan tersebut adalah....

- A. 100 ml NH_3 0,1 M + 50 ml HClO_4 0,1 M
- B. 100 ml NH_3 0,1 M + 50 ml H_2SO_4 0,1 M
- C. 100 ml NH_3 0,1 M + 50 ml HNO_3 0,1 M
- D. 100 ml CH_3COOH 0,2 M + 100 ml $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 0,1 M
- E. 200 ml CH_3COOH 0,2 M + 100 ml $\text{Sr}(\text{OH})_2$ 0,1 M

2. Larutan berikut yang dapat terhidrolisis dan mengubah lakmus biru menjadi merah adalah...

- A. 200 ml NH_3 0,1 M dengan 200 ml HCl 0,2 M
- B. 200 ml NH_3 0,1 M dengan 200 ml CH_3COOH 0,1 M
- C. 100 ml CH_3COOH 0,2 M dengan 200 ml Ca(OH)_2 0,1 M
- D. 100 ml H_2SO_4 0,2 M dengan 100 ml Ba(OH)_2 0,2 M
- E. 100 ml H_2SO_4 0,1 M dengan 100 ml NH_3 0,2 M

Essay

1. Perhatikan tabel berikut :

No.	Senyawa	Konsentrasi	PH
1.	CH_3COOH	0,5 M	$3 - \log 5$
2.	$\text{Ba}(\text{CH}_3\text{COO})_2$	0,04 M	X

Tentukan nilai X !

Jawaban Essay

