

TITRASI ASAM BASA

1. Sebanyak V mL NaOH 0,3 M ditambah $2V$ mL CH_3COOH M. Jika $\text{pK}_a = 5$ maka pH larutannya adalah
 - a. 4
 - b. 5
 - c. 6
 - d. 7
 - e. 8
2. Asam asetat mempunyai $K_a = 10^{-5}$. Bila dibuat larutan buffer dengan melarutkan 0,2 mol asam asetat dan 0,02 mol Na-asetat dalam 1 liter air, maka larutan ini akan mempunyai pH
 - a. 3
 - b. 4
 - c. 5
 - d. 6
 - e. 7