

Menghitung pH Asam dan Basa



Larutan H_2SO_4 0,02 M mempunyai pH sebesar....

Sebanyak 2,8 gram KOH ($M_r = 56$) dilarutkan dalam air hingga volume 500 mL. pH larutan yang terbentuk sebesar....

Asam asetat atau yang lebih dikenal dengan asam cuka merupakan senyawa kimia asam organik yang dikenal sebagai pemberi rasa asam dan aroma dalam makanan. Jika terdapat larutan asam asetat dengan molaritas 0,2 M dan nilai $K_a = 2 \times 10^{-5}$, maka larutan tersebut memiliki pH sebesar....

Jika 100 mL larutan H_2SO_4 0,05 M diencerkan hingga volume 1000 mL, maka pH larutan setelah pengenceran sebesar....

2

$3 - \log 2$

13

$2 - \log 4$



Suatu obat baru yang diperoleh dari biji tanaman ternyata basa organik yang lemah. Jika 0,1 M larutan tersebut dalam air mempunyai pH = 11, maka Kb obat tersebut adalah....

Sebanyak 125 mL larutan CH_3COOH ($K_a = 10^{-5}$) mempunyai harga pH = $3 - \log 2$. Jika Mr senyawa tersebut = 60, maka massa CH_3COOH yang terlarut sebanyak.... gram

Suatu basa lemah LOH memiliki pH sebesar 10. Jika $K_b \text{ LOH} = 2,5 \times 10^{-5}$, maka konsentrasi basa (M_b) tersebut adalah.... M

Ke dalam 20 mL larutan H_2SO_4 dengan pH = 1 ditambahkan sejumlah air hingga volume menjadi 200 mL. pH larutan H_2SO_4 setelah pengenceran sebesar....

3

2

1×10^{-5}

4×10^{-4}

Nama :

Absen :

