

Diskusi Asidi-Alkalimetri_By Iman

isnin muawanah • 4 Mar

100 poin

Silakan jika ada yang ditanyakan atau didiskusikan terkait materi Asidi-Alkalimetri dapat dilakukan di ruang diskusi ini. Ruang diskusi ini untuk semua kelompok.

7 komentar kelas



S mighty 4 Mar

jawaban, pertanyaan dan diskusi bisa di sampaikan disini juga ya.



S mighty 4 Mar

kelompok B5 pj nya minta hub sy ya



B5_Dias Padma Nagari 4 Mar

Baik pak



B5_Wa Marlin 4 Mar

Izin menjawab pak

Dik : massa (g) = 0,5 g

Volume = 25 ml (0,025 l)

BE KHP = Mr KHP (204,2)

Dit :

a. Normalitas KHP = massa(g) / BE KHP / volume

= 0,5 g / 204,2 / 0,025

= 0,097 (dibulatkan 0,1 N)

b. Normalitas KHP setelah proses titrasi menghabiskan 20 ml ?

$N_1 \cdot V_1 = N_2 \cdot V_2$

$0,1 \text{ N} \cdot 25 \text{ ml} = N_2 \cdot 20 \text{ ml}$

$N_2 = 0,1 \cdot 25 / 20$

$N_2 = 0,125 \text{ N}$

c. Langkah-Langkah membuat larutan KHP 0,5 M sebanyak 50 ml (0,05 l) ?

Karena valensi KHP = 1 maka Normalitas KHP = Molaritas KHP yaitu 0,5

Massa (g) = BE KHP . Volume . Normalitas

= 204,2 . 0,05 . 0,5 N

= 5,105 gram

Jadi langkah-langkahnya adalah

1. Timbanglah sebanyak 5,105 gram KHP

2. larutkan dalam 50 ml air

3. tambahkan beberapa indikator PP

4. lakukan titrasi dgn larutan NaOH



B5_Yuliana Hartina 4 Mar

izin menjawab pak untuk nomer 2

a. dikt: V NaCO₃ = 25 mL diubah menjadi L sama dengan 0,025 L

M Na₂CO₃ = 0,1 M

nilai valensi dari Na₂CO₃ = 2

ditanya N Na₂CO₃ =?

$N = M \times \text{valensi}$

= 0,1

x 2

= 0,2 N

b. ditanya Normalitas HCl =?

diketahui: V HCl = 20 mL

N

Na₂CO₃ = 0,2 N

V

Na₂CO₃ = 25 mL

jawabn:

(V x

$N) \text{ Na}_2\text{CO}_3 = (V \times N) \text{ HCl}$

25 x

$0,2 = 20 \times N \text{ HCl}$

N HCl =

$0,25 \text{ N}$



B5_Dias Padma Nagari 4 Mar

Izin menjawab

A. Normalitas Na₂CO₃

$M = N / \text{valensi}$

$0,1 \text{ M} = N / 2$

$N = 0,2$

B. Normalitas HCl

$V_1 \times N_1 = V_2 \times N_2$

$25 \times 0,2 = 20 \times N_2$

$25 \times 0,2 / 20 = N_2$

$N_2 = 0,25 \text{ N}$



B5_Diani Indri 4 Mar

Izin menjawab pak.

Diket. V Na₂CO₃ = 25 mL

M Na₂CO₃ = 0,1 M

a. Dit. N Na₂CO₃ ?

$M = N / \text{valensi}$

$0,1 = N / 2$

$N \text{ Na}_2\text{CO}_3 = 0,2 \text{ N}$

b. Dit. N HCl jika V HCl = 20 mL

$N \times V (\text{Na}_2\text{CO}_3) = N \times V (\text{HCl})$

$0,2 \times 25 \text{ mL} = N \times 20 \text{ mL}$

$N \text{ HCl} = 0,25 \text{ N}$



Tambahkan komentar kelas...

