

Diskusi Asidi-Alkalimetri_By Iman

isnin muawanah · 2 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.

38 komentar kelas

A3_Silva Umami 2 Mar
Assalamu'alaikum warahmatullahi wabarakatuh, saya izin bertanya bapak, apa perbedaan antara Asidimetri dan alkalimetri

A6_Salsabila Qatrunnada 2 Mar
Izin menjawab pertanyaan nya mba silva. Asidimetri adalah analisa titrimetri yang menggunakan asam kuat sebagai titrannya dan sebagai analitnya adalah basa atau senyawa yang bersifat basa. Sedangkan alkalimetri pada prinsipnya adalah analisa titrimetri yang menggunakan basa kuat sebagai titrannya dan analitnya adalah asam atau senyawa yang bersifat asam.

A3_Indah nahdotul Mabruroh 2 Mar
Ijin menjawab
Asidimetri adalah analisa titrimetri yang menggunakan asam kuat sebagai titrannya dan sebagai analitnya adalah basa atau senyawa yang bersifat basa. Sedangkan alkalimetri pada prinsipnya adalah analisa titrimetri yang menggunakan basa kuat sebagai titrannya dan analitnya adalah asam atau senyawa yang bersifat asam.

A3_Faradilla Nukuhehe 2 Mar
Izin menjawab pertanyaan mbak Silva
1. Asidimetri adalah dimana menitrasi larutan menggunakan larutan baku asam
2. Alkalimetri adalah dimana menitrasi larutan menggunakan larutan baku basa.

A4 Risky wahyuningsi Kobandaha 2 Mar
Ijin menjawab
Asidimetri adalah analisa titrimetri yang menggunakan asam kuat sebagai titrannya dan sebagai analitnya adalah basa atau senyawa yang bersifat basa. Sedangkan alkalimetri pada prinsipnya adalah analisa titrimetri yang menggunakan basa kuat sebagai titrannya dan analitnya adalah asam atau senyawa yang bersifat asam.

A3_Sonia Palentin 2 Mar
Asidimetri adalah analisa titrimetri yang menggunakan asam kuat sebagai titrannya dan sebagai analitnya adalah basa atau senyawa yang bersifat basa. Sedangkan alkalimetri pada prinsipnya adalah analisa titrimetri yang menggunakan basa kuat sebagai titrannya dan analitnya adalah asam atau senyawa yang bersifat asam.

S mighty 2 Mar
adik2, di PPT saya kan ada soal, coba silahkan dikerjakan dulu ya.

S mighty 2 Mar
nanti evaluasinya banyak hitungan

S mighty 2 Mar
oh ya kelompok kalian ada grup gk? saya diinvite ya

A4_Intan Chayati Anum Kelen 2 Mar
Izin bertanya, larutan baku asam apakah yang sering di gunakan dalam asidi alkalimetri, apa alasannya

A3_Ica putri cahayani 2 Mar
Ijin menjawab
Asidimetri adalah analisa titrimetri yang menggunakan asam kuat sebagai titrannya dan sebagai analitnya adalah basa atau senyawa yang bersifat basa. Sedangkan alkalimetri pada prinsipnya adalah analisa titrimetri yang menggunakan basa kuat sebagai titrannya dan analitnya adalah asam atau senyawa yang bersifat asam.

A5_Kholishatun Lathifah 2 Mar
Assalamualaikum pak, mohon maaf ppt nya belum terkirim ke gc

S mighty 2 Mar
yang A3 pj nya siapa y?

S mighty 2 Mar
kalau A4 pj nya siapa?

A3_Dwi Ari Fauziana 2 Mar
Pj A3 saya pak 🙏

A4_Tiansi Palahidu 2 Mar
Pj A4 saya pak 🙏

S mighty 2 Mar
A4 hub sy ya bikin grup

A4_Tiansi Palahidu 2 Mar
Baik pak 🙏

Fizi Altian 2 Mar
Baik teman teman kita mulai mendiskusikan soal no 1 di ppt.

Standarisasi larutan NaOH dengan larutan KHP.
Lakukan Langkah Langkah sebagai berikut:
1. Timbanglah sebanyak 0,5 gram KHP
2. Larutkan dalam 25 mL air
3. Tambahkan beberapa tetes indikator PP
4. Lakukan titrasi dengan larutan NaOH
Maka:
a. Berapakah Normalitas KHP yang kalian buat diatas?
b. Jika proses titrasi menghabiskan 20 mL NaOH maka tentukan Normalitas NaOH!
c. Untuk membuat larutan KHP dengan konsentrasi 0,5 M sebanyak 50 mL, tuliskan Langkah-langkahnya!

Silahkan teman teman menjawab pertanyaan a,b, dan c 🙏

A5_Kholishatun Lathifah 2 Mar
a. diket :
massa KHP : 05, gram
Vol : 25 ml : 0,025 L
BE KHP : 204,22
ditanya : Normalitas ?
jawab :
massa / mr = 0,00244 mol
kemudian
N : 0,00244/0,25 L
N : 0,0976 N

Fizi Altian 2 Mar
a. Diketahui:
Massa KHP= 0,5gr
Mr = 204,2g/mol =BE
V = 25 ml = 0,025L
Ditanya :
N KHP?
Jawab :
N KHP = gr/BE/V
= 0,5/204,2/0,025
= 0,09N

A6_Aisyah Yutikasari Karepesina 2 Mar
Izin menjawab
Diket= Massa KHP= 0,5 gram
Volume= 25 ml = 0,025 L
Mr KHP= BE KHP = 204,2 g/mol
Ditanya = N KHP?
Jawab: N KHP = Massa/BE/V
= 0,5 gram/ 204,2 gram/mol/ 0,025L
= 0,5/5,105
N KHP = 0,097 N

S mighty 2 Mar
teman2 waktu sudah hampir habis, bagaimana? nanti saya nilai keaktifan nya dari sini dan di grup y

Fizi Altian 2 Mar
b. Diket: V NaOH = 20ml= 0,02 L
Ditanya :
N NaOH?
Ditanya :
N NaOH?
Jawab :
N NaOH : Vp.Np = Vs.Ns
: 0,025L . 0,09N = 0,02L . Ns
: 0,002= 0,02Ns
Ns= 0,002/0,02
Ns = 0,1N
Jadi Normalitas NaOH adalah 0,1N

A5_Kholishatun Lathifah 2 Mar
Diket :V NaOH : 20 ML : 0,02 L

Ditanya : N NaOH

Jawab : VP, NP = VS, NS

0,025 . 0,0976 = 0,02 . X

X = 0,122, Normalitas NaOH adalah 0,122 N

A6_Baiq Fitri Handayani 2 Mar
dik. N KHP = 0,0976
V KHP = 25 ml = 0,025 L
V NaOH = 20 ml = 0,020
dit. N NaOH ?
Vp.Np = Vs.Ns
0,025 . 0,0976 = 0,020 . Vs
Ns = 0,025 . 0,0976 / 0,020
= 0,122 N
jadi, normalitas NaOH adalah 0,122 N

A6_Refi Wahyu Nur Ramadanani 2 Mar
Diket: V NaOH = 20ml= 0,02 L
Ditanya :
N NaOH?
Jawab :
N NaOH : Vp.Np = Vs.Ns
0,025L . 0,09N = 0,02L . Ns
0,002= 0,02Ns
Ns= 0,002/0,02
Ns = 0,1N

A6_Refi Wahyu Nur Ramadanani 2 Mar
Massa KHP= 0,5gr
Mr = 204,2g/mol =BE
V = 25 ml = 0,025L
Ditanya :
N KHP ?
Jawab :
N KHP = gr/BE/V
= 0,5/204,2/0,025
= 0,097N

A6_Wina Putri 2 Mar
Izin menjawab
a. Diketahui : Massa KHP= 0,5 gram
Volume= 25 ml = 0,025 L
Mr KHP= 204,2 g/mol = BE
Ditanya : N KHP?
Jawab: N KHP = Massa/BE/V
= 0,5 gram/ 204,2 g/mol/ 0,025L
= 0,5/5,105
N KHP = 0,097 N

A6_Salsabila Qatrunnada 2 Mar
Diket :
V NaOH = 20 mL = 0,02 L
Ditanya :
N NaOH

Jawab :
Vp.Vp = Vs . Ns
0,025 L . 0,0976 N = 0,02L . Ns
0,00244 = 0,02 Ns
Ns = 0,00244/0,02
Ns = 0,122 N

A3_Rafita Handayani 2 Mar
a. Diket : massa KHP = 0,5 g
Volume = 25 mL = 0,025 L
Mr KHP = 204,2 g/mol
Ditanya : N KHP??
Penyelesaian :
N KHP = Massa/BE/V
= 0,5 /204,2/0,024
= 0,097 N

A6_Sahrin Jaya Renandra 2 Mar
1. dik massa KHP = 0,5 g
BE = 204,2 g/mol
V = 0,025 L

dit N ?
N = g/BE/V
= 0,5 g/204,2g/mol/0,025 L
N = 0,097 N

A6_Aisyah Yutikasari Karepesina 2 Mar
b. Diket = Vp= 25 ml= 0,025 L
Np= 0,097 N
Vs = 20 mL = 0,02 L
Ditanya = Ns?
Jawab: Vpx Np = Vs x Ns
0,025 L x 0,097 N = 0,02 Lx Ns
Ns= 0,025 Lx 0,097 N/ 0,02 L
= 0,002 LN/ 0,02 L
Ns = 0,1 N

A3_Faradilla Nukuhehe 2 Mar
A. Dik : massa KHP = 0,5 g
Volume = 25 mL = 0,025 L
Mr KHP = 204,2 g/mol
Ditanya : N KHP??
Penyelesaian :
N KHP = Massa/BE/V
= 0,5 /204,2/0,024
= 0,097 N

A6_Sahrin Jaya Renandra 2 Mar
2.dik V NaOH = 20 ml = 0,02 L
dit N NaOH ?
Vp x Np = Vs x Ns
0,025 x 0,097 = 0,02 x Ns
Ns = 0,025 x 0,097/0,02
= 0,122

A6_Wina Putri 2 Mar
b. Diket : V NaOH = 20 mL = 0,02 L

Ditanya : N NaOH ?

Jawab : Vp.Vp = Vs. Ns

0,025 L . 0,0976 N = 0,02L . Ns

0,00244 = 0,02 . Ns

Ns = 0,00244/0,02

Ns = 0,122 N

A4_Cessy Trezia 2 Mar
Diket :
Gram KHP : 0,5g
BE KHP : BM / 1 = 204,22
Ditanya : N
N = Gram KHP / BE KHP / V
= 0,5/204,22/25
= 9,79x 10^-5
= 0,097 N

A4_Cessy Trezia 2 Mar
V KHP x N KHP = V NaOH x N NaOH

25x 0,097 = 20 x N NaOH

25x0,097 / 20 = 0,12125

N NaOH = 0,12125 N

Tambahkan komentar kelas...