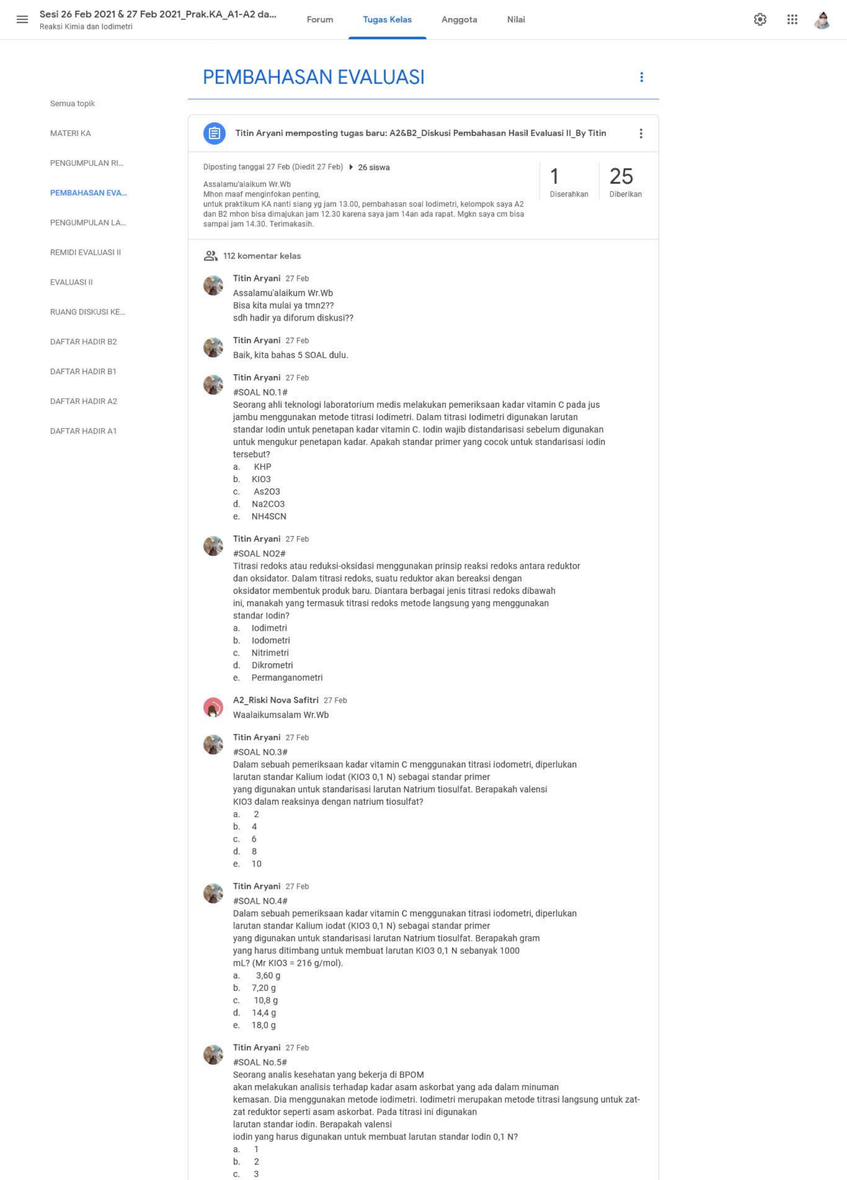


PEMBAHASAN EVALUASI

Titin Aryani memposting tugas baru: A2&B2_Diskusi Pembahasan Hasil Evaluasi II_By Titin

Diposting tanggal 27 Feb (Diedit 27 Feb) ▸ 26 siswa

1 Diserahkan | 25 Diberikan

Assalamu'alaikum Wr.Wb
Mhon maaf menginfokan penting,
untuk praktikum KA nanti siang yg jam 13.00, pembahasan soal Iodimetri, kelompok saya A2 dan B2 mhon bisa dimajukan jam 12.30 karena saya jam 14an ada rapat. Mgkn saya cm bisa sampai jam 14.30. Terimakasih.

112 komentar kelas

Titin Aryani 27 Feb
Assalamu'alaikum Wr.Wb
Bisa kita mulai ya tmn2??
sdh hadir ya diforum diskusi??

Titin Aryani 27 Feb
Baik, kita bahas 5 SOAL dulu.

Titin Aryani 27 Feb
#SOAL NO.1#
Seorang ahli teknologi laboratorium medis melakukan pemeriksaan kadar vitamin C pada jus jambu menggunakan metode titrasi Iodimetri. Dalam titrasi Iodimetri digunakan larutan standar Iodin untuk penetapan kadar vitamin C. Iodin wajib distandarisasi sebelum digunakan untuk mengukur penetapan kadar. Apakah standar primer yang cocok untuk standarisasi iodin tersebut?
a. KHP
b. KIO3
c. As2O3
d. Na2CO3
e. NH4SCN

Titin Aryani 27 Feb
#SOAL NO2#
Titrasi redoks atau reduksi-oksidasi menggunakan prinsip reaksi redoks antara reduktor dan oksidator. Dalam titrasi redoks, suatu reduktor akan bereaksi dengan oksidator membentuk produk baru. Diantara berbagai jenis titrasi redoks dibawah ini, manakah yang termasuk titrasi redoks metode langsung yang menggunakan standar Iodin?
a. Iodimetri
b. Iodometri
c. Nitrimetri
d. Dikrometri
e. Permanganometri

A2_Riski Nova Safitri 27 Feb
Waalaikumsalam Wr.Wb

Titin Aryani 27 Feb
#SOAL NO.3#
Dalam sebuah pemeriksaan kadar vitamin C menggunakan titrasi iodometri, diperlukan larutan standar Kalium iodat (KIO3 0,1 N) sebagai standar primer yang digunakan untuk standarisasi larutan Natrium tiosulfat. Berapakah valensi KIO3 dalam reaksinya dengan natrium tiosulfat?
a. 2
b. 4
c. 6
d. 8
e. 10

Titin Aryani 27 Feb
#SOAL NO.4#
Dalam sebuah pemeriksaan kadar vitamin C menggunakan titrasi iodometri, diperlukan larutan standar Kalium iodat (KIO3 0,1 N) sebagai standar primer yang digunakan untuk standarisasi larutan Natrium tiosulfat. Berapakah gram yang harus ditimbang untuk membuat larutan KIO3 0,1 N sebanyak 1000 mL? (Mr KIO3 = 216 g/mol).
a. 3,60 g
b. 7,20 g
c. 10,8 g
d. 14,4 g
e. 18,0 g

Titin Aryani 27 Feb
#SOAL No.5#
Seorang analis kesehatan yang bekerja di BPOM akan melakukan analisis terhadap kadar asam askorbat yang ada dalam minuman kemasan. Dia menggunakan metode iodimetri. Iodimetri merupakan metode titrasi langsung untuk zat-zat reduktor seperti asam askorbat. Pada titrasi ini digunakan larutan standar iodin. Berapakah valensi iodin yang harus digunakan untuk membuat larutan standar Iodin 0,1 N?
a. 1
b. 2
c. 3

d. 4
e. 5

Titin Aryani 27 Feb
SILAHKAN DICOBA MENJAWAB DENGAN DISERTAI ALASANNYA. Untuk yang soal perhitungan silahkan dituliskan cara mengerjakannya...Terimaksih,.!!

B2_Sulma Hajijatur Ridlwana 27 Feb
Izin menjawab Bu
Jawaban no
2. yang termasuk titrasi redoks metode langsung yang menggunakan
standar Iodin adalah iodimetri , termasuk metode langsung karena ketika dalam proses titrasi, titran dan titrat bisa langsung direaksikan.

Rizka Cut Tiara 27 Feb
Baik bu

Rizka Cut Tiara 27 Feb
Baik bu

A2_Sinta Dewi 27 Feb
Izin menjawab no 2 bu
Jawaban nya adalah A. iodometri, iodimetri adalah titrasi redoks yang melibatkan titrasi iodin yang diproduksi dalam reaksi dengan larutan standar natrium tiosulfat.

A2_Agnes Putri Utami 27 Feb
Izin menjawab buu
2. A (iodimetri) karena termasuk titrasi redoks metode langsung yang menggunakan standar iodin.

A2_Mar'atunSoalihah 27 Feb
Izin menjawab nomor 2
Jawabannya A. Iodimetri, karena di titrasi iodimetri,iodin lah yang digunakan untuk melakukan titrasi redoks metode langsung

A2_Anita Khoirun Nisa 27 Feb
jawaban nomer 1
As2O3, karena larutan I2 distandarisasi dengan menggunakan standar primerAs2O3 dilarutkan dalam natrium hidroksida dan kemudian dinetralkandengan penambahan asam. Disebabkan kelarutan iodine dalam air nilainya kecil makalarutan I2 dibuat dengan melarutkan I2 dalam larutan KI, dengan demikian dalamkeadaan sebenarnya yang dipakai untuk titrasi adalah larutan I3-.
mohon maaf jika salah ibu

Titin Aryani 27 Feb
Ok,,,DItunggu respon yang lain...^_^

Titin Aryani 27 Feb
Mengingatkan, Yang aktif dalam diskusi maka nilai keaktifannya bagus, sehingga bisa meningkatkan nilai praktikum....Semangat..

A2_Agnes Putri Utami 27 Feb
Jawaban no 4
Diket :
N= 0,1N
BE= Mr/valensi= 216/6
= 36
Vol= 1000 mL =1 L

Jawab :
g =Nx BEx V
g =0,1x 36x 1
g =360 gram

Jadi banyak massa (gram) yang harus ditimbang untuk membuat larutan KIO3 0,1N sebanyak 1000 ml adalah 360 g.

A2_Wardina Fitriya 27 Feb
Izin menjawab no 2 bu.
iodimetri karena iodimetri merupakan Metode Titrasi redoks yang melibatkan iodin yang bereaksi secara langsung. Iodium merupakan oksidator yang relative kuat. Iodium akan mereduksi senyawa – senyawa yang memilki potensial reduksi lebih kecil

B2_ Siti wulandari 27 Feb
Izin menjawab nomer 1 ibu, standar primer yang cocok untuk Standarisasi iodine adalah As2O3 karena standar tersebut baik dan paling sering digunakan. Standar tersebut memiliki senyawa yang stabil dan tersedia dengan kemurnian yang tinggi
Maaf jika salah ibu🙏

B2_Sulma Hajijatur Ridlwana 27 Feb
Bu izin bertanya untuk no.4 rumus yg digunakan %b/b = VI2× NI2×BE vit.C ×fp×100%/ berat sampel
Bener atau salah Bu?

A2_Anita Khoirun Nisa 27 Feb
jawaban nomer 4
diket :
valensi KIO3 = 6

Mr = 216

N = 0,1 N

jawab :

N = g/BE

N = g/(Mr/valensi)

0,1 = g/(216/6)

0,1 = g/36

g = 0,1 x 36

g = 3,6 gram

Titin Aryani 27 Feb

#KONFIRMASI JAWABN NO.1#
Sebagian besar tmn2 menjawab dengan benar ya bahwa No.1, Standar primernya adalah KIO_3.

Benar ya alasannya.
Saya tambahkan, karena:

KHP => adalah asam lemah, cocok untuk standarisasi larutan basa kuat seperti NaOH dalam reaksi asam basa, tidak cocok untuk Iodin, karena iodin adalah oksidator dalam reaksi redoks.
KIO_3=> adalah Oksidator dan Iodin oksidator sehingga tidak bereaksi. KIO_3 digunakan untuk standarisasi $Na_2S_2O_3$.
Na_2CO_3=>Basa lemah, dan standar primer yang cocok untuk standarisasi asam kuat seperti HCl.
NH_4SCN=>Adalah standar untuk titrasi argentometri (pengendapan perak atau $AgNO_3$)

Titin Aryani 27 Feb

#KONFIRMASI JAWABAN NO2#
Jawaban tmn2 semuanya benar..good job...!
No. 2. A. Iodimetri,
karena titrasi redoks metode langsung yang menggunakan
standar Iodin adalah iodimetri

Titin Aryani 27 Feb

#KONFIRMASI JAWABAN NO4#
Yang menjawab a. 3,60 g benar ya...good job...!Cara menjawab

Diket : N = 0,1 N
BE = 1/6 BM 216/6 = 36g/Eq
V = 1000ml = 1

Ditanya : g ...?
Rumus==> N=g/(BExV), sehingga jika dipindah ruas==> g = N × BE × V

Jawab:
g = N × BE × V
g = 0,1 × 36 × 1
g = 3,60 g
Jadi,
Banyaknya massa (gram) yang harus ditimbang untuk membuat larutan KIO_3 0,1 N sebanyak 1000 mL adalah 3,60 g.

Titin Aryani 27 Feb

B2_Sulma Hajijatur Ridlwana
Bu izin bertanya untuk no.4 rumus yg digunakan %b/b = VI_2× NI_2×BE vit.C ×fp×100%/ berat sampel
Bener atau salah Bu?

JAWAB:
Cara menjawabnya seperti yang saya tuliskan diatas ya mb....^_^

A2_Wardina Fitriya 27 Feb

Izin menjawab no 1 bu.

Larutan iodium standar dapat dibuat dengan menimbang langsung iodium murni dan pengenceran dalam botol volumetrik, Iodium, dimurnikan dengan sublimasi dan ditambahkan pada suatu larutan KI pekat, yang ditimbang dengan teliti sebelum dan setelah penambahan iodium. Akan tetapi, biasanya larutan distandardisasikan terhadap suatu standar primer, As_2O_3 yang paling biasa digunakan.

Titin Aryani 27 Feb

yuk kita coba kerjakan no. 3 dan 5 blm ada yg menjawab

Titin Aryani 27 Feb

SAMBIL MENUNGGU yang menjawab No.3 dan 5, Kita lanjut ke soal No6-10.

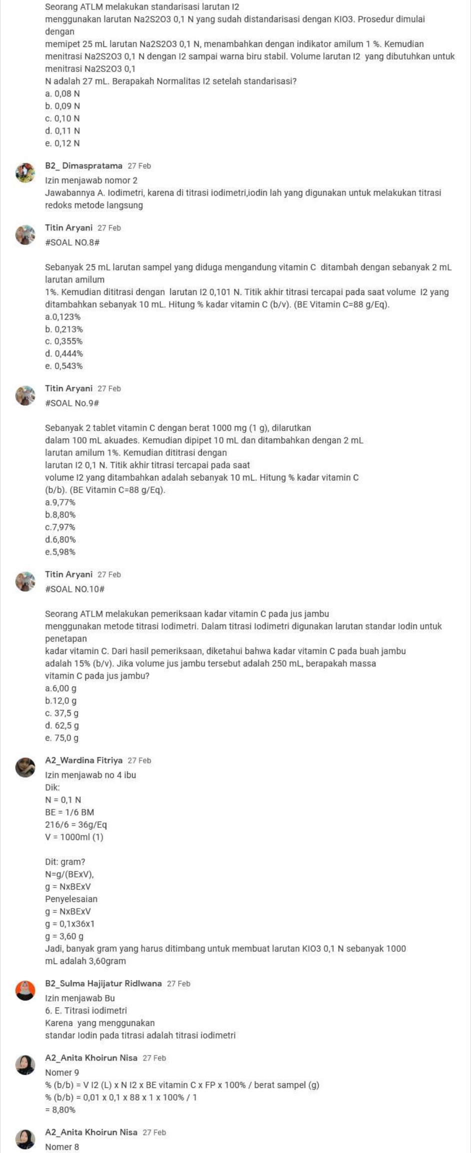
Titin Aryani 27 Feb

#SOAL NO.6#
Seorang analis kesehatan yang bekerja di BPOM akan melakukan analisis terhadap kadar asam askorbat yang ada dalam minuman kemasan. Dia menggunakan metode analisa titrimetri atau volumetri. Titrimetri atau volumetri
merupakan metode titrasi langsung untuk zat-zat reduktor seperti asam askorbat. Pada titrasi ini digunakan
larutan baku iodin. Apakah nama titrasi tersebut?

A. Titrasi permanganometri
B. Titrasi pengendapan
C. Titrasi alkalimetri
D. Titrasi iodometri
E. Titrasi iodimetri

Titin Aryani 27 Feb

#SOAL NO 7#



Seorang ATLM melakukan standarisasi larutan I2
menggunakan larutan Na2S2O3 0,1 N yang sudah distandarisasi dengan KIO3. Prosedur dimulai dengan
memipet 25 mL larutan Na2S2O3 0,1 N, menambahkan dengan indikator amilum 1 %. Kemudian menitrasi Na2S2O3 0,1 N dengan I2 sampai warna biru stabil. Volume larutan I2 yang dibutuhkan untuk menitrasi Na2S2O3 0,1
N adalah 27 mL. Berapakah Normalitas I2 setelah standarisasi?
a. 0,08 N
b. 0,09 N
c. 0,10 N
d. 0,11 N
e. 0,12 N

B2_ Dimaspratama 27 Feb
Izin menjawab nomor 2
Jawabannya A. Iodimetri, karena di titrasi iodimetri,iodin lah yang digunakan untuk melakukan titrasi redoks metode langsung

Titin Aryani 27 Feb
#SOAL NO.8#

Sebanyak 25 mL larutan sampel yang diduga mengandung vitamin C ditambah dengan sebanyak 2 mL larutan amilum
1%. Kemudian dititrasi dengan larutan I2 0,101 N. Titik akhir titrasi tercapai pada saat volume I2 yang ditambahkan sebanyak 10 mL. Hitung % kadar vitamin C (b/v). (BE Vitamin C=88 g/Eq).
a.0,123%
b. 0,213%
c. 0,355%
d. 0,444%
e. 0,543%

Titin Aryani 27 Feb
#SOAL No.9#

Sebanyak 2 tablet vitamin C dengan berat 1000 mg (1 g), dilarutkan
dalam 100 mL akuades. Kemudian dipipet 10 mL dan ditambahkan dengan 2 mL
larutan amilum 1%. Kemudian dititrasi dengan
larutan I2 0,1 N. Titik akhir titrasi tercapai pada saat
volume I2 yang ditambahkan adalah sebanyak 10 mL. Hitung % kadar vitamin C
(b/b). (BE Vitamin C=88 g/Eq).
a.9,77%
b.8,80%
c.7,97%
d.6,80%
e.5,98%

Titin Aryani 27 Feb
#SOAL NO.10#

Seorang ATLM melakukan pemeriksaan kadar vitamin C pada jus jambu
menggunakan metode titrasi Iodimetri. Dalam titrasi Iodimetri digunakan larutan standar Iodin untuk penetapan
kadar vitamin C. Dari hasil pemeriksaan, diketahui bahwa kadar vitamin C pada buah jambu
adalah 15% (b/v). Jika volume jus jambu tersebut adalah 250 mL, berapakah massa
vitamin C pada jus jambu?
a.6,00 g
b.12,0 g
c. 37,5 g
d. 62,5 g
e. 75,0 g

A2_Wardina Fitriya 27 Feb
Izin menjawab no 4 ibu
Dik:
N = 0,1 N
BE = 1/6 BM
216/6 = 36g/Eq
V = 1000ml (1)

Dit: gram?
N=g/(BExV),
g = NxBExV
Penyelesaian
g = NxBExV
g = 0,1x36x1
g = 3,60 g
Jadi, banyak gram yang harus ditimbang untuk membuat larutan KIO3 0,1 N sebanyak 1000 mL adalah 3,60gram

B2_Sulma Hajijatur Ridlwana 27 Feb
Izin menjawab Bu
6. E. Titrasi iodimetri
Karena yang menggunakan
standar Iodin pada titrasi adalah titrasi iodimetri

A2_Anita Khoirun Nisa 27 Feb
Nomer 9
% (b/b) = V I2 (L) x N I2 x BE vitamin C x FP x 100% / berat sampel (g)
% (b/b) = 0,01 x 0,1 x 88 x 1 x 100% / 1
= 8,80%

A2_Anita Khoirun Nisa 27 Feb
Nomer 8

%(b/v) = V I2 (L) x N I2 x BE vitamin C x 100% / V sampel (mL)
%(b/v) = 0,01 x 0,101 x 88 x 100% / 25
= 0,355%

A2_Mar'atunSoalihah 27 Feb

No 6. E Titrasi iodimetri karena titrasi iodimetri menggunakan larutan baku iodin

A2_Anita Khoirun Nisa 27 Feb

Nomer 7
Diketahui :
volume Na2S2O3 yg digunakan : 25 mL
volume I2 yg dibutuhkan dalam titrasi : 27 mL
Ditanya : berapakah Normalitas I2 ?
Jawab :
(V x N) I2 = (V x N) Na2S2O3
27 x N I2 = 25 x 0,1
N I2 = 0,09 N
Sehingga Normalitas I2 setelah standarisasi adalah 0,09 N

B2_ Tithi Angeli 27 Feb

Izin menjawab no 2 bu
Jawaban nya adalah A. iodometri, iodimetri adalah titrasi redoks yang melibatkan titrasi iodin yang diproduksi dalam reaksi dengan larutan standar natrium tiosulfat.

A2_Desy Natasya R Dako 27 Feb

Izin menjawab bu,
6. (E) Titirasi iodimetri, karena menggunakan larutan baku iodium yang di gunakan sebagai panititer dalam larutan yang sedikit asam

A2_Riski Nova Safitri 27 Feb

Izin menjawab soal nomor 8 bu
8. % b/v = V I2 (L) × N I2 × BE vitamin C × 100% / V sampel
= 0,01 × 0,101 × 88 × 100 / 25
= 8,888/25
= 0,355 %

Titin Aryani 27 Feb

B2_Sulma Hajijatur Ridlwana->No.2 benar
A2_Sinta Dewi-> No. 2 benar
A2_Agnes Putri Utami-> No.2 Benar
A2_Mar'atunSoalihah-> No.2 benar
A2_Anita Khoirun Nisa->No.1 benar
A2_Agnes Putri Utami->No.4 kurang tepat
A2_Wardina Fitriya->No.1 & 2 benar
B2_ Siti wulandari->benar
A2_Anita Khoirun Nisa->No.4 benar
B2_ Dimaspratama->No.2 benar

A2_Anita Khoirun Nisa 27 Feb

Nomer 10
% b/v = massa zat terlarut/volume larutan x 100%
15% = g/250 mL x 100%
g = 15 x 250 / 100
g = 37,5 gram

A2_Lathifa Endrisalma 27 Feb

Izin menjawab nomor 6 bu
Titrasi iodimetri karena titrasi ini bertujuan untuk mengetahui analisis terhadap asam askorbat menggunakan sampel larutan baku iodium

B2_Sulma Hajijatur Ridlwana 27 Feb

No. 7(V×N)I2 = (V×N)Na2S2O3

27×NI2= 25×0,1NI2= 2,5/27

= 0,09 N (b)

B2_ Siti wulandari 27 Feb

Izin menjawab nomer 10 ibu
10.
% (b/v) = x / 250 ml x 100 %
15% = x / 250 ml x 100%
X. = 250 ml x 15 / 100
X. = 37,5 g

Titin Aryani 27 Feb

#KONFIRMASI JAWABAN NO6#
No 6. E Titrasi iodimetri karena titrasi iodimetri menggunakan larutan baku iodin

B2_Sulma Hajijatur Ridlwana 27 Feb

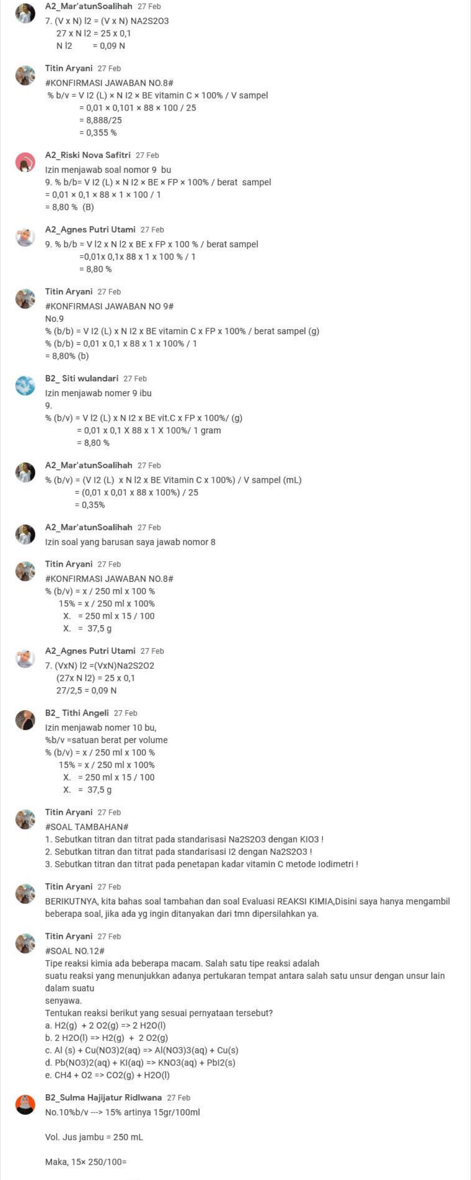
No.9 % (b/b) = V I2 (L) x N I2 x BE vitamin C x FP x 100% / berat sampel (g)

% (b/b) = 0,01 x 0,1 x 88 x 1 x 100% / 1

= 8,80% (b)

Titin Aryani 27 Feb

#KONFIRMASI JAWABN NO.7#
No. 7(V×N)I2 = (V×N)Na2S2O3
27×NI2= 25×0,1NI2= 2,5/27
= 0,09 N



A2_Mar'atunSoalihah 27 Feb

7. (V x N) I2 = (V x N) NA2S2O3
27 x N I2 = 25 x 0,1
N I2 = 0,09 N

Titin Aryani 27 Feb

#KONFIRMASI JAWABAN NO.8#
% b/v = V I2 (L) × N I2 × BE vitamin C × 100% / V sampel
= 0,01 × 0,101 × 88 × 100 / 25
= 8,888/25
= 0,355 %

A2_Riski Nova Safitri 27 Feb

Izin menjawab soal nomor 9 bu
9. % b/b= V I2 (L) × N I2 × BE × FP × 100% / berat sampel
= 0,01 × 0,1 × 88 × 1 × 100 / 1
= 8,80 % (B)

A2_Agnes Putri Utami 27 Feb

9. % b/b = V I2 x N I2 x BE x FP x 100 % / berat sampel
=0,01x 0,1x 88 x 1 x 100 % / 1
= 8,80 %

Titin Aryani 27 Feb

#KONFIRMASI JAWABAN NO 9#
No.9
% (b/b) = V I2 (L) x N I2 x BE vitamin C x FP x 100% / berat sampel (g)
% (b/b) = 0,01 x 0,1 x 88 x 1 x 100% / 1
= 8,80% (b)

B2_ Siti wulandari 27 Feb

Izin menjawab nomer 9 ibu
9.
% (b/v) = V I2 (L) x N I2 x BE vit.C x FP x 100%/ (g)
= 0,01 x 0,1 X 88 x 1 X 100%/ 1 gram
= 8,80 %

A2_Mar'atunSoalihah 27 Feb

% (b/v) = (V I2 (L) x N I2 x BE Vitamin C x 100%) / V sampel (mL)
= (0,01 x 0,01 x 88 x 100%) / 25
= 0,35%

A2_Mar'atunSoalihah 27 Feb

Izin soal yang barusan saya jawab nomor 8

Titin Aryani 27 Feb

#KONFIRMASI JAWABAN NO.8#
% (b/v) = x / 250 ml x 100 %
15% = x / 250 ml x 100%
X. = 250 ml x 15 / 100
X. = 37,5 g

A2_Agnes Putri Utami 27 Feb

7. (VxN) I2 =(VxN)Na2S2O2
(27x N I2) = 25 x 0,1
27/2,5 = 0,09 N

B2_ Tithi Angeli 27 Feb

Izin menjawab nomer 10 bu,
%b/v =satuan berat per volume
% (b/v) = x / 250 ml x 100 %
15% = x / 250 ml x 100%
X. = 250 ml x 15 / 100
X. = 37,5 g

Titin Aryani 27 Feb

#SOAL TAMBAHAN#
1. Sebutkan titran dan titrat pada standarisasi Na2S2O3 dengan KIO3 !
2. Sebutkan titran dan titrat pada standarisasi I2 dengan Na2S2O3 !
3. Sebutkan titran dan titrat pada penetapan kadar vitamin C metode Iodimetri !

Titin Aryani 27 Feb

BERIKUTNYA, kita bahas soal tambahan dan soal Evaluasi REAKSI KIMIA,Disini saya hanya mengambil beberapa soal, jika ada yg ingin ditanyakan dari tmn dipersilahkan ya.

Titin Aryani 27 Feb

#SOAL NO.12#
Tipe reaksi kimia ada beberapa macam. Salah satu tipe reaksi adalah
suatu reaksi yang menunjukkan adanya pertukaran tempat antara salah satu unsur dengan unsur lain dalam suatu
senyawa.
Tentukan reaksi berikut yang sesuai pernyataan tersebut?
a. H2(g) + 2 O2(g) => 2 H2O(l)
b. 2 H2O(l) => H2(g) + 2 O2(g)
c. Al (s) + Cu(NO3)2(aq) => Al(NO3)3(aq) + Cu(s)
d. Pb(NO3)2(aq) + KI(aq) => KNO3(aq) + PbI2(s)
e. CH4 + O2 => CO2(g) + H2O(l)

B2_Sulma Hajijatur Ridlwana 27 Feb

No.10%b/v ---> 15% artinya 15gr/100ml

Vol. Jus jambu = 250 mL

Maka, 15× 250/100=

-----> 15×2,5 = 37,5 g (c)

Titin Aryani 27 Feb

#SOAL NO.15#
Tipe reaksi kimia ada beberapa macam. Salah satu tipe reaksi adalah
suatu reaksi yang menunjukkan adanya reaksi oksidasi antara senyawa hidrokarbon dengan oksigen.

Tentukan
reaksi berikut yang sesuai pernyataan tersebut?
a. H2(g) + 2 O2(g) => 2 H2O(l)
b. 2 H2O(l) => H2(g) + 2 O2(g)
c. Al (s) + Cu(NO3)2(aq) => Al(NO3)3(aq) + Cu(s)
d. Pb(NO3)2(aq) + KI(aq) => KNO3(aq) + PbI2(s)
e. CH4 + O2 => CO2(g) + H2O(l)

Titin Aryani 27 Feb

#SOAL NO.19#
Perhatikan reaksi kimia berikut ini:
AgF + CaCl2 => AgCl + CaF2
Setarakan persamaan reaksi tersebut dengan menentukan nilai a;b;c;d; dan tentukan jenis reaksinya?

a. a = 4 ; b = 2 ; c = 4 ; d = 2, Dekomposisi
b. a = 1 ; b = 1 ; c = 1 ; d = 2, Single Replacement
c. a = 2 ; b = 1 ; c = 2 ; d = 1, Double Replacement
d. a = 2 ; b = 1 ; c = 2 ; d = 1, Single Replacemente.
e. a = 2 ; b = 1 ; c = 2 ; d = 1, Synthesis

A2_Agnes Putri Utami 27 Feb

6. E (Iodimetri) karena iodimetri digunakan dalam suasana larutan yang sedikit asam.

A2_Mar'atunSoalihah 27 Feb

9. % (b/b) = (V I2 (L) x N I2 x BE Vitamin C x FP x 100%) / berat sampel (g)
= (0,01 x 0,1 x 88 x 1 x 100%) / 1
= 8,80 %

A2_Anita Khoirun Nisa 27 Feb

nomer 12
c. Al (s) + Cu(NO3)2(aq) => Al(NO3)3(aq) + Cu(s)
karena reaksi tersebut termasuk jenis reaksi single replacement (reaksi dimana satu unsur menggantikan unsur lainnya)

Titin Aryani 27 Feb

A2_Anita Khoirun Nisa --> No.10 benar
A2_Lathifa Endrisalma --> No. 6 benar
B2_Sulma Hajijatur Ridlwana -->
No. 7 benar
B2_ Siti wulandarià
No. 10 benar
B2_Sulma Hajijatur RidlwanaàNo.9
benar
A2_Mar'atunSoalihahà
No.7
A2_Riski Nova SafitriàNo.9
benar
A2_Agnes Putri UtamiàNo.
9 benar
B2_ Siti wulandariàNo.9
benar
A2_Mar'atunSoalihahà
No. 8 benar
A2_Agnes Putri UtamiàNo.7
benar
B2_ Tithi AngeliàNo.10
benar
B2_Sulma Hajijatur RidlwanaàNo.
10 benar
A2_Agnes Putri Utamià
No. 6 benar
A2_Mar'atunSoalihahàNo.9
benar
A2_Anita Khoirun Nisaà
No. 12 benar

A2_Mar'atunSoalihah 27 Feb

19. 2AgF + Cacl ----> 2AgCl + CaF2
a = 2, b = 1, c = 2, d = 1

A2_Agnes Putri Utami 27 Feb

Izin menjawab soal tambahan
1. Titran : Na2S2O3
Titrat : KIO3
2. Titran : I2
Titrat :Na2S2O3
3. Titran : I2
Titrat : vitamin C

A2_Mar'atunSoalihah 27 Feb

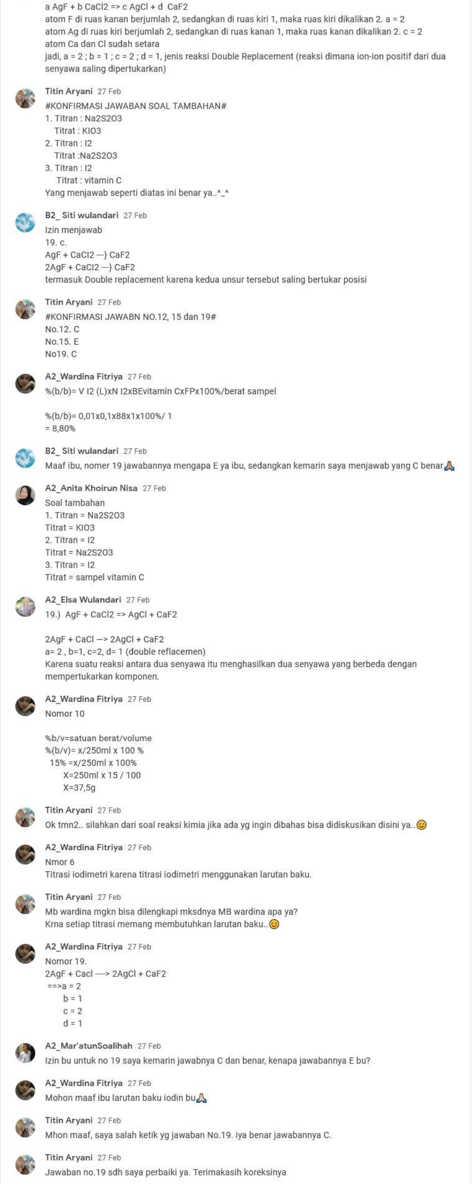
15. E. CH4 + O2 ---> CO2 + H2O

A2_Mar'atunSoalihah 27 Feb

12.C. Al + Cu(NO3)2 -----> Al(NO3)3 + Cu

A2_Anita Khoirun Nisa 27 Feb

nomer 19



a AgF + b CaCl2 => c AgCl + d CaF2
atom F di ruas kanan berjumlah 2, sedangkan di ruas kiri 1, maka ruas kiri dikalikan 2. a = 2
atom Ag di ruas kiri berjumlah 2, sedangkan di ruas kanan 1, maka ruas kanan dikalikan 2. c = 2
atom Ca dan Cl sudah setara
jadi, a = 2 ; b = 1 ; c = 2 ; d = 1, jenis reaksi Double Replacement (reaksi dimana ion-ion positif dari dua senyawa saling dipertukarkan)

Titin Aryani 27 Feb
#KONFIRMASI JAWABAN SOAL TAMBAHAN#
1. Titran : Na2S2O3
   Titrat : KIO3
2. Titran : I2
   Titrat :Na2S2O3
3. Titran : I2
   Titrat : vitamin C
Yang menjawab seperti diatas ini benar ya..^_^

B2_ Siti wulandari 27 Feb
Izin menjawab
19. c.
AgF + CaCl2 ---} CaF2
2AgF + CaCl2 ---} CaF2
termasuk Double replacement karena kedua unsur tersebut saling bertukar posisi

Titin Aryani 27 Feb
#KONFIRMASI JAWABN NO.12, 15 dan 19#
No.12. C
No.15. E
No19. C

A2_Wardina Fitriya 27 Feb
%(b/b)= V I2 (L)xN I2xBEvitamin CxFPx100%/berat sampel

%(b/b)= 0,01x0,1x88x1x100%/ 1
= 8,80%

B2_ Siti wulandari 27 Feb
Maaf ibu, nomer 19 jawabannya mengapa E ya ibu, sedangkan kemarin saya menjawab yang C benar🙏

A2_Anita Khoirun Nisa 27 Feb
Soal tambahan
1. Titran = Na2S2O3
Titrat = KIO3
2. Titran = I2
Titrat = Na2S2O3
3. Titran = I2
Titrat = sampel vitamin C

A2_Elsa Wulandari 27 Feb
19.) AgF + CaCl2 => AgCl + CaF2

2AgF + CaCl —> 2AgCl + CaF2
a= 2 , b=1, c=2, d= 1 (double reflacemen)
Karena suatu reaksi antara dua senyawa itu menghasilkan dua senyawa yang berbeda dengan mempertukarkan komponen.

A2_Wardina Fitriya 27 Feb
Nomor 10

%b/v=satuan berat/volume
%(b/v)= x/250ml x 100 %
 15% =x/250ml x 100%
   X=250ml x 15 / 100
   X=37,5g

Titin Aryani 27 Feb
Ok tmn2.. silahkan dari soal reaksi kimia jika ada yg ingin dibahas bisa didiskusikan disini ya..😊

A2_Wardina Fitriya 27 Feb
Nmor 6
Titrasi iodimetri karena titrasi iodimetri menggunakan larutan baku.

Titin Aryani 27 Feb
Mb wardina mgkn bisa dilengkapi mksdnya MB wardina apa ya?
Krna setiap titrasi memang membutuhkan larutan baku..😊

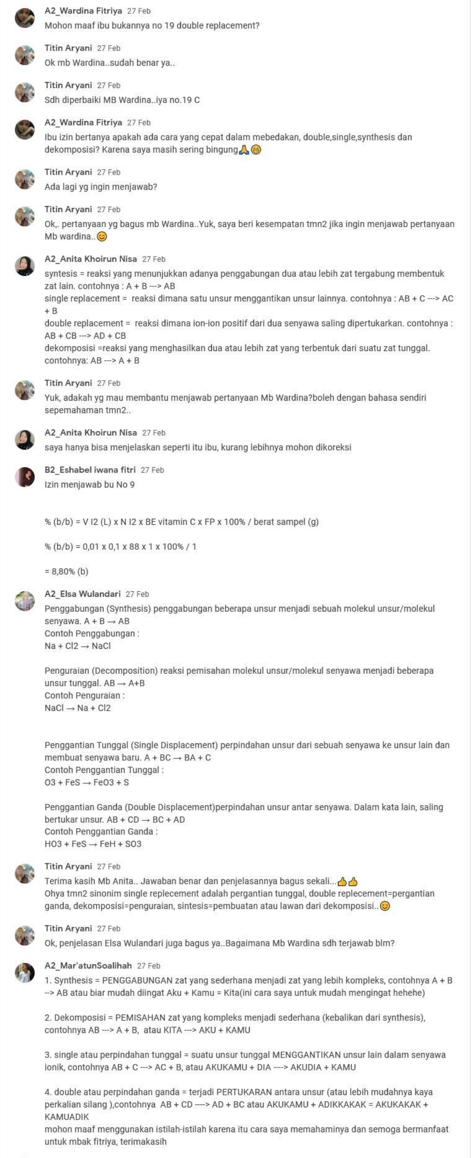
A2_Wardina Fitriya 27 Feb
Nomor 19.
2AgF + Cacl ----> 2AgCl + CaF2
 ==>a = 2
   b = 1
   c = 2
   d = 1

A2_Mar'atunSoalihah 27 Feb
Izin bu untuk no 19 saya kemarin jawabnya C dan benar, kenapa jawabannya E bu?

A2_Wardina Fitriya 27 Feb
Mohon maaf ibu larutan baku iodin bu🙏

Titin Aryani 27 Feb
Mhon maaf, saya salah ketik yg jawaban No.19. iya benar jawabannya C.

Titin Aryani 27 Feb
Jawaban no.19 sdh saya perbaiki ya. Terimakasih koreksinya



A2_Wardina Fitriya 27 Feb
Mohon maaf ibu bukannya no 19 double replacement?

Titin Aryani 27 Feb
Ok mb Wardina..sudah benar ya..

Titin Aryani 27 Feb
Sdh diperbaiki MB Wardina..iya no.19 C

A2_Wardina Fitriya 27 Feb
Ibu izin bertanya apakah ada cara yang cepat dalam mebedakan, double,single,synthesis dan dekomposisi? Karena saya masih sering bingung🙏😁

Titin Aryani 27 Feb
Ada lagi yg ingin menjawab?

Titin Aryani 27 Feb
Ok,. pertanyaan yg bagus mb Wardina..Yuk, saya beri kesempatan tmn2 jika ingin menjawab pertanyaan Mb wardina..😊

A2_Anita Khoirun Nisa 27 Feb
syntesis = reaksi yang menunjukkan adanya penggabungan dua atau lebih zat tergabung membentuk zat lain. contohnya : A + B ---> AB
single replacement = reaksi dimana satu unsur menggantikan unsur lainnya. contohnya : AB + C ---> AC + B
double replacement = reaksi dimana ion-ion positif dari dua senyawa saling dipertukarkan. contohnya : AB + CB ---> AD + CB
dekomposisi =reaksi yang menghasilkan dua atau lebih zat yang terbentuk dari suatu zat tunggal. contohnya: AB ---> A + B

Titin Aryani 27 Feb
Yuk, adakah yg mau membantu menjawab pertanyaan Mb Wardina?boleh dengan bahasa sendiri sepemahaman tmn2..

A2_Anita Khoirun Nisa 27 Feb
saya hanya bisa menjelaskan seperti itu ibu, kurang lebihnya mohon dikoreksi

B2_Eshabel iwana fitri 27 Feb
Izin menjawab bu No 9

% (b/b) = V I2 (L) x N I2 x BE vitamin C x FP x 100% / berat sampel (g)

% (b/b) = 0,01 x 0,1 x 88 x 1 x 100% / 1

= 8,80% (b)

A2_Elsa Wulandari 27 Feb
Penggabungan (Synthesis) penggabungan beberapa unsur menjadi sebuah molekul unsur/molekul senyawa. A + B → AB
Contoh Penggabungan :
Na + Cl2 → NaCl

Penguraian (Decomposition) reaksi pemisahan molekul unsur/molekul senyawa menjadi beberapa unsur tunggal. AB → A+B
Contoh Penguraian :
NaCl → Na + Cl2

Penggantian Tunggal (Single Displacement) perpindahan unsur dari sebuah senyawa ke unsur lain dan membuat senyawa baru. A + BC → BA + C
Contoh Penggantian Tunggal :
O3 + FeS → FeO3 + S

Penggantian Ganda (Double Displacement)perpindahan unsur antar senyawa. Dalam kata lain, saling bertukar unsur. AB + CD → BC + AD
Contoh Penggantian Ganda :
HO3 + FeS → FeH + SO3

Titin Aryani 27 Feb
Terima kasih Mb Anita.. Jawaban benar dan penjelasannya bagus sekali...👍👍
Ohya tmn2 sinonim single replecement adalah pergantian tunggal, double replecement=pergantian ganda, dekomposisi=penguraian, sintesis=pembuatan atau lawan dari dekomposisi..😊

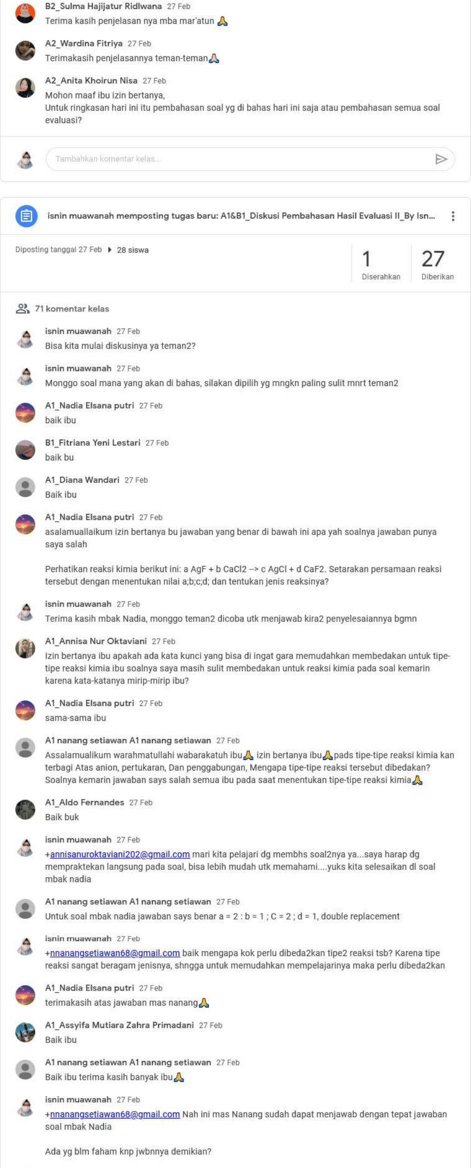
Titin Aryani 27 Feb
Ok, penjelasan Elsa Wulandari juga bagus ya..Bagaimana Mb Wardina sdh terjawab blm?

A2_Mar'atunSoalihah 27 Feb
1. Synthesis = PENGGABUNGAN zat yang sederhana menjadi zat yang lebih kompleks, contohnya A + B --> AB atau biar mudah diingat Aku + Kamu = Kita(ini cara saya untuk mudah mengingat hehehe)

2. Dekomposisi = PEMISAHAN zat yang kompleks menjadi sederhana (kebalikan dari synthesis), contohnya AB ---> A + B, atau KITA ---> AKU + KAMU

3. single atau perpindahan tunggal = suatu unsur tunggal MENGGANTIKAN unsur lain dalam senyawa ionik, contohnya AB + C ---> AC + B, atau AKUKAMU + DIA ----> AKUDIA + KAMU

4. double atau perpindahan ganda = terjadi PERTUKARAN antara unsur (atau lebih mudahnya kaya perkalian silang),contohnya AB + CD ----> AD + BC atau AKUKAMU + ADIKKAKAK = AKUKAKAK + KAMUADIK
mohon maaf menggunakan istilah-istilah karena itu cara saya memahaminya dan semoga bermanfaat untuk mbak fitriya, terimakasih



B2_Sulma Hajijatur Ridlwana 27 Feb
Terima kasih penjelasan nya mba mar'atun 🙏

A2_Wardina Fitriya 27 Feb
Terimakasih penjelasannya teman-teman🙏

A2_Anita Khoirun Nisa 27 Feb
Mohon maaf ibu izin bertanya,
Untuk ringkasan hari ini itu pembahasan soal yg di bahas hari ini saja atau pembahasan semua soal evaluasi?

isnin muawanah memposting tugas baru: A1&B1_Diskusi Pembahasan Hasil Evaluasi II_By Isn...

Diposting tanggal 27 Feb ▸ 28 siswa

1 Diserahkan
27 Diberikan

71 komentar kelas

isnin muawanah 27 Feb
Bisa kita mulai diskusinya ya teman2?

isnin muawanah 27 Feb
Monggo soal mana yang akan di bahas, silakan dipilih yg mngkn paling sulit mnrt teman2

A1_Nadia Elsana putri 27 Feb
baik ibu

B1_Fitriana Yeni Lestari 27 Feb
baik bu

A1_Diana Wandari 27 Feb
Baik ibu

A1_Nadia Elsana putri 27 Feb
asalamuallaikum izin bertanya bu jawaban yang benar di bawah ini apa yah soalnya jawaban punya saya salah

Perhatikan reaksi kimia berikut ini: a AgF + b $CaCl_2$ --> c AgCl + d CaF_2. Setarakan persamaan reaksi tersebut dengan menentukan nilai a;b;c;d; dan tentukan jenis reaksinya?

isnin muawanah 27 Feb
Terima kasih mbak Nadia, monggo teman2 dicoba utk menjawab kira2 penyelesaiannya bgmn

A1_Annisa Nur Oktaviani 27 Feb
Izin bertanya ibu apakah ada kata kunci yang bisa di ingat gara memudahkan membedakan untuk tipe-tipe reaksi kimia ibu soalnya saya masih sulit membedakan untuk reaksi kimia pada soal kemarin karena kata-katanya mirip-mirip ibu?

A1_Nadia Elsana putri 27 Feb
sama-sama ibu

A1 nanang setiawan A1 nanang setiawan 27 Feb
Assalamualikum warahmatullahi wabarakatuh ibu🙏 izin bertanya ibu🙏pads tipe-tipe reaksi kimia kan terbagi Atas anion, pertukaran, Dan penggabungan, Mengapa tipe-tipe reaksi tersebut dibedakan? Soalnya kemarin jawaban says salah semua ibu pada saat menentukan tipe-tipe reaksi kimia🙏

A1_Aldo Fernandes 27 Feb
Baik buk

isnin muawanah 27 Feb
+annisanuroktaviani202@gmail.com mari kita pelajari dg membhs soal2nya ya...saya harap dg mempraktekan langsung pada soal, bisa lebih mudah utk memahami....yuks kita selesaikan dl soal mbak nadia

A1 nanang setiawan A1 nanang setiawan 27 Feb
Untuk soal mbak nadia jawaban says benar a = 2 : b = 1 ; C = 2 ; d = 1, double replacement

isnin muawanah 27 Feb
+nnanangsetiawan68@gmail.com baik mengapa kok perlu dibeda2kan tipe2 reaksi tsb? Karena tipe reaksi sangat beragam jenisnya, shngga untuk memudahkan mempelajarinya maka perlu dibeda2kan

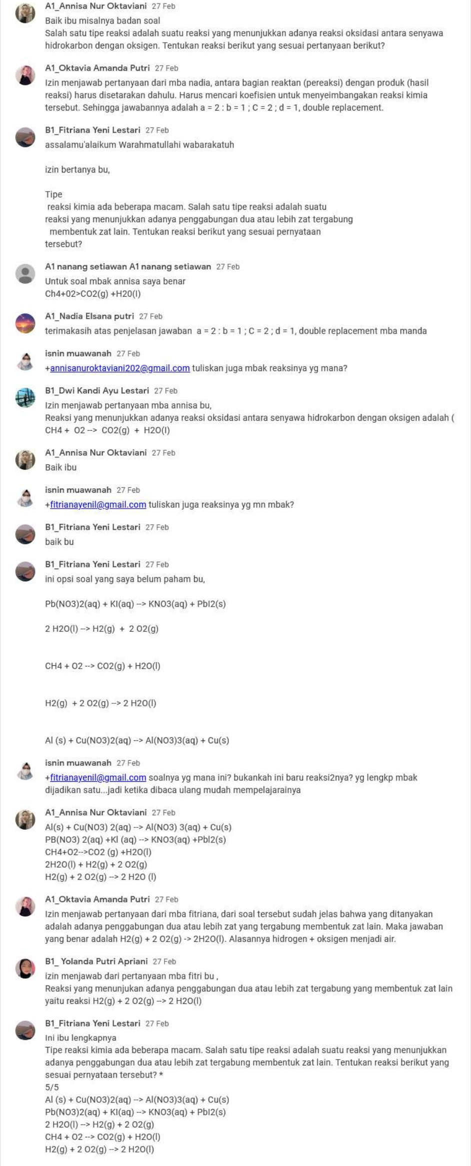
A1_Nadia Elsana putri 27 Feb
terimakasih atas jawaban mas nanang🙏

A1_Assyifa Mutiara Zahra Primadani 27 Feb
Baik ibu

A1 nanang setiawan A1 nanang setiawan 27 Feb
Baik ibu terima kasih banyak ibu🙏

isnin muawanah 27 Feb
+nnanangsetiawan68@gmail.com Nah ini mas Nanang sudah dapat menjawab dengan tepat jawaban soal mbak Nadia

Ada yg blm faham knp jwbnnya demikian?



A1_Annisa Nur Oktaviani 27 Feb
Baik ibu misalnya badan soal
Salah satu tipe reaksi adalah suatu reaksi yang menunjukkan adanya reaksi oksidasi antara senyawa hidrokarbon dengan oksigen. Tentukan reaksi berikut yang sesuai pertanyaan berikut?

A1_Oktavia Amanda Putri 27 Feb
Izin menjawab pertanyaan dari mba nadia, antara bagian reaktan (pereaksi) dengan produk (hasil reaksi) harus disetarakan dahulu. Harus mencari koefisien untuk menyeimbangakan reaksi kimia tersebut. Sehingga jawabannya adalah a = 2 : b = 1 ; C = 2 ; d = 1, double replacement.

B1_Fitriana Yeni Lestari 27 Feb
assalamu'alaikum Warahmatullahi wabarakatuh

izin bertanya bu,

Tipe
reaksi kimia ada beberapa macam. Salah satu tipe reaksi adalah suatu
reaksi yang menunjukkan adanya penggabungan dua atau lebih zat tergabung
membentuk zat lain. Tentukan reaksi berikut yang sesuai pernyataan
tersebut?

A1 nanang setiawan A1 nanang setiawan 27 Feb
Untuk soal mbak annisa saya benar
Ch4+02>CO2(g) +H20(l)

A1_Nadia Elsana putri 27 Feb
terimakasih atas penjelasan jawaban a = 2 : b = 1 ; C = 2 ; d = 1, double replacement mba manda

isnin muawanah 27 Feb
+annisanuroktaviani202@gmail.com tuliskan juga mbak reaksinya yg mana?

B1_Dwi Kandi Ayu Lestari 27 Feb
Izin menjawab pertanyaan mba annisa bu,
Reaksi yang menunjukkan adanya reaksi oksidasi antara senyawa hidrokarbon dengan oksigen adalah (CH4 + O2 --> CO2(g) + H2O(l)

A1_Annisa Nur Oktaviani 27 Feb
Baik ibu

isnin muawanah 27 Feb
+fitrianayenil@gmail.com tuliskan juga reaksinya yg mn mbak?

B1_Fitriana Yeni Lestari 27 Feb
baik bu

B1_Fitriana Yeni Lestari 27 Feb
ini opsi soal yang saya belum paham bu,

Pb(NO3)2(aq) + KI(aq) --> KNO3(aq) + PbI2(s)

2 H2O(l) --> H2(g) + 2 O2(g)

CH4 + O2 --> CO2(g) + H2O(l)

H2(g) + 2 O2(g) --> 2 H2O(l)

Al (s) + Cu(NO3)2(aq) --> Al(NO3)3(aq) + Cu(s)

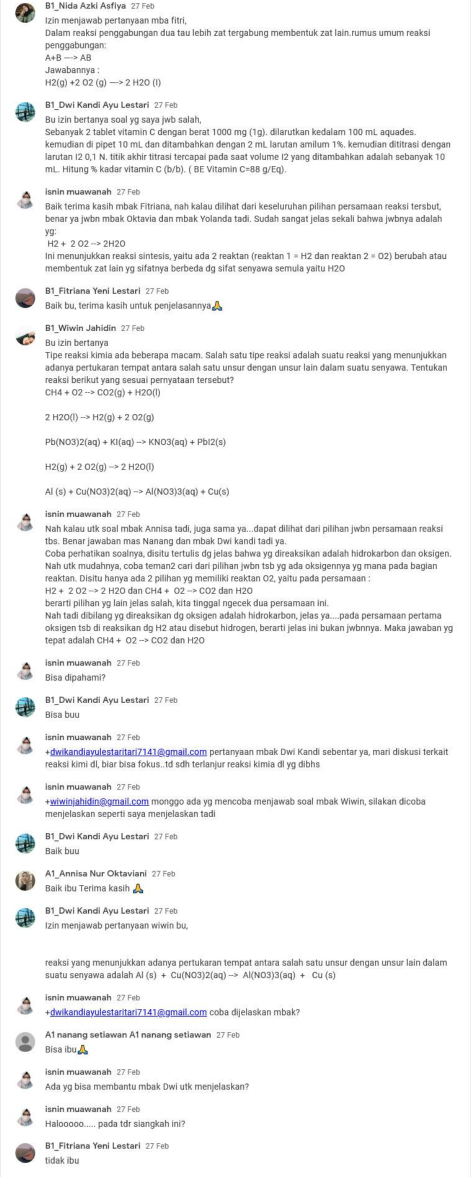
isnin muawanah 27 Feb
+fitrianayenil@gmail.com soalnya yg mana ini? bukankah ini baru reaksi2nya? yg lengkp mbak dijadikan satu...jadi ketika dibaca ulang mudah mempelajarainya

A1_Annisa Nur Oktaviani 27 Feb
Al(s) + Cu(NO3) 2(aq) --> Al(NO3) 3(aq) + Cu(s)
PB(NO3) 2(aq) +Kl (aq) --> KNO3(aq) +Pbl2(s)
CH4+O2-->CO2 (g) +H2O(l)
2H2O(l) + H2(g) + 2 O2(g)
H2(g) + 2 O2(g) --> 2 H2O (l)

A1_Oktavia Amanda Putri 27 Feb
Izin menjawab pertanyaan dari mba fitriana, dari soal tersebut sudah jelas bahwa yang ditanyakan adalah adanya penggabungan dua atau lebih zat yang tergabung membentuk zat lain. Maka jawaban yang benar adalah H2(g) + 2 O2(g) -> 2H2O(l). Alasannya hidrogen + oksigen menjadi air.

B1_ Yolanda Putri Apriani 27 Feb
izin menjawab dari pertanyaan mba fitri bu ,
Reaksi yang menunjukan adanya penggabungan dua atau lebih zat tergabung yang membentuk zat lain yaitu reaksi H2(g) + 2 O2(g) --> 2 H2O(l)

B1_Fitriana Yeni Lestari 27 Feb
Ini ibu lengkapnya
Tipe reaksi kimia ada beberapa macam. Salah satu tipe reaksi adalah suatu reaksi yang menunjukkan adanya penggabungan dua atau lebih zat tergabung membentuk zat lain. Tentukan reaksi berikut yang sesuai pernyataan tersebut? *
5/5
Al (s) + Cu(NO3)2(aq) --> Al(NO3)3(aq) + Cu(s)
Pb(NO3)2(aq) + KI(aq) --> KNO3(aq) + PbI2(s)
2 H2O(l) --> H2(g) + 2 O2(g)
CH4 + O2 --> CO2(g) + H2O(l)
H2(g) + 2 O2(g) --> 2 H2O(l)



B1_Nida Azki Asfiya 27 Feb
Izin menjawab pertanyaan mba fitri,
Dalam reaksi penggabungan dua tau lebih zat tergabung membentuk zat lain.rumus umum reaksi penggabungan:
A+B —-> AB
Jawabannya :
H2(g) +2 O2 (g) —-> 2 H2O (l)

B1_Dwi Kandi Ayu Lestari 27 Feb
Bu izin bertanya soal yg saya jwb salah,
Sebanyak 2 tablet vitamin C dengan berat 1000 mg (1g). dilarutkan kedalam 100 mL aquades. kemudian di pipet 10 mL dan ditambahkan dengan 2 mL larutan amilum 1%. kemudian dititrasi dengan larutan I2 0,1 N. titik akhir titrasi tercapai pada saat volume I2 yang ditambahkan adalah sebanyak 10 mL. Hitung % kadar vitamin C (b/b). (BE Vitamin C=88 g/Eq).

isnin muawanah 27 Feb
Baik terima kasih mbak Fitriana, nah kalau dilihat dari keseluruhan pilihan persamaan reaksi tersbut, benar ya jwbn mbak Oktavia dan mbak Yolanda tadi. Sudah sangat jelas sekali bahwa jwbnya adalah yg:
H2 + 2 O2 --> 2H2O
Ini menunjukkan reaksi sintesis, yaitu ada 2 reaktan (reaktan 1 = H2 dan reaktan 2 = O2) berubah atau membentuk zat lain yg sifatnya berbeda dg sifat senyawa semula yaitu H2O

B1_Fitriana Yeni Lestari 27 Feb
Baik bu, terima kasih untuk penjelasannya🙏

B1_Wiwin Jahidin 27 Feb
Bu izin bertanya
Tipe reaksi kimia ada beberapa macam. Salah satu tipe reaksi adalah suatu reaksi yang menunjukkan adanya pertukaran tempat antara salah satu unsur dengan unsur lain dalam suatu senyawa. Tentukan reaksi berikut yang sesuai pernyataan tersebut?
CH4 + O2 --> CO2(g) + H2O(l)

2 H2O(l) --> H2(g) + 2 O2(g)

Pb(NO3)2(aq) + KI(aq) --> KNO3(aq) + PbI2(s)

H2(g) + 2 O2(g) --> 2 H2O(l)

Al (s) + Cu(NO3)2(aq) --> Al(NO3)3(aq) + Cu(s)

isnin muawanah 27 Feb
Nah kalau utk soal mbak Annisa tadi, juga sama ya...dapat dilihat dari pilihan jwbn persamaan reaksi tbs. Benar jawaban mas Nanang dan mbak Dwi kandi tadi ya.
Coba perhatikan soalnya, disitu tertulis dg jelas bahwa yg direaksikan adalah hidrokarbon dan oksigen.
Nah utk mudahnya, coba teman2 cari dari pilihan jwbn tsb yg ada oksigennya yg mana pada bagian reaktan. Disitu hanya ada 2 pilihan yg memiliki reaktan O2, yaitu pada persamaan :
H2 + 2 O2 --> 2 H2O dan CH4 + O2 --> CO2 dan H2O
berarti pilihan yg lain jelas salah, kita tinggal ngecek dua persamaan ini.
Nah tadi dibilang yg direaksikan dg oksigen adalah hidrokarbon, jelas ya....pada persamaan pertama oksigen tsb di reaksikan dg H2 atau disebut hidrogen, berarti jelas ini bukan jwbnnya. Maka jawaban yg tepat adalah CH4 + O2 --> CO2 dan H2O

isnin muawanah 27 Feb
Bisa dipahami?

B1_Dwi Kandi Ayu Lestari 27 Feb
Bisa buu

isnin muawanah 27 Feb
+dwikandiayulestaritari7141@gmail.com pertanyaan mbak Dwi Kandi sebentar ya, mari diskusi terkait reaksi kimi dl, biar bisa fokus..td sdh terlanjur reaksi kimia dl yg dibhs

isnin muawanah 27 Feb
+wiwinjahidin@gmail.com monggo ada yg mencoba menjawab soal mbak Wiwin, silakan dicoba menjelaskan seperti saya menjelaskan tadi

B1_Dwi Kandi Ayu Lestari 27 Feb
Baik buu

A1_Annisa Nur Oktaviani 27 Feb
Baik ibu Terima kasih 🙏

B1_Dwi Kandi Ayu Lestari 27 Feb
Izin menjawab pertanyaan wiwin bu,

reaksi yang menunjukkan adanya pertukaran tempat antara salah satu unsur dengan unsur lain dalam suatu senyawa adalah Al (s) + Cu(NO3)2(aq) --> Al(NO3)3(aq) + Cu (s)

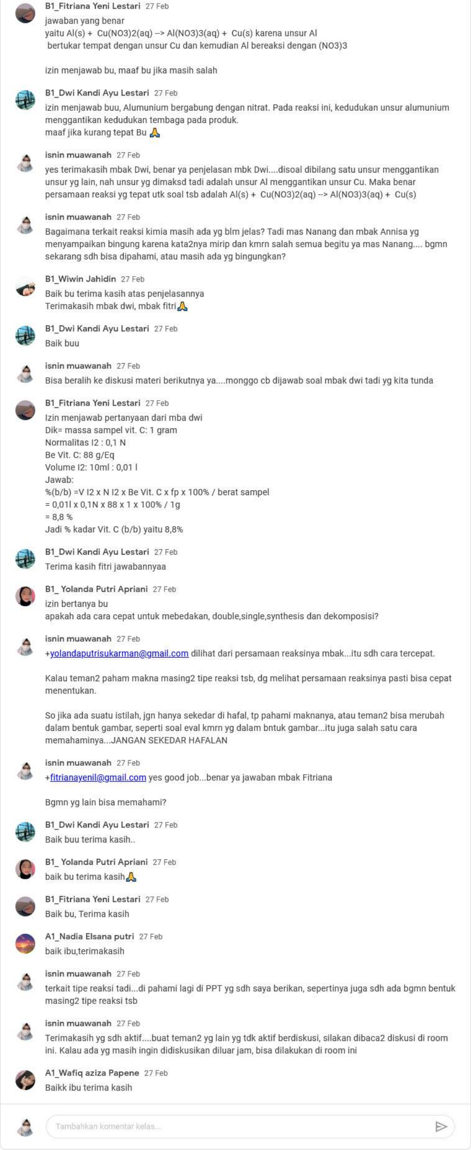
isnin muawanah 27 Feb
+dwikandiayulestaritari7141@gmail.com coba dijelaskan mbak?

A1 nanang setiawan A1 nanang setiawan 27 Feb
Bisa ibu🙏

isnin muawanah 27 Feb
Ada yg bisa membantu mbak Dwi utk menjelaskan?

isnin muawanah 27 Feb
Halooooo..... pada tdr siangkah ini?

B1_Fitriana Yeni Lestari 27 Feb
tidak ibu



B1_Fitriana Yeni Lestari 27 Feb
jawaban yang benar
yaitu Al(s) + Cu(NO3)2(aq) --> Al(NO3)3(aq) + Cu(s) karena unsur Al
bertukar tempat dengan unsur Cu dan kemudian Al bereaksi dengan (NO3)3

izin menjawab bu, maaf bu jika masih salah

B1_Dwi Kandi Ayu Lestari 27 Feb
izin menjawab buu, Alumunium bergabung dengan nitrat. Pada reaksi ini, kedudukan unsur alumunium menggantikan kedudukan tembaga pada produk.
maaf jika kurang tepat Bu 🙏

isnin muawanah 27 Feb
yes terimakasih mbak Dwi, benar ya penjelasan mbk Dwi....disoal dibilang satu unsur menggantikan unsur yg lain, nah unsur yg dimaksd tadi adalah unsur Al menggantikan unsur Cu. Maka benar persamaan reaksi yg tepat utk soal tsb adalah Al(s) + Cu(NO3)2(aq) --> Al(NO3)3(aq) + Cu(s)

isnin muawanah 27 Feb
Bagaimana terkait reaksi kimia masih ada yg blm jelas? Tadi mas Nanang dan mbak Annisa yg menyampaikan bingung karena kata2nya mirip dan kmrn salah semua begitu ya mas Nanang.... bgmn sekarang sdh bisa dipahami, atau masih ada yg bingungkan?

B1_Wiwin Jahidin 27 Feb
Baik bu terima kasih atas penjelasannya
Terimakasih mbak dwi, mbak fitri🙏

B1_Dwi Kandi Ayu Lestari 27 Feb
Baik buu

isnin muawanah 27 Feb
Bisa beralih ke diskusi materi berikutnya ya....monggo cb dijawab soal mbak dwi tadi yg kita tunda

B1_Fitriana Yeni Lestari 27 Feb
Izin menjawab pertanyaan dari mba dwi
Dik= massa sampel vit. C: 1 gram
Normalitas I2 : 0,1 N
Be Vit. C: 88 g/Eq
Volume I2: 10ml : 0,01 l
Jawab:
%(b/b) =V I2 x N I2 x Be Vit. C x fp x 100% / berat sampel
= 0,01l x 0,1N x 88 x 1 x 100% / 1g
= 8,8 %
Jadi % kadar Vit. C (b/b) yaitu 8,8%

B1_Dwi Kandi Ayu Lestari 27 Feb
Terima kasih fitri jawabannyaa

B1_ Yolanda Putri Apriani 27 Feb
izin bertanya bu
apakah ada cara cepat untuk mebedakan, double,single,synthesis dan dekomposisi?

isnin muawanah 27 Feb
+yolandaputrisukarman@gmail.com dilihat dari persamaan reaksinya mbak...itu sdh cara tercepat.

Kalau teman2 paham makna masing2 tipe reaksi tsb, dg melihat persamaan reaksinya pasti bisa cepat menentukan.

So jika ada suatu istilah, jgn hanya sekedar di hafal, tp pahami maknanya, atau teman2 bisa merubah dalam bentuk gambar, seperti soal eval kmrn yg dalam bntuk gambar...itu juga salah satu cara memahaminya...JANGAN SEKEDAR HAFALAN

isnin muawanah 27 Feb
+fitrianayenil@gmail.com yes good job...benar ya jawaban mbak Fitriana

Bgmn yg lain bisa memahami?

B1_Dwi Kandi Ayu Lestari 27 Feb
Baik buu terima kasih..

B1_ Yolanda Putri Apriani 27 Feb
baik bu terima kasih🙏

B1_Fitriana Yeni Lestari 27 Feb
Baik bu, Terima kasih

A1_Nadia Elsana putri 27 Feb
baik ibu,terimakasih

isnin muawanah 27 Feb
terkait tipe reaksi tadi...di pahami lagi di PPT yg sdh saya berikan, sepertinya juga sdh ada bgmn bentuk masing2 tipe reaksi tsb

isnin muawanah 27 Feb
Terimakasih yg sdh aktif....buat teman2 yg lain yg tdk aktif berdiskusi, silakan dibaca2 diskusi di room ini. Kalau ada yg masih ingin didiskusikan diluar jam, bisa dilakukan di room ini

A1_Wafiq aziza Papene 27 Feb
Baikk ibu terima kasih