

Diskusi Reaksi Kimia_By Isnin

Isnin muawanah • 23 Feb

100 poin

Diskusi terkait materi reaksi kimia dapat dilakukan di ruang diskusi ini dengan saling menjawab di kolom komentar. Silakan teman2 pelajar PPT yang sudah saya share tadi pagi, beberapa latihan soal yg ada di PPT bisa di diskusikan di forum ini atau ada yg ingin ditanyakan dipersilakan.

87 komentar kelas

A3_Silva Umami 23 Feb
Balk Ibu

A3_Dwi Ari Fauziana 23 Feb
Balk Ibu

A3_Vera Sukmawati 23 Feb
Balk Ibu

A3_Faradila Nukuhehe 23 Feb
Balk Ibu

A3_Dwi Ari Fauziana 23 Feb
Setarakan persamaan reaksi berikut:
1. C4H8(g) + O2(g) → CO2(g) + H2O(g)

A4 Risky wahyuningsi Kobandaha 23 Feb
Balk bu

A3_Ica putri cahayani 23 Feb
Setarakan persamaan reaksi berikut:
2.KO2(s) + CO2(g) + K2CO3(s) + O2(g)

A3_Faradila Nukuhehe 23 Feb
3. Al (s) + HCl (aq) → AlCl3 (aq) + H2 (g)

A3_Vera Sukmawati 23 Feb
Izin menjawab pertanyaan arul

C4H8 (g) + 6 O2 (g) → 4 CO2 (g) + 4 H2O (g)

Isnin muawanah 23 Feb
satu2 di saja ya bahasnya, biar fokus

Della Amalia 23 Feb
Izin menjawab.

Setarakan persamaan reaksi berikut:
1. C4H8(g) + O2(g) → CO2(g) + H2O(g)

C4H8 (g) + 6O2 (g) → 4CO2 (g) + 4H2O

A3_Rafita Handayani 23 Feb
Izin menjawab pertanyaan arul

C4H8(g) + 6O2 → 4CO2(g) + 4H2O(g)

Fizi Altian 23 Feb
Jawaban no 1
C4H8(g) + 6O2(g) → 4CO2(g) + 4H2O(g)

Isnin muawanah 23 Feb
Bagi teman2 yg blm paham bgmn cara menyetarakannya... knp itu hasilnya bisa seperti itu, bisa disampaikan

A4_Cessy Trecla 23 Feb
menjawab pertanya A3_Dwi Ari Fauziana
1. a C4H8 (g) + b O2 → c CO2 + d H2O

Cek jumlah atom C disebelah kiri berjumlah 4, sedangkan di sebelah kanan 1 sehingga diruas kanan dikali 4 maka C=4

Cek atom H disebelah kiri berjumlah 8, sedangkan di sebelah kanan berjumlah 2 jadi, 2x4 = 8 maka D= 4

Cek atom O disebelah kanan berjumlah 4+8 = 12, sedangkan diruas kiri berjumlah 2 jadi, 2x 6= 12 jadi D= 6

C4H2 + 6O2 → 4CO2 + 4H2O
maaf jika salah

A5_Intan Puspita Sari 23 Feb
Izin menjawab
1. C4H8(g) + 6O2(g) → 4CO2(g) + 4H2O (g)

A6_Sahrn Jaya Renandra 23 Feb
Izin menjawab
1. C4H8 + O2 → CO2 + H2O
C4H8 + 6O2 → 4CO2 + 4H2O

A6_Refi Wahyu Nur Ramadani 23 Feb
1. C4H8 + 6 O2 → 4 CO2 + 4 H2O

Isnin muawanah 23 Feb
good mbak Cessy, bisa dipahami ya teman2 penjelasan dari mbak Cessy

A6_Aisyah Yutikasari Karepesina 23 Feb
Nomor 1 C4H8(g) + 6O2(g) → 4CO2(g) + 4H2O(g)

A3_Vera Sukmawati 23 Feb
Izin menjawab

a C4H8 + b O2 → c CO2 + d H2O
misal a = 1
unsur C :
4 x a = c
4 x 1 = c
4 = c
unsur H :
8 x a = 2 x d
8 x 1 = 2 x d
d = 4
unsur O :
2 x b = 2 x c + d
2 x b = 2 x 4 + 4
2 x b = 8 + 4
2 x b = 12
b = 6
jadi a = 1, b = 6, c = 4, d = 4

Jadi penyetarannya C4H8 (g) + 6 O2 (g) → 4 CO2 (g) + 4 H2O (g)

A4_Qolriyah Nisa Ramadani 23 Feb
Izin menjawab
1. C4H8(g) + 6O2(g) → 4CO2(g) + 4H2O(g)

A3_Nicken Larasati 23 Feb
Bisaa Ibu

A3_Dwi Ari Fauziana 23 Feb
Bisa Ibu

A3_Sonia Palentin 23 Feb
Bisa Ibu

A5_Eule Febriana 23 Feb
Bisa Ibu

A5_Ica Khoerunnisa 23 Feb
Bisa Ibu

A5_Siti Sholikhah Sumaryanto 23 Feb
Bisa Ibu

A3_Ica putri cahayani 23 Feb
Bisaa bu

A3_Sonia Palentin 23 Feb
Izin bertanya Ibu
Setarakan persamaan reaksi berikut:
2.KO2(s) + CO2(g) + K2CO3(s) + O2(g)

Della Amalia 23 Feb
Izin menjawab
2. 4 KO2 (g) + 2 CO2 (g) → 2 K2CO3 + 3 O2

A6_Nuril Fitriadin 23 Feb
Izin menjawab

a C4H8 + b O2 → c CO2 + d H2O
misal a = 1
unsur C :
4 x a = c
4 x 1 = c
4 = c
unsur H :
8 x a = 2 x d
8 x 1 = 2 x d
d = 4
unsur O :
2 x b = 2 x c + d
2 x b = 2 x 4 + 4
2 x b = 8 + 4
2 x b = 12
b = 6
jadi a = 1, b = 6, c = 4, d = 4

Jadi penyetarannya C4H8 (g) + 6 O2 (g) → 4 CO2 (g) + 4 H2O (g)

A3_Silva Umami 23 Feb
Izin menjawab No 2. Dari mba sonia
2).4KO2 + 2CO2 → 2K2CO3 + 3O2
Mohon maaf jika masih ada yang salah teman!

A3_Vera Sukmawati 23 Feb
Izin menjawab no 2
4KO2 (g) + 2CO2 (g) → 2K2CO3 (g) + 3O2 (g)

A6_Sahrn Jaya Renandra 23 Feb
Izin menjawab no 2
2. KO2 + CO2 → K2CO3 + O2
2KO2 + CO2 → K2CO3 + 3/2O2
biar tidak dalam bentuk pecahan tinggal dikali 2 jadinya
4KO2 + 2CO2 → 2K2CO3 + 3O2

Fizi Altian 23 Feb
Izin menjawab no 2
4KO2 (g) + 2CO2(g) → 2K2CO3(s) + 3O2(g)

A5_Siti Sholikhah Sumaryanto 23 Feb
Izin menjawab No. 2:
4KO2 + 2CO2 → 2K2CO3 + 3O2

A6_Salsabila Qatrunnada 23 Feb
Izin menjawab nomor 2
2. KO2(s) + CO2(g) + K2CO3(s) + O2(g)

Jawab = 4KO2 + 2CO2 → 2K2CO3 + 3O2

A6_Nuril Fitriadin 23 Feb
Izin menjawab no 2 dari mbak Sonia
4KO2 (g) + 2CO2 (g) → 2K2CO3 (g) + 3O2 (g)

A3_Rafita Handayani 23 Feb
Izin menjawab no. 2
4KO2(s) + 2CO2(g) → 2K2CO3(s) + 3O2(g)

A4_Cessy Trecla 23 Feb
2. KO2 + CO2 → K2CO3 + O2
Jawab :
4 KO2 + 2 CO2 → 2 K2CO3 + 3O2

Isnin muawanah 23 Feb
Yeees good

A3_Faradila Nukuhehe 23 Feb
Izin menjawab soal nomor 2 dari mbak sonia
4KO2 (g) + 2CO2 (g) → 2K2CO3 (g) + 3O2 (g).

A3_Silva Umami 23 Feb
Izin menjawab No 3 dari mba faradila nukuhehe
3).Al (s) + HCl (aq) + AlCl3 (aq) + H2 (g)

Jawaban:
2 Al(s) + 6 HCl(aq) → 2 AlCl3(g) + 3 H2(g)

Mohon maaf jika ada yang salah!

Della Amalia 23 Feb
Izin menjawab nomor 3.
3. 2 Al(s) + 6 AlCl (aq) → 2 AlCl3 (aq) + 3 H2 (g)

Fizi Altian 23 Feb
Izin menjawab no 3
2Al(s) + 6HCl(aq) → 2AlCl3(aq) + 3H2(g)

Isnin muawanah 23 Feb
umamisliva955@gmail.com hati2 ya kalau menuliskan persamaan reaksi kimia ya....tdk ada reaksi kimia yang hanya ditandai dengan tanda "+" semua, ini menunjukkan bukan persamaan reaksi kimia

A4_Astri Latifah 23 Feb
3. Al(S) + HCl (aq) → AlCl3(s) + H2(g)
Jawab:
2Al(s) + 6 HCl(aq) → 2AlCl3(g) + 3 H2(g)

A3_Indah nahdotul Maburroh 23 Feb
Izin menjawab nmor 3 dri mba faradila
2Al(s) + 6HCl (aq) → 2AlCl3 (g) + 3 H2(g)

A3_Ica putri cahayani 23 Feb
Izin menjawab nomor 3.
3. 2 Al(s) + 6 AlCl (aq) → 2 AlCl3 (aq) + 3 H2 (g)

A3_Silva Umami 23 Feb
Balk Ibu

A3_Sonia Palentin 23 Feb
Izin menjawab Nomor 3 dari mba indah nukuhehe
3. 2 Al(s) + 6 AlCl (aq) → 2 AlCl3 (aq) + 3 H2 (g)

A5_Puspita ayu 23 Feb
Ijin menjawab nomor 3
2 Al(s) + 6 HCl(aq) → 2 AlCl3(g) + 3 H2(g)

A6_Sahrn Jaya Renandra 23 Feb
Ijin menjawab no 3
3. Al + HCl → AlCl3 + H2
2Al + 6HCl → 2AlCl3 + 3H2

A3_Vera Sukmawati 23 Feb
Izin menjawab no 3
2 Al(s) + 6 HCl(aq) → 2 AlCl3(g) + 3 H2(g)

A3_Rafita Handayani 23 Feb
Izin menjawab no.3
2 Al(s) + 6 HCl(aq) → 2 AlCl3(g) + 3 H2(g)

A4_Cessy Trecla 23 Feb
3. a Al + b HCl → c AlCl3 + d H2

Cek atom Cl disebelah kanan ada 3 disebelah kiri 1 sehingga ruas kiri dikali 3 maka b = 3

Cek atom H di sebelah kanan 2 sebelah kiri 3 sehingga D= 3x2=6, H di sebelah kiri atau B menjadi 6

Cek atom Cl disebelah kiri 6 di sebelah kanan 3 sehingga 6:3 = 2 jadi C= 2

Cek atom Al di sebelah kanan 2 dan kiri 1 sehingga di kali 2

2 Al + 6 HCl → 2 AlCl3 + 3 H2

Isnin muawanah 23 Feb
Good gaees

A3_Sulistian nn 23 Feb
Izin menjawab nomor 3
2 Al(s) + 6AlCl (aq) → 2AlCl3 (aq) + 3H2 (g)

A3_Nicken Larasati 23 Feb
3. 2 Al + 6 HCl → 2 AlCl3 + 3 H2

A3_Ica putri cahayani 23 Feb
Setarakan reaksi berikut:
4.Ca(OH)2(aq) +H3PO4(aq) Ca3(PO4) 2(aq) +H2O(l)

A5_Moh Abrar Hamdan Kau 23 Feb
Izin menjawab:
1. C4H8(g) + O2(g) → CO2(g) + H2O(g)

Della Amalia 23 Feb
Izin menjawab nomor 4
4. 3 Ca(OH)2 (aq) + 2 H3PO4 (aq) → Ca3(PO4)2 (aq) + 6 H2O (l)

Isnin muawanah 23 Feb
+icaputricahayani@gmail.com ayoo hati-hati dalam penulisan persamaan reaksi kimia ya

A3_Faradila Nukuhehe 23 Feb
Izin menjawab soal nomor 4 dari mbak sonia
3Ca(OH)2 (aq) + 2H3PO4 (aq) → Ca3(PO4)2 (aq) + 6H2O

A3_Rafita Handayani 23 Feb
Izin menjawab no.4
3 Ca(OH)2 (aq) + 2 H3PO4 (aq) → Ca3(PO4)2 (aq) + 6 H2O (l)

A3_Ica putri cahayani 23 Feb
Balk bu

A4_Astri Latifah 23 Feb
No.4
3 Ca(OH)2(aq) + 2H3PO4(aq) → Ca3(PO4)2(aq) + 6 H2O(l)

Isnin muawanah 23 Feb
Sebelum beralih diskusi tipe reaksi, apakah ada yang masih belum faham terkait penyeteraan persamaan reaksi kimia?

A4_Cessy Trecla 23 Feb
4. 3 Ca(OH)2 + 2 H3PO4 → Ca3(PO4)2 + 6H2O

A6_Salsabila Qatrunnada 23 Feb
4. Ca(OH)2 (aq) + H3PO4 (aq) → Ca3(PO4)2 (aq) + H2O(l)

Jawab = 3Ca(OH)2 (aq) + 2H3PO4 (aq) → Ca3(PO4)2 (aq) + 6H2O (l)

A3_Indah nahdotul Maburroh 23 Feb
Izin menjawab nmor 4
3 Ca (OH)2 + 2 H3PO4 → Ca (PO)4 + 6 H2O

A4 Risky wahyuningsi Kobandaha 23 Feb
Izin menjawab nomor 4
3 ca (OH)2 + 3 H3PO4 → Ca (PO)4 + 6 H2O

A3_Sulistian nn 23 Feb
Izin menjawab nomor 4.
3 Ca (OH) 2 + 3 H3PO4 → Ca (po) 4 + 6 H2O

Isnin muawanah 23 Feb
Halooo...

A3_Sulistian nn 23 Feb
Iya lby

A3_Sulistian nn 23 Feb
Ibu

Isnin muawanah 23 Feb
Sebelum beralih diskusi tipe reaksi, apakah ada yang masih belum faham terkait penyeteraan persamaan reaksi kimia?

Saya tadi bertanya ini

A5_Nuru Azizah 23 Feb
Insyaallah paham bu,

A3_Faradila Nukuhehe 23 Feb
Insyaallah paham Ibu

A6_Aisyah Yutikasari Karepesina 23 Feb
insyaallah paham bu

Isnin muawanah 23 Feb
Ok sekarang coba diskusikan di bagian yg tipe reaksi ya

A3_Sonia Palentin 23 Feb
Tulis dan seimbangkan persamaan reaksi penggantian tunggal berikut:

Zn (s) + HCl (aq) → ZnCl2 + H2 (g)

A5 Afidah Dwi Listiani 23 Feb
Izin menjawab nomor 4
Jawab: 3Ca(OH)2 + 3 H3PO4 → Ca (PO)4 + 6H2O

Isnin muawanah 23 Feb
+soniapalentin218@gmail.com Ok ini belum setara ya persamaannya, shg harus disetarakan dulu. Dan bisa dijelaskan kenapa ini masuk dalam pergantian tunggal?

A3_Sonia Palentin 23 Feb
Balk bu, karena terdapat dua reaktan dan dua produk. Maaf jika salah bu

Isnin muawanah 23 Feb
Kalau yg pergantian ganda juga ada 2 reaktan dan 2 produk mbak

Tambahkan komentar kelas...