Diskusi Reaksi Kimia_By Isnin

Isnin Husanandi · 26 Feb.
100 poin

Diskusi tentat materi reaksi kimia dapat dilakukan di ruang diskusi ini dengan saling menjawab di kolom komentar. Silakan tersanjut jawaban PRT yang sudah saya share, bebanya lebihan soal yg ada di PPT bisa di diskusikan di forum ini atau ada yg ingin ditanyakan dipersilakan.

78 komentar baru

Isnin Husanandi · 26 Feb
PPTnya sdh dipampang ya semalam, kita bahas lebihan soalnya ya satu per satu. Nanti jika sdh ada teman yg menjawab silakan di tanggapi, jika temanl yunya lebih lain silakan di tulis di komentar ya

B2_Sulma Hajijatur Rizkwana · 26 Feb
Dab, Bu

B1_Fitriana Yeni Lestari · 26 Feb
Dab bu

B2_Titki Angeli · 26 Feb
Dab bu

B1_Tirusyanti ad. Hamidi · 26 Feb
dab bu

A2_KHAISNAL YULANDARI S. BALAU · 26 Feb
dab bu

A2_Elsa Wulandari · 26 Feb
Dab bu

A1_Wafiq ezizu Pepena · 26 Feb
Dab bu

B1_Wisen Jalidin · 26 Feb
Dab bu

B1_Ezar J.B Anghesso · 26 Feb
Isnin menjawab reaksi kimia
1. CaHB + H2O (g) → Ca(OH)2 + H2O
CaHB + 6O2 → 4CO2 + 4H2O

2. 4CO2 + 2H2O → 2KCO3 + 3O2 (g)
4KO2 + 2H2O → 2KCO3 + 3O2

A2_Rizki Nova Saffel · 26 Feb
Isnin menjawab
1. a) CaHB + O2 → CO2 + H2O
a CaHB + b O2 → c CO2 + d H2O
maka hasil perpelarsamya adalah
CaHB + 6O2 → 4CO2 + 4H2O

B2_Sulma Hajijatur Rizkwana · 26 Feb
Isnin menjawab Bu
Lafiah soal persyaratan reaksi
1. CaHB + 6O2 → 4CO2 + 4H2O

A2_Anita Khairun Nisa · 26 Feb
Nomor 4

Ca(OH)2 + H3PO4 → Ca3(PO4)2 + H2O
3Ca(OH)2 + 2H3PO4 → Ca3(PO4)2 + 6H2O

B1_Ezar J.B Anghesso · 26 Feb
3. K (s) + HCl (aq) → AlCl (aq) + H2 (g)
12K + 8HCl → 3AlCl + 3H2

A2_Anita Khairun Nisa · 26 Feb
Nomor 3

Al + HCl → AlCl3 + H2
2Al + 6HCl → 2AlCl3 + 3H2

B2_Siti wulandari · 26 Feb
Isnin menjawab bu
3. K (s) + HCl (aq) → AlCl (aq) + H2 (g)
12K (s) + 8HCl (aq) → 3AlCl (aq) + 3H2 (g)

A2_Rizki Nova Saffel · 26 Feb
Isnin menjawab bu
3. K (s) + HCl (aq) → AlCl (aq) + H2 (g)
Al + 3 HCl → AlCl3 + H2
Al + 6 HCl → 2 AlCl3 + 3 H2
Sehingga persyaratannya adalah 24 K + 8 HCl → 2 AlCl3 + 3 H2

A1 nanang setiawan · 27 Januari
Assalamualaikum wwarohmatullah wabarokatuh isnin menjawab soal kesetaraan.
CaHB + 6O2 → 4CO2 + 4H2O

B2_Zahadat Inaeno Rizi · 26 Feb
Isnin menjawab No 4

Ca(OH)2 + H3PO4 → Ca3(PO4)2 + H2O
3Ca(OH)2 + 2H3PO4 → Ca3(PO4)2 + 6H2O

B2_Maudina Fitriya · 26 Feb
1. CaHB (g) + O2 (g) → CO2 (g) + H2O
CaHB + 6O2 → 4CO2 + 4H2O

2. 4CO2 (s) + CO2 (g) → KCO3 (s) + O2 (g)
4KO2 + 2CO2 → 2KCO3 + 3O2

B1_Fitriana Yeni Lestari · 26 Feb
Isnin menjawab bu

1. CaHA + O2 → CO2 + H2

+ CaHA + 6O2 → 4CO2 + 2H2O

A2_Anita Khairun Nisa · 26 Feb
Nomor 2

KO2 + CO2 → K2CO3 + O2
4KO2 + 2CO2 → 2K2CO3 + 3O2

A2_Zinta Dewi · 26 Feb
1 CaHA + O2 → CO2 + H2O (belum setara)
CaHA + 6 O2 → 4 CO2 (setara)

B2_Titki Angeli · 26 Feb
Isnin menjawab bu kesetaraan reaksi
1. CaHA + 6O2 → 4CO2

B1_Fitriana Yeni Lestari · 26 Feb
2. KO2 + CO2 → K2CO3 + O2
2KO2 + CO2 → K2CO3 + O2

Isnin muawanah · 26 Feb
Bak nomor satu di ps ligkim dg jelas nomor 1 sdh selaju somua ya?

B1_Dwi Kanti Ayu Lestari · 26 Feb
Isnin menjawab bu
1. CaHA + O2 → CO2 + H2O
CaHA + 6O2 → 4CO2 + 2H2O

2. KO2 (s) + CO2 (g) → KCO3 (s) + O2 (g)
4KO2 + 2CO2 → 2KCO3 + 3O2

3. Al (s) + HCl (aq) → AlCl (aq) + H2 (g)
12K + 8HCl → 3AlCl + 3H2

4. Ca(OH)2 + H3PO4 → Ca3(PO4)2 + H2O
3 Ca(OH)2 + 2H3PO4 → Ca3(PO4)2 + 6H2O

B1_Tirusyanti ad. Hamidi · 26 Feb
Isnin menjawab Bu
1.CaHA(g) + O2(g)→CO2(g)+H2O
+CaHA + 6O2 → 4CO2 + 4H2O

A2_Rizki Nova Saffel · 26 Feb
Isnin menjawab Bu
4. Ca(OH)2 + H3PO4 → Ca3 (PO4)2 + H2O
3Ca(OH)2 + 2H3PO4 → Ca3(PO4)2 + 6H2O (Setara)

B1_Devi Ertiawati · 26 Feb
Isnin menjawab Bu
2. KO2 (s) + CO2 (g) → KCO3 (s) + O2 (g)
4KO2 + 2CO2 → 2KCO3 + 3O2
3. Al (s) + HCl (aq) → AlCl (aq) + H2 (g)
12K + 8HCl → 3AlCl + 3H2

4. Ca(OH)2 + H3PO4 → Ca3(PO4)2 + H2O
3 Ca(OH)2 + 2H3PO4 → Ca3(PO4)2 + 6H2O

B1_Tirusyanti ad. Hamidi · 26 Feb
Isnin menjawab Bu
1.CaHA(g) + O2(g)→CO2(g)+H2O
+CaHA + 6O2 → 4CO2 + 4H2O

A2_Rizki Nova Saffel · 26 Feb
Isnin menjawab Bu
4. Ca(OH)2 + H3PO4 → Ca3 (PO4)2 + H2O
3Ca(OH)2 + 2H3PO4 → Ca3(PO4)2 + 6H2O (Setara)

B1_Devi Ertiawati · 26 Feb
Isnin menjawab Bu
2. KO2 (s) + CO2 (g) → KCO3 (s) + O2 (g)
4KO2 + 2CO2 → 2KCO3 + 3O2
3. Al (s) + HCl (aq) → AlCl (aq) + H2 (g)
12K (s) + 8HCl (aq) → 3AlCl (aq) + 3H2 (g)

A2_Kamelia Umimi · 26 Feb
1. CaHB(g) + O2(g) → CO2(g) +H2O(g)
+CaHB + 6O2 → 4CO2 + 4H2O

Isnin muawanah · 26 Feb
Gasis lah ada sama samapakan satu2 ya...ki jelin soma nlah perlu lagi kaui jelin, ly langgapgi jelin tob, kecuali jika jelin anda berbeda dg yg ada dpek tmim anda tob

A2_KHAISNAL YULANDARI S. BALAU · 26 Feb
Isnin menjawab nomer 1 Bu
Jadi persyaratanya
CaHB + 6O2 → 4CO2 + 4H2O

Isnin muawanah · 26 Feb
Ok nomor satu ada bebanya jelin yg berlanda, ulakan tenanzi tunggagi. Saya ambil contoh salah satu jelin saya ya, dari jelian mbak Anita, mbak Dwi kanti, mbak Kamelia umimi, kina2 mana yg tepat?

A2_Kamelia Umimi · 26 Feb
2. KO2(s) + CO2(g) → K2CO3(s) + O2(g)
4KO2 + 2CO2 → 2KCO3 + 3O2
Wkwf ka kata salah

B1_Wisen Jalidin · 26 Feb
Isnin menjawab
1. CaHB (g) + O2 (g) → CO2 (g) + H2O (g)
CaHB + 6O2 → 4CO2 + 2 H2O

2. KO2 (s) + CO2 (g) → KCO3 + O2(g)
4KOH + 2CO2 ——> 2KCO3 + 3O2

3. Al (s) + HCl (aq) → AlCl (aq) + H2 (g)
2Al + 6HCL —> 2AlCl + 3 H2

A2_Elsa Wulandari · 26 Feb
Menurut saya jawaban mbe anita ibu
CaHA +6 O2 → 4 CO2 + 6 H2O

CaHA + 6O2 → 4CO2 + 4H2O

A2_Aliya Nur Aini · 26 Feb
Isnin menjawab bu
1. CaHB (g) + O2 (g) →CO2 (g) + H2O (g)
CaHB + 6O2 → 4CO2 + 2 H2O
2. KO2 (s) + CO2 (g) → K2CO3 + O2(g)
4KO2 + 2CO2 → 2K2CO3 + 3O2
3. Al (s) + HCl (aq) → AlCl (aq) + H2 (g)
2Al + 6HCL —> 2AlCl + 3 H2

mwf jika kurang tepat bu

Isnin muawanah · 26 Feb
Diskusi ya temanz2...ntak sekedar memberikan jawaban

B1_Fitriana Yeni Lestari · 26 Feb
Ibu menanggapi bu jawaban yang tepat yeh jawaban dari mbak Anita

CaHA +6 O2 → 4 CO2 + 6 H2O

CaHA + 6O2 → 4CO2 + 4H2O

A2_Elsa Wulandari · 26 Feb
No 2.)
KO2(s) + CO2(g) → K2CO3(s) + O2 (g)

4KO2 + 2CO2 → 2K2CO3 + 3O2

Isnin muawanah · 26 Feb
Iemna kasih mbak Fitriana...bener ya jawabanya yang tepat adalah jawdan mbak Anita. Ada yg bilin fahan bgine cara menerukannya?

A2_Annisa Nur Chkoiroh · 26 Feb
menurut saya nomer 1 itu seperti jawaban mba anita
CaHA +6 O2 → 4 CO2 + 6 H2O

CaHA + 6O2 → 4CO2 + 4H2O

atom C di ruas kiri berjumlah 4, sedangkan di ruas kanan 1, maka di ruas kanan di kalikan 4. c=4
atom H di ruas kiri berjumlah 6, sedangkan di ruas kanan berjumlah 2, jadi 2a=6 maka a=4
Atom O di ruas kanan berjumlah 4+8=12, sedangkan di ruas kiri berjumlah 2, jadi 2a0=12 maka b=6

CaHO + 6O2 → 4CO2 + 4H2O

B1_Ezar J.B Anghesso · 26 Feb
2. KO2 (s) + CO2 (g) → K2CO3 (s) + O2 (g)

4KO2 + 2CO2 → 2K2CO3 + 3O2

A2_Rizki Nova Saffel · 26 Feb
Isnin menjawab
1. a) CaHB + O2 → CO2 + H2O
a CaHB + b O2 → c CO2 + d H2O
maka hasil perpelarsamya adalah
CaHB + 6O2 → 4CO2 + 4H2O

B2_Sulma Hajijatur Rizkwana · 26 Feb
Isnin menjawab Bu
Lafiah soal persyaratan reaksi
1. CaHA + 6O2 → 4CO2 + 4H2O

A2_Anita Khairun Nisa · 26 Feb
Nomor 4

Ca(OH)2 + H3PO4 → Ca3(PO4)2 + H2O
3Ca(OH)2 + 2H3PO4 → Ca3(PO4)2 + 6H2O

B1_Ezar J.B Anghesso · 26 Feb
3. K (s) + HCl (aq) → AlCl (aq) + H2 (g)
12K + 8HCl → 3AlCl + 3H2

A2_Anita Khairun Nisa · 26 Feb
Nomor 3

Al + HCl → AlCl3 + H2
2Al + 6HCl → 2AlCl3 + 3H2

B2_Siti wulandari · 26 Feb
Isnin menjawab bu
3. K (s) + HCl (aq) → AlCl (aq) + H2 (g)
12K (s) + 8HCl (aq) → 3AlCl (aq) + 3H2 (g)

A2_Rizki Nova Saffel · 26 Feb
Isnin menjawab Bu
3. K (s) + HCl (aq) → AlCl (aq) + H2 (g)
Al + 3 HCl → AlCl3 + H2
Al + 6 HCl → 2 AlCl3 + 3 H2
Sehingga persyaratannya adalah 24 K + 8 HCl → 2 AlCl3 + 3 H2

A1 nanang setiawan · 27 Januari
Assalamualaikum wwarohmatullah wabarokatuh isnin menjawab soal kesetaraan.
CaHB + 6O2 → 4CO2 + 4H2O

B2_Zahadat Inaeno Rizi · 26 Feb
Isnin menjawab No 4

Ca(OH)2 + H3PO4 → Ca3(PO4)2 + H2O
3Ca(OH)2 + 2H3PO4 → Ca3(PO4)2 + 6H2O

B2_Maudina Fitriya · 26 Feb
1. CaHB (g) + O2 (g) → CO2 (g) + H2O
CaHB + 6O2 → 4CO2 + 4H2O

2. KO2 (s) + CO2 (g) → K2CO3 (s) + O2 (g)
4KO2 + 2CO2 → 2KCO3 + 3O2

B1_Fitriana Yeni Lestari · 26 Feb
Isnin menjawab bu

1. CaHA + O2 → CO2 + H2

+ CaHA + 6O2 → 4CO2 + 2H2O

A2_Anita Khairun Nisa · 26 Feb
Nomor 2

KO2 + CO2 → K2CO3 + O2
4KO2 + 2CO2 → 2K2CO3 + 3O2

A2_Zinta Dewi · 26 Feb
1 CaHA + O2 → CO2 + H2O (belum setara)
CaHA + 6 O2 → 4 CO2 (setara)

B2_Titki Angeli · 26 Feb
Isnin menjawab bu kesetaraan reaksi
1. CaHA + 6O2 → 4CO2

B1_Fitriana Yeni Lestari · 26 Feb
2. KO2 + CO2 → K2CO3 + O2
2KO2 + CO2 → K2CO3 + O2

Isnin muawanah · 26 Feb
Bak nomor satu di ps ligkim dg jelas nomor 1 sdh selaju somua ya?

B1_Dwi Kanti Ayu Lestari · 26 Feb
Isnin menjawab bu
1. CaHA + O2 → CO2 + H2O
CaHA + 6O2 → 4CO2 + 2H2O

2. KO2 (s) + CO2 (g) → KCO3 (s) + O2 (g)
4KO2 + 2CO2 → 2KCO3 + 3O2

3. Al (s) + HCl (aq) → AlCl (aq) + H2 (g)
12K + 8HCl → 3AlCl + 3H2

4. Ca(OH)2 + H3PO4 → Ca3(PO4)2 + H2O
3 Ca(OH)2 + 2H3PO4 → Ca3(PO4)2 + 6H2O (Setara)

B1_Devi Ertiawati · 26 Feb
Isnin menjawab Bu
2. KO2 (s) + CO2 (g) → KCO3 (s) + O2 (g)
4KO2 + 2CO2 → 2KCO3 + 3O2
3. Al (s) + HCl (aq) → AlCl (aq) + H2 (g)
12K (s) + 8HCl (aq) → 3AlCl (aq) + 3H2 (g)

A2_Kamelia Umimi · 26 Feb
1. CaHB(g) + O2(g) → CO2(g) +H2O(g)
+CaHB + 6O2 → 4CO2 + 4H2O

Isnin muawanah · 26 Feb
Gasis lah ada sama samapakan satu2 ya...ki jelin soma nlah perlu lagi kaui jelin, ly langgapgi jelin tob, kecuali jika jelin anda berbeda dg yg ada dpek tmim anda tob

A2_KHAISNAL YULANDARI S. BALAU · 26 Feb
Isnin menjawab nomer 1 Bu
Jadi persyaratanya
CaHB + 6O2 → 4CO2 + 4H2O

Isnin muawanah · 26 Feb
Ok nomor satu ada bebanya jelin yg berlanda, ulakan tenanzi tunggagi. Saya ambil contoh salah satu jelin saya ya, dari jelian mbak Anita, mbak Dwi kanti, mbak Kamelia umimi, kina2 mana yg tepat?

A2_Kamelia Umimi · 26 Feb
2. KO2(s) + CO2(g) → K2CO3(s) + O2(g)
4KO2 + 2CO2 → 2KCO3 + 3O2
Wkwf ka kata salah

B1_Wisen Jalidin · 26 Feb
Isnin menjawab
1. CaHB (g) + O2 (g) → CO2 (g) + H2O (g)
CaHB + 6O2 → 4CO2 + 2 H2O

2. KO2 (s) + CO2 (g) → KCO3 + O2(g)
4KOH + 2CO2 ——> 2KCO3 + 3O2

3. Al (s) + HCl (aq) → AlCl (aq) + H2 (g)
2Al + 6HCL —> 2AlCl + 3 H2

A2_Elsa Wulandari · 26 Feb
Menurut saya jawaban mbe anita ibu
CaHA +6 O2 → 4 CO2 + 6 H2O

CaHA + 6O2 → 4CO2 + 4H2O

A2_Aliya Nur Aini · 26 Feb
Isnin menjawab bu
1. CaHB (g) + O2 (g) →CO2 (g) + H2O (g)
CaHB + 6O2 → 4CO2 + 2 H2O
2. KO2 (s) + CO2 (g) → K2CO3 + O2(g)
4KO2 + 2CO2 → 2K2CO3 + 3O2
3. Al (s) + HCl (aq) → AlCl (aq) + H2 (g)
2Al + 6HCL —> 2AlCl + 3 H2

mwf jika kurang tepat bu

Isnin muawanah · 26 Feb
Diskusi ya temanz2...ntak sekedar memberikan jawaban

B1_Fitriana Yeni Lestari · 26 Feb
Ibu menanggapi bu jawaban yang tepat yeh jawaban dari mbak Anita

CaHA +6 O2 → 4 CO2 + 6 H2O

CaHA + 6O2 → 4CO2 + 4H2O

A2_Elsa Wulandari · 26 Feb
No 2.)
KO2(s) + CO2(g) → K2CO3(s) + O2 (g)

4KO2 + 2CO2 → 2K2CO3 + 3O2

Isnin muawanah · 26 Feb
Iemna kasih mbak Fitriana...bener ya jawabanya yang tepat adalah jawdan mbak Anita. Ada yg bilin fahan bgine cara menerukannya?

A2_Annisa Nur Chkoiroh · 26 Feb
menurut saya nomer 1 itu seperti jawaban mba anita
CaHA +6 O2 → 4 CO2 + 6 H2O

CaHA + 6O2 → 4CO2 + 4H2O

atom C di ruas kiri berjumlah 4, sedangkan di ruas kanan 1, maka di ruas kanan di kalikan 4. c=4
atom H di ruas kiri berjumlah 6, sedangkan di ruas kanan berjumlah 2, jadi 2a=6 maka a=4
Atom O di ruas kanan berjumlah 4+8=12, sedangkan di ruas kiri berjumlah 2, jadi 2a=12 maka b=6

A2_Elsa Wulandari · 26 Feb
No 2.)
KO2(s) + CO2(g) → K2CO3(s) + O2 (g)

4KO2 + 2CO2 → 2K2CO3 + 3O2

B1_Fitriana Yeni Lestari · 27 Feb
Ibu menjawab bu, no 2 jawaban yang benar dari mas esa

Isnin muawanah · 26 Feb
yes good...yang pasa mas Esa ya yg tepat

Isnin muawanah · 26 Feb
lanjut ke berikutnya

Isnin muawanah · 26 Feb
jelin antak nomor 5...kudah sama somua ya dan sudah revisi

Isnin muawanah · 26 Feb
Bak sjlin pindah ke topik selanjnya yatu tipe reaksi kimia, sih penyetaran persmaan reaksi kimia, apakah ada yg belum fahan?

A1 nanang setiawan · 27 Januari · 26 Feb
$C_6H_{12}O_6 + O_2 \rightarrow C_6H_{12}O_6 + H_2O$

a = 3

b = 2

c = 6

Persamaan reaksi adalah proses kimia yang menyebabkan terjadinya reaksi antara zat reaktan dan zat produk. Antara zat reaktan dan zat produk dipisahkan dengan tanda panah (→) yang menunjukkan arah reaksi. Komponen persamaan reaksi juga memuatkan wujud zat yaitu (g) berarti gas, (l) berarti liquid/cairan, (aq) berarti larutan (aqueous), (s) berarti padatan (solid). Persamaan reaksi antara kimia persamaan reaksi sudah dikerikan koefisien reaksi. Koefisien reaksi adalah dibelakan angka yang tertidak mendahului rumus kimia zat.

Isnin muawanah · 26 Feb
Sudah fahan ya berarti tetkait persyaratan reaksi kimia?

B1_Fitriana Yeni Lestari · 26 Feb
mayadah sudah bu

Isnin muawanah · 26 Feb
Bak sing ke penerisan tipe reaksi ya

Isnin muawanah · 26 Feb
Cek gg sdah ?? ly gang tmakhir sbim terimakasih.ku

Isnin muawanah · 26 Feb
Coba di kerisi lafiah ind ay ilo saja

B1_Fitriana Yeni Lestari · 26 Feb
Dab bu

B1_Fitriana Yeni Lestari · 26 Feb
Isnin menjawab ne 1

1. BaO2 + HI3O4 → BaSO4 + 2HCl

B2_Sulma Hajijatur Rizkwana · 26 Feb
Isnin menjawab Bu
1. BaO2+H3SO4
Termasuk tipe reaksi double

BaSO4 + 2 HCl

Isnin muawanah · 26 Feb
Yes Good mbak!!Kina dee Mbak Sulma, temanz2 ada ya blm fahan sih nomor satu?

B2_Sulma Hajijatur Rizkwana · 26 Feb
Isnin menjawab Bu
2. C6H12 + O2 → H2O2 + H12O4Mn nomor 2 bergolong ke tipe reaksi single

B1_Dwi Nawangsari · 26 Feb
Ajahkah lemar ne 1 seperti ini Bu?
a= 2
b= O2
c= H2
d= BO4

sehingga
4BH2O+8O4CB
→ BaSO4+H2O2
Mohon maf bu, kurang paham

Isnin muawanah · 26 Feb
+kawanawanidbrell.1@gmail.com yes good...benar mbak Dwi

B1_Dwi Nawangsari · 26 Feb
Terimakasih, Bu...

Isnin muawanah · 26 Feb
+dilawanaulina@gmail.com coba di cek lagi mbak Sulma

B2_Sulma Hajijatur Rizkwana · 26 Feb
Dab bu

B1_Fitriana Yeni Lestari · 26 Feb
mwf bu saya masih bakan paham untuk no 2

Isnin muawanah · 26 Feb
Kina C6H12 ito apa dan O2 ito apa? nama kimianya

A2_Zinta Dewi · 26 Feb
Ibu menjawab bu
C6H12 adalah sebuah senyawa hidrokarbon alkana dengan rumus kimia C6H12 dan O2, artinya rumus kimia gas oksigen berdiri atas molekul-molekul oksigen yang dibangun oleh dua atom oksigen. Mwaf jika salah bu.

Isnin muawanah · 26 Feb
Yes good, bisanya nikmbekanya bu digunakan utk pembuatan bahan plastik, bahan insektisidan, bahan nilon, dll. Nah kalau sikloheksan tadi dikasukan gas oksigen maka reaksi yg terjadi adalah:

C6H12 + O2 → C12O + H2O

Kina2 reaksi ini merupakan reaksi apa

Tambahkan komentar lainnya...