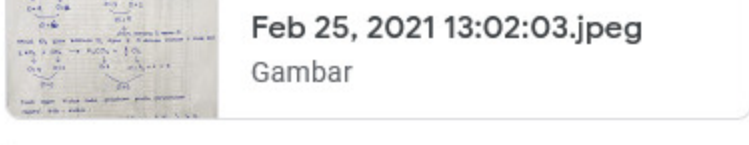


# Diskusi Reaksi Kimia\_By Isnin

isnin muawanah · 25 Feb (Diedit 25 Feb)

100 poin

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



47 komentar kelas

**B3\_Salsabila Sr** 25 Feb  
Baik bu

**isnin muawanah** 25 Feb  
Monggo silakan dibahas satu per satu di

**B3\_Salsabila Sr** 25 Feb  
Izin membaca ulang ppt nya lagi bu

**B5\_Hasnida Miftakhul Jannah** 25 Feb  
Izin menjawab untuk soal latihan  
1. a C4H8 (g) + b O2 (g) -> c CO2 (g) + d H2O (g)  
Jumlah atom C -> 4a = c  
Jumlah atom H -> 8a = 2d  
Jumlah atom O -> 2b = 2c

Misal a=1  
4a=c  
4(1) = c, jadi c adalah 4

2b=2c  
2b=2(4)  
2b=8  
b=4

8a=2d  
8(1)=2d  
d= 4  
Jadi a=1 b=4 c=4 d=4

**B5\_Wa Marlin** 25 Feb  
1. a C4H8 + b O2 -> c CO2 + d H2O



a = 1  
b = 6  
c = 4  
d = 4

**B5\_Diani Indri** 25 Feb  
Izin menjawab latihan penyetaraan reaksi kimia .

1. C4H8 + 6O2 -> 4H2O + 4CO2
2. 4KO2 + 2CO2 -> 3O2 + 2K2CO3
3. 2Al (s) + 6HCl -> 2AlCl3 + 3H2

**isnin muawanah** 25 Feb  
Ok dari sini sudah ada 2 jwbn yang berbeda ya, monggo teman2 yang lain menanggapi...kira2 jwbn mbak Hasnida ata mbak Wa Marlin yg tepat?

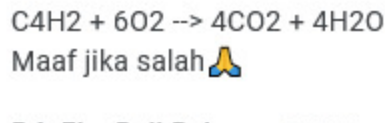
**Putri Dwi Ivanka** 25 Feb  
Izin menjawab latihan penyetaraan reaksi kimia.

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



**B4\_Eka Puji Rahayu** 25 Feb  
Izin menjawab Bu

1. C4H8 + O2 -> CO2 + H2O
- C4H8 + 6O2 -> 4CO2 + 4H2O

2. KO2 (s) + CO2 (g) -> K2CO3 (s) + O2 (g)
  - 4KO2 (s) + 2CO2 (g) -> 2K2CO3 (s) + 3O2 (g)
- maaf bila kurang tepat

**B6\_Nisa Munawaroh** 25 Feb  
Izin menjawab

1. C4H8 + 6O2 -> 4CO2 + 4H2O
2. 4KO2 + 2CO2 -> 2K2CO3 + 3O2
3. 2Al + 6HCl -> 2AlCl3 + 3H2

**Putri Dwi Ivanka** 25 Feb  
2. KO2 + CO2 -> K2CO3 + O2

Jawab :  
4 KO2 + 2 CO2 -> 2 K2CO3 + 3O2

**B4\_Nabilah Roja Iskandar** 25 Feb  
3. Al + HCl -> AlCl3 + H2

- 2Al + 6HCl -> 2AlCl3 + 3H2
- a= 2  
b= 6  
c= 2  
d= 3

**isnin muawanah** 25 Feb  
ayoo tadi saya di awal bilang apa, satu2 di diselesaikan dan saling menanggapi

**B6\_Zhul ilma abdullah** 25 Feb  
Izin menjawab penyetaraan reaksi kimia:))

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 penyetaraannya C4H8 (g) + 6 O2 (g) -> 4 CO2 (g) + 4 H2O (g)  
Maaf kalo salah buk.)

**isnin muawanah** 25 Feb  
itu tadi saya sudah merespon jwbn soal 1 dari mbak Hasnida dan mbak Wa Marlin...dan sdh saya tanyakan balik ke teman2...tp bim di respon, malah ngasi jwbn sendiri2

**isnin muawanah** 25 Feb  
Ingat ya diskusi ini...jadi jika ada yg sudah menjawab...tolong diliat, dan ditanggapi dl...jika satu soal clear, baru pindah ke soal berikutnya

**B5\_Murtitono** 25 Feb  
Kalau saya setuju dengan jawaban mb wa marlin.

**isnin muawanah** 25 Feb  
[+murtitono02@gmail.com](mailto:murtitono02@gmail.com) ok terima kasih mas responnya..bisa diberikan alasannya mas?

**B5\_Hasnida Miftakhul Jannah** 25 Feb  
maaf bu kalau salah 🙏

**B5\_Disma Rahadatul** 25 Feb  
Jawaban yang tepat milik mbak Marlin Bu karena total atom O di ruas kiri itu ada 12, 4CO2 (8 atom O) dan 4H2O (4 atom O) totalnya 12

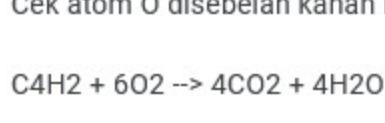
**Putri Dwi Ivanka** 25 Feb  
Menurut saya setuju dengan jawaban mbak wa marlin karena :

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 b= 6



**B5\_Murtitono** 25 Feb  
Karena jika reaksinya C4H8+6O2->4CO2+4H2O antara hasil dan bahan reaksi sudah sama koefisiennya

**isnin muawanah** 25 Feb  
ok good, terima kasi mbak Disma dan mas murtitono

**isnin muawanah** 25 Feb  
Jadi benar ya jwaban mbak Wa Marlin tadi, silakan lanjut ke soal berikutnya

**B5\_Vivi Elfany** 25 Feb  
Menurut saya jawaban dari mbak wa marlin bu karena hasil dari penyertaan tersebut adalah

a = 1  
b = 6  
c = 4  
d = 4

Yaitu, C4H8(g) + 6 O2(g) -> 4 CO2(g) + 4 H2O(g)

**B5\_Dias Padma Nagari** 25 Feb  
Izin menjawab

1. a C4H8(g) + b O2(g) -> c CO2(g) + d H2O(g)
- misal a = 1, maka

Unsur C  
4 a = c  
4(1)= c  
c = 4

Unsur H:  
8a = 2d  
8(1)= 2d  
d = 4

Unsur O  
2b = 2c + d  
2b = 2(4) + 4  
2b = 8 + 4  
b = 6

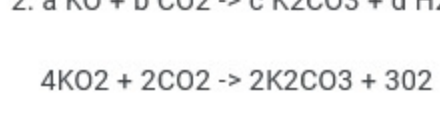
jadi, C4H8 + 6 O2 -> 4 CO2 + 4 H2O

**B6\_Ratna Kusumaningtyas** 25 Feb  
Izin menjawab soal no 2

- 4KO2(s) + 2CO2(g) -> 2K2CO3(s) + 3O2(g)
- a=4, b=2, c=2, d=3

**B6\_Nisa Munawaroh** 25 Feb  
Izin menjawab

2. a KO + b CO2 -> c K2CO3 + d H2O



a = 4  
b = 2  
c = 2  
d = 3

**isnin muawanah** 25 Feb  
Tadi sudah ada yg menjawab soal no 2, monggo ditanggapi...apakah jwbn dari teman2 itu sudah sesuai?

**Putri Dwi Ivanka** 25 Feb  
Izin menjawab

2. KO2 + CO2 -> K2CO3 + O2
- Jawab :  
4 KO2 + 2 CO2 -> 2 K2CO3 + 3O2

**Putri Dwi Ivanka** 25 Feb  
Izin menjawab

- 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 🙏

**isnin muawanah** 25 Feb  
Gaees diskusi ya...bukan komen sendiri2, tp saling menanggapi

**B5\_Yuliana Hartina** 25 Feb  
Izin menjawab bu, menurut saya untuk nomer dua sudah benar dari jawaban nya mbak Diani bu karena antara preaksi dan hasil reaksi sudah setara. mohon maaf jika jawaban saya kurang tepat

**B6\_Nisa Munawaroh** 25 Feb  
Menurut saya jawaban teman-teman sudah tepat Bu, a = 4, b = 2, c = 2 dan d = 3

**isnin muawanah** 25 Feb  
Ok terima kasih mbak Yuliana dan Mbak Nisa, yess benar ya jwbnnya sdh tepat...faham ya yg dimaksud "preaksi dan hasil reaksi sudah setara" tsb?

**B5\_Zarlinda Widya Putri** 25 Feb  
Izin menjawab bu, jawaban teman- teman nomor dua sudah benar, karena preaksi dan hasil reaksi sudah setara

**B5\_Disma Rahadatul** 25 Feb  
Jawaban teman nomor 2 sudah tepat Bu karena reaksinya sudah setara apabila a=4, b=2, c=2, d=3

**B3\_Salsabila Sr** 25 Feb  
Maaf bu, saya masih bingung buat nentuin nilai atom untuk yang bagian kiri,  
Pada soal nomor 2 kenapa yang KO2 dan CO2 mendapatkan atom sebanyak 4 KO2 dan 2 CO2

**Alhamdulillah** 25 Feb  
Alhamdulillah sudah paham bu

**B5\_Zarlinda Widya Putri** 25 Feb  
Alhamdulillah paham bu

**Putri Dwi Ivanka** 25 Feb  
Alhamdulillah sudah paham bu

**B6\_Septy Widya** 25 Feb  
mohon maaf bu, saya masih bingung untuk soal no 2

**isnin muawanah** 25 Feb  
No 2 yg mana mbak Septy?

**isnin muawanah** 25 Feb  
Yg KO2 + CO2 ?

**B6\_Septy Widya** 25 Feb  
iya bu yang itu

**isnin muawanah** 25 Feb  
Coba di cek di lampiran foto saya itu ya mbak Septy, jadi cara mencarinya begitu

**B6\_Septy Widya** 25 Feb  
ooh nggih bu, maturnuwun..

Tambahkan komentar kelas...