



LIVEWORKSHEETS

ASESMEN PERSAMAAN REAKSI

Kerjakan Soal-Soal berikut ini !!!

Setarakanlah persamaan reaksi berikut ini dengan cara mengisi bagian rumpang pada koefisiennya !

... C_2H_6 + ... O_2 → ... CO_2 + ... H_2O

$CH_{4(g)}$ + ... $O_{2(g)}$ → $CO_{2(g)}$) + ... $H_2O_{(g)}$

$N_{2(g)}$ + ... $H_{2(g)}$ → ... $NH_{3(g)}$

$Fe_2O_{3(s)}$ + ... $CO_{(g)}$ → ... $Fe_{(s)}$ + ... $CO2_{(g)}$

Tulislah persamaan reaksi setara dari pemabakaran gas metana (CH_4), dengan gas oksigen (O_2) yang membentuk gas karbon dioksida (CO_2) dan uap air (H_2O).

$CH_{4(g)}$ + $O_{2(g)}$ → $CO_{2(g)}$) + $H_2O_{(g)}$

Langkah-langkah menyetarakan reaksi :

Tuliskan reaksi yang sudah setara :

LIVEWORKSHEETS

ASESMEN PERSAMAAN REAKSI

Lengkapi skema tentang persamaan reaksi berikut dan jawab soal-soal di bawahnya !!!





Untuk menjelaskan reaksinya dalam bahasa kimia, ayo lengkapi skema tentang persamaan reaksi ini !!!

LIVEWORKSHEETS

ASESMEN PERSAMAAN REAKSI

Gas hidrogen beeraksi dengan gas oksigen membentuk uap air

RUMUS KIMIA

Gas hidrogen = H_2
Gas oksigen = O_2
Uap air = H_2O

WUJUD GAS

s = padat
l = cair
g = gas
aq = larut dalam air

KOEFISIEN REAKSI

Menyatakan jumlah partikel zat.

Gas hidrogen + ...→ .....

↓

H_2 + ...→ .....

↓

$H_{2(g)}$ + ...→ .....

↓

Persamaan Reaksi

..... + ... → .....

....

4 Atom H + ... = ... + ...

Jumlah atom setiap unsur sebelum reaksi ..... Jumlah atom setiap unsur sesudah reaksi

↑

HUKUM KEKEKALAN MASSA

LIVEWORKSHEETS