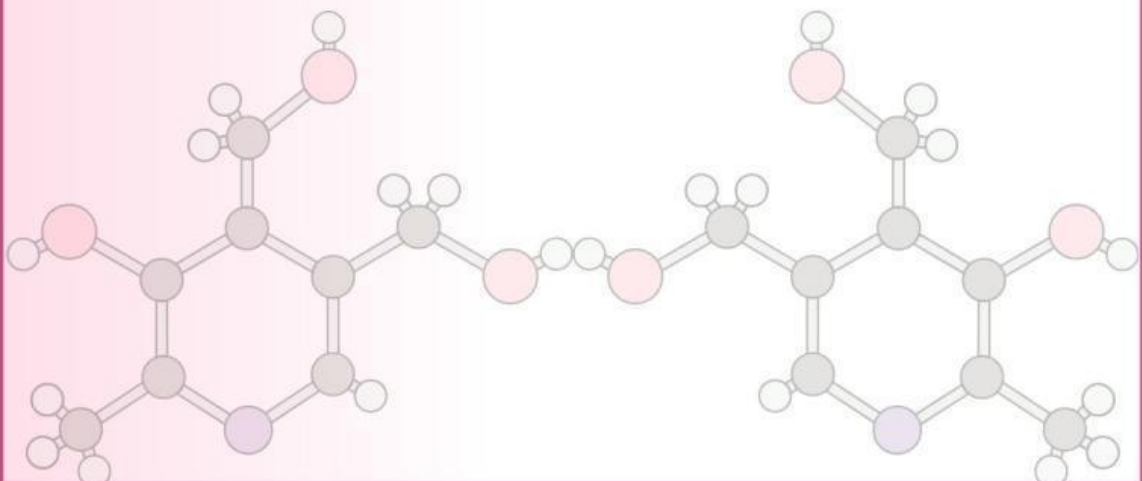
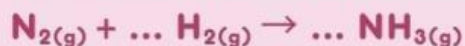




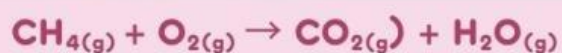
ASESMEN PERSAMAAN REAKSI

Kerjakan Soal-Soal berikut ini !!!

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



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



Langkah-langkah menyetarakan reaksi :

Tuliskan reaksi yang sudah setara :

ASESMEN PERSAMAAN REAKSI

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



Gas hidrogen dapat bereaksi dengan gas oksigen membentuk uap air. Dalam bahasa kimianya...



Bahasa kimia? Kalau rumus kimianya sih tau, gas hidrogen itu (H_2), gas oksigen (O_2) dan uap air (H_2O). Tapi bagaimana menjelaskan reaksinya dalam bahasa kimianya yaa?

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

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