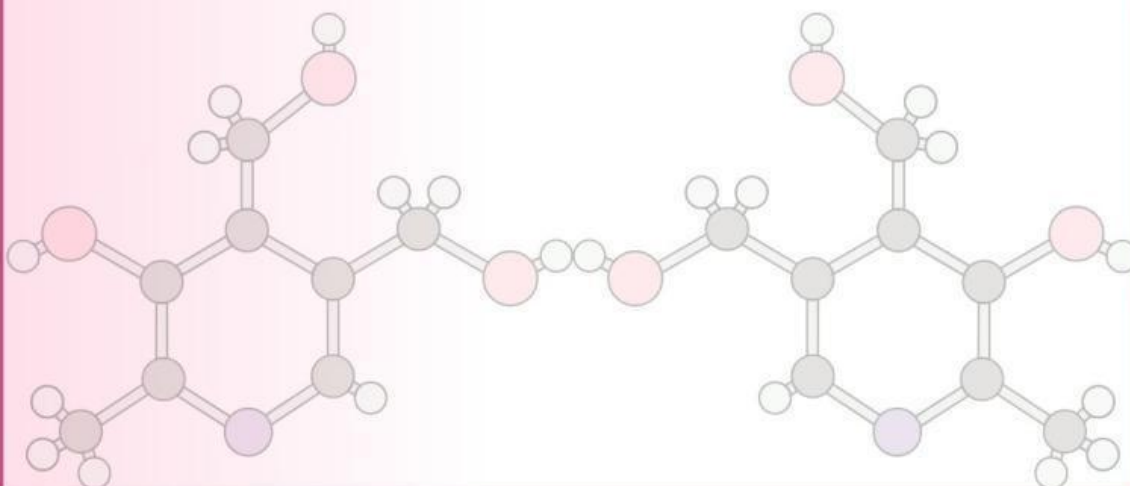




## PERSAMAAN REAKSI KIMIA

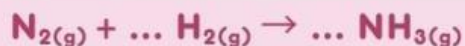
Waktu pengerjaan untuk asesmen ini  
hanya 10 menit, silakan ananda jawab  
dengan benar.



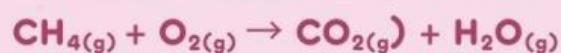
## ASESMEN PERSAMAAN REAKSI

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 ( $\text{CH}_4$ ), dengan gas oksigen ( $\text{O}_2$ ) yang membentuk gas karbon dioksida ( $\text{CO}_2$ ) dan uap air ( $\text{H}_2\text{O}$ ).



Langkah-langkah menyetarakan reaksi :

Tuliskan reaksi yang sudah setara :

Nama :

kelas :

## 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 KEKALKAN MASSA