

E- LKPD PERSAMAAN REAKSI KIMIA

NAMA :

KELAS :

Capaian Pembelajaran

. Pada akhir fase E, peserta didik mampu mengamati, menyelidiki dan menjelaskan fenomena sesuai kaidah kerja ilmiah dalam menjelaskan konsep kimia dalam kehidupan sehari-hari; menerapkan konsep kimia dalam pengelolaan lingkungan termasuk menjelaskan fenomena pemanasan global; menuliskan reaksi kimia dan menerapkan hukum-hukum dasar kimia; memahami struktur atom dan aplikasinya dalam nanoteknologi.

TUJUAN

1. Peserta didik mampu mendeskripsikan pengertian reaksi kimia melalui pengamatan peristiwa dalam kehidupan sehari-hari

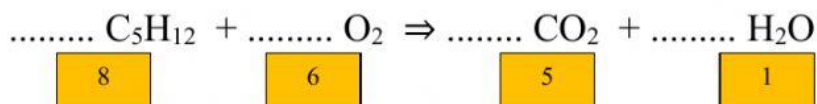
PROSEDURE

- Gunakan perangkat (seperti laptop maupun handphone) untuk mengerjakan e-LKPD ini.
- Pahami materi dengan sebaik mungkin.
- Kerjakan setiap aktivitas sesuai dengan petunjuk yang telah diberikan.

Nining Kristiana . S , SPd
SMA Kristen Purwodadi

AKTIVITAS

Letakkan angka koefisien reaksi di depan rumus kimia dengan tepat pada persamaan reaksi berikut ini :



Tariklah garis pada kotak yang memuat jawaban yang benar

Zat yang akan bereaksi	Fasa zat
Zat yang akan dihasilkan	Koefisien reaksi
Angka yang menunjukkan jumlah zat	Indeks
Angka yang menunjukkan komposisi	Reaktan / pereaksi
Keterangan yang menunjukkan bentuk zat	Hasil reaksi / produk

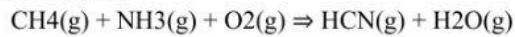
Setarakan persamaan reaksi berikut ini :



Nyatakan apakah persamaan reaksi berikut sudah setara atau belum

	YES	NO
$\text{Ca}(\text{OH})_2(\text{s}) + 2\text{HCl}(\text{aq}) \rightarrow \text{CaCl}_2(\text{aq}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{l})$	☐	☐
$\text{Fe}_2\text{O}_3(\text{s}) + 2\text{Al}(\text{s}) \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3(\text{s}) + \text{Fe}(\text{s})$	☐	☐
$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}(\text{aq}) + 3\text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{CO}_2(\text{g}) + 3\text{H}_2\text{O}(\text{l})$	☐	☐

1. Jika reaksi dibawah ini disetarakan maka koefisien HCN dan H₂O berturut-turut adalah.....



- A. 2 dan 2
- B. 2 dan 3
- C. 3 dan 2
- D. 3 dan 6
- E. 2 dan 6
2. Perhatikan persamaan reaksi di bawah ini
 $a\text{Cu} + b\text{HNO}_3 \Rightarrow c\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{NO}$
Jika koefisien H₂O dan NO₂ berturut turut adalah 4 dan 2, maka nilai a, b dan c adalah.....

- A. 3, 8, 3
- B. 3, 3, 4
- C. 8, 3, 4
- D. 3, 4, 2
- E. 8, 4, 2
3. Koefisien dari reaksi $\text{MnO}_2 + \text{HCl} \rightarrow \text{MnCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{Cl}_2$ secara berturut-turut dari kiri ke kanan adalah ...
- A. 1, 2, 4, 2, 1
- B. 1, 2, 2, 2, 1
- C. 1, 4, 1, 2, 1
- D. 2, 1, 4, 2, 1
- E. 2, 4, 2, 4, 1

5. Penulisan wujud padat yang benar adalah

- A. (s)
- B. (l)
- C. (g)
- D. (aq)

E. (p)

6. Penulisan wujud cair yang benar adalah....

A. (s)

B. (l)

C. (g)

D. (aq)

E. (p)

7. Penulisan wujud gas yang benar adalah

A. (s)

B. (l)

C. (g)

D. (aq)

E. (p)

8. Penulisan wujud larutan diberikan simbol

A. (s)

B. (l)

C. (g)

D. (aq)

E. (p)



<https://bit.ly/persamaan-reaksi-kimia>

<https://bit.ly/lkpd-persamaan-reaksi-kimia>

Nining Kristiana.S,SPd -----SMA Kristen Purwodadi

<https://bit.ly/lat-persamaan-reaksi-kimia> (latihan soal)

<https://bit.ly/lkpd-lat-persamaan-reaksi-kimia>

Nining Kristiana.S,SPd ----

