E- LKPD
PERSAMAAN REAKSI KIMIA

NAMA :

KELAS :

Capaian Pembelajaran

. Pada akhir fae 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) untukmengerjakan e-LKPD ini.
- Pahamilah materi dengan sebaik mungkin.
- Kerjakan setiap aktivitas sesuai dengan petunjuk yang telah diberikan.

Nining Kristiana . S , SPd
SMA Kristen Purwodadi

LIVEWORKSHEETS

AKTIVITAS

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

..... C_5H_{12}	+ ..... O_2	⇒ ..... CO_2	+ ..... H_2O
8	6	5	1

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 :

..... Ba + $Al_2(SO_4)_3$ → ..... Al + ... BaSO4

..... Al_2S_3 + ... H_2O + ... O_2 → ..... $Al(OH)_3$+ ..... S

..... $Ca(OH)_2$(aq) + ... H_3PO_4 → $Ca_3(PO_4)_2$(s) + ... H_2O(I)

Nyatakah apakah persamaan reaksi berikut sudah setara atau belum

	YES	NO
$Ca(OH)_{2(s)} + 2HCl_{(aq)} \rightarrow CaCl_{2(aq)} + 2H_2O_{(l)}$		
$Fe_2O_3(s) + 2Al(s) \rightarrow Al_2O_{3(s)} + Fe(s)$		
$C_2H_5OH_{(aq)} + 3O_{2(g)} \rightarrow 2CO_{2(g)} + 3H_2O_{(l)}$		

LIVEWORKSHEETS

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

   $CH_4(g) + NH_3(g) + O_2(g) \Rightarrow HCN(g) + H_2O(g)$

   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

   $aCu + bHNO_3 \Rightarrow cCu(NO_3)_2 + H_2O + NO$

   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 $MnO_2 + HCl \rightarrow MnCl_2 + H_2O + Cl_2$ 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)

LIVEWORKSHEETS

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 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

LIVEWORKSHEETS

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

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

Nining Kristiana.S,SPd ----

LIVEWORKSHEETS