

E- LKPD PERSAMAAN REAKSI KIMIA

NAMA :

KELAS :

KOMPETENSI DASAR

10 Menerapkan hukum-hukum dasar kimia, konsep massa molekul relatif, persamaan kimia, konsep mol, dan kadar zat untuk menyelesaikan perhitungan kimia

TUJUAN

- Siswa dapat menuliskan persamaan reaksi sederhana
- Siswa dapat menyetarakan persamaan reaksi

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.

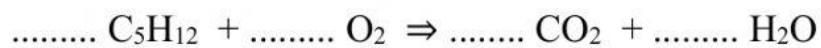
Nining Kristiana . S , SPd
SMA Kristen Purwodadi

MATERI



AKTIVITAS

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



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

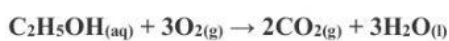
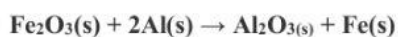
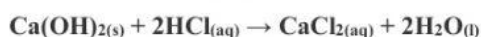
Keterangan yang menunjukkan bentuk zat

Hasil reaksi / produk

Setarakan persamaan reaksi berikut ini :



Nyatakan apakah persamaan reaksi berikut sudah setara atau belum



YES

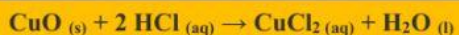
NO

Lengkapi pernyataan berikut :

Serbuk tembaga (II) oksida larut dalam asam klorida membentuk tembaga (II) klorida dan air. Persamaan reaksi setara dan lengkap dari reaksi tersebut adalah

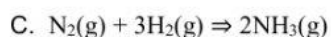
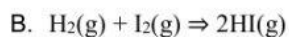
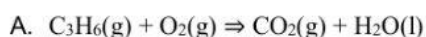
Pada peristiwa korosi (perkaratan) logam besi bereaksi dengan udara (oksigen) membentuk besi (III) oksida. persamaan reaksi yang sesuai dengan peristiwa perkaratan adalah

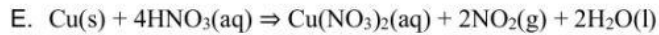
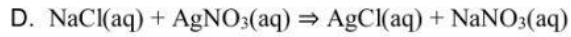
Ketika bubuk magnesium direaksikan dengan larutan asam sulfat maka akan terbentuk larutan magnesium sulfat dan gas hidrogen. Reaksi dibawah ini yang sesuai untuk menggambarkan peristiwa tersebut adalah.....



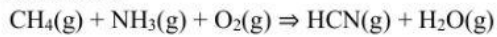
Pilihlah jawaban yang benar

1. Reaksi dibawah ini yang tidak sesuai dengan Hukum Kekekalan Massa adalah...





2. 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

3. Perhatikan persamaan reaksi di bawah ini



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

4. 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)



