

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK ELEKTRONIK (E-LKPD)

Tata Nama Senyawa Kimia dan
Penyetaraan Persamaan Reaksi



Untuk Kelas :
SMA X
FASE E



IDENTITAS PESERTA DIDIK

Nama :

Kelas :

PETUNJUK PENGGUNAAN

1. Mengisi identitas peserta didik
2. Perhatikan setiap instruksi dari soal yang diberikan
3. Klik Finish jika sudah selesai mengerjakan LKPD

Selamat Mengerjakan!

PILIH LAH SATU JAWABAN YANG BENAR DARI SOAL-SOAL BERIKUT!

1. Tentukan nama senyawa dari rumus kimia KNO_2 !

- | | |
|--|--|
| ☐ a Kalium nitrat | ☐ d Kalium dinitrogen oksida |
| ☐ b Kalium nitrit | ☐ e Kalium nitrogen |
| ☐ c Kalium nitrogen dioksida | |

2. Tentukan nama senyawa dari rumus kimia ZnCl_2 !

- | | |
|--|--|
| ☐ a Seng diklorida | ☐ d Seng klorida |
| ☐ b Seng karbon iodida | ☐ e Monoseng klorida |
| ☐ c Monoseng diklorida | |

3. Tentukan nama senyawa dari rumus kimia $\text{Ba}(\text{OH})_2$!

- a Barium hidroksida
- b Barium dioksida
- c Barium dihidrogen
- d Barium oksida
- e Barium dihidrogen oksida

4. Tentukan nama senyawa dari rumus kimia ICl_5 !

- a Iodium karbon pentaklorida
- b Iodium pentakarbon
- c Iodium pentida
- d Iodium klorida
- e Iodium pentaklorida

5. Tentukan nama senyawa dari rumus kimia P_2O_5 !

- a Fosfor oksida
- b Fosfor pentoksida
- c Difosfor pentoksida
- d Difosfor oksida
- e Fosfor dioksida

6. Tentukan nama senyawa dari rumus kimia CS_2 !

- a Karbon disulfida
- b Monokarbon disulfida
- c Karbon sulfida
- d Monokarbon sulfida
- e Karbon disulfida

7. Tentukan rumus kimia dari nama senyawa Natrium nitrit !



8. Tentukan rumus kimia dari nama senyawa Magnesium hidroksida!



9. Tentukan rumus kimia dari nama senyawa Karbon dioksida!



10. Tentukan rumus kimia dari nama senyawa Fosfor pentaklorida !



11. Ayunda mereaksikan padatan MgO dengan larutan asam sulfat dan menghasilkan larutan magnesium sulfat serta air. Dari pernyataan tersebut, reaksi yang terbentuk ialah sebagai berikut.



Rumus kimia dari senyawa A dan B ialah...

- ☐ a H_2SO_4 dan 2MgSO_4
- ☐ b H_2SO_4 dan Mg_2SO_4
- ☐ c $2\text{H}_2\text{SO}_4$ dan MgSO_4
- ☒ d H_2SO_4 dan MgSO_4
- ☐ e 2HSO_4 dan 2MgSO_4

12. Manakah persamaan reaksi berikut yang sudah setara?

- ☐ a $\text{CH}_4(\text{aq}) + \text{O}_2(\text{g}) \longrightarrow \text{CO}_2(\text{g}) + 2\text{H}_2\text{O(l)}$
- ☐ b $2\text{H}_2\text{S(g)} + 3\text{O}_2(\text{g}) \longrightarrow 2\text{H}_2\text{O(l)} + 2\text{SO}_2(\text{g})$
- ☐ c $\text{Fe}_2\text{O}_3(\text{s}) + \text{C(s)} \longrightarrow 2\text{Fe(s)} + 3\text{CO(g)}$
- ☐ d $\text{C}_2\text{H}_6(\text{g}) + 3\text{O}_2(\text{g}) \longrightarrow 2\text{CO}_2(\text{g}) + \text{H}_2\text{O(l)}$
- ☒ e $\text{CaO(s)} + 2\text{HCl(aq)} \longrightarrow \text{CaCl}_2(\text{aq}) + 2\text{H}_2\text{O(l)}$

13. Perhatikan persamaan reaksi dibawah ini !



Dari persamaan reaksi diatas, berapakah nilai koefisien a?

☐ a 1

☐ c 6

☒ e 10

☐ b 3

☐ d 9

14. Perhatikan reaksi pada nomor 13!

Dari reaksi tersebut agar setara, berapakah nilai b yang seharusnya?

☐ a 1

☐ c 3

☒ e 9

☐ b 2

☐ d 6

15. Perhatikan reaksi pada nomor 13!

Berapakah nilai c agar reaksi tersebut setara?

☐ a 2

☐ c 6

☒ e 10

☐ b 4

☐ d 8

KETIKLAH JAWABAN DARI SOAL-SOAL DIBAWAH INI!

1. Tentukan nama senyawa dari rumus kimia KMnO_4 !

2. Tentukan nama senyawa dari rumus kimia K_2O !

3. Tentukan rumus kimia dari nama senyawa Silikon tetraklorida !

4. Bagas mempunyai batu kapur dengan rumus $CaCO_3$ kemudian batu kapur tersebut dimasukkan ke dalam larutan asam klorida menghasilkan larutan kalsium klorida, air dan gas karbon dioksida. Dari pernyataan tersebut, tuliskan persamaan reaksinya !

5. Perhatikan persamaan reaksi dibawah ini !



Apakah persamaan reaksi diatas sudah setara?
Jika belum, maka setarakanlah reaksi tersebut!