

# 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  $\text{KNO}_2$  !

- |  |  |
|--|--|
| <input type="radio"/> a Kalium nitrat            | <input type="radio"/> d Kalium dinitrogen oksida |
| <input type="radio"/> b Kalium nitrit            | <input type="radio"/> e Kalium nitrogen          |
| <input type="radio"/> c Kalium nitrogen dioksida |  |

2. Tentukan nama senyawa dari rumus kimia  $\text{ZnCl}_2$  !

- |  |  |
|--|--|
| <input type="radio"/> a Seng diklorida     | <input type="radio"/> d Seng klorida     |
| <input type="radio"/> b Seng karbon iodida | <input type="radio"/> e Monoseng klorida |
| <input type="radio"/> 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  $\text{ICl}_5$  !

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

5. Tentukan nama senyawa dari rumus kimia  $\text{P}_2\text{O}_5$  !

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

6. Tentukan nama senyawa dari rumus kimia  $\text{CS}_2$  !

- 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  $\text{H}_2\text{SO}_4$  dan  $2\text{MgSO}_4$
- ☐ b  $\text{H}_2\text{SO}_4$  dan  $\text{Mg}_2\text{SO}_4$
- ☐ c  $2\text{H}_2\text{SO}_4$  dan  $\text{MgSO}_4$
- ☒ d  $\text{H}_2\text{SO}_4$  dan  $\text{MgSO}_4$
- ☐ e  $2\text{HSO}_4$  dan  $2\text{MgSO}_4$

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  $\text{KMnO}_4$  !



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!