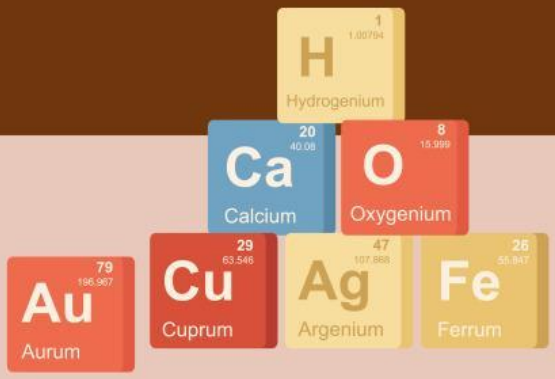
Kurikulum Merdeka

SMAN 1 ANYER

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK ELEKTRONIK (E-LKPD)

Tata Nama Senyawa Kimia dan Penyetaraan Persamaan Reaksi



Untuk Kelas :
SMA X
FASE E





LIVEWORKSHEETS

Kurikulum Merdeka

SMAN 1 ANYER

IDENTITAS PESERTA DIDIK

Nama :

Kelas :

PETUNJUK PENGGUNAAN

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

Selamat Mengerjakan!

PILIHLAH SATU JAWABAN YANG BENAR DARI SOAL-SOAL BERIKUT!

1. Tentukan nama senyawa dari rumus kimia KNO_2 !

a. Kalium nitrat

b. Kalium nitrit

c. Kalium nitrogen dioksida

d. Kalium dinitrogen oksida

e. Kalium nitrogen

2. Tentukan nama senyawa dari rumus kimia $ZnCl_2$!

a. Seng diklorida

b. Seng karbon iodida

c. Monoseng diklorida

d. Seng klorida

e. Monoseng klorida

LIVEWORKSHEETS

3. Tentukan nama senyawa dari rumus kimia $Ba(OH)_2$!

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

LIVEWORKSHEETS

7. Tentukan rumus kimia dari nama senyawa Natrium nitrit !

a. Na_2NO_3

b. $NaPO_4$

c. $NaPO_3$

d. $NaNO_3$

e. $NaNO_2$

8. Tentukan rumus kimia dari nama senyawa Magnesium hidroksida!

a. 2Mg(OH)

b. $2Mg(OH)_3$

c. Mg_2OH

d. $Mg(OH)_2$

e. Mg(OH)

9. Tentukan rumus kimia dari nama senyawa Karbon dioksida!

a. CO

b. 2CO

c. CO_2

d. $2C_2O$

e. C_2O

10. Tentukan rumus kimia dari nama senyawa Fosfor pentaklorida !

a. PCl

b. PCl_5

c. P_5Cl

d. $5PCl_5$

e. 5PCl

LIVEWORKSHEETS

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.

$$MgO(s) + A \longrightarrow B + H_2O(l)$$

Rumus kimia dari senyawa A dan B ialah...

a. H_2SO_4 dan $2MgSO_4$

b. H_2SO_4 dan Mg_2SO_4

c. $2H_2SO_4$ 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. $CH_4(aq) + O_2(g) \longrightarrow CO_2(g) + 2H_2O(l)$

b. $2H_2S(g) + 3O_2(g) \longrightarrow 2H_2O(l) + 2SO_2(g)$

c. $Fe_2O_3(s) + C(s) \longrightarrow 2Fe(s) + 3CO(g)$

d. $C_2H_6(g) + 3O_2(g) \longrightarrow 2CO_2(g) + H_2O(l)$

e. $CaO(s) + 2HCl(aq) \longrightarrow CaCl_2(aq) + 2H_2O(l)$

LIVEWORKSHEETS

13. Perhatikan persamaan reaksi dibawah ini !

$C_6H_{12}O_6(s) + aO_2(g) \longrightarrow bCO_2(g) + cH_2O(l)$

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 $KMnO_4$!

LIVEWORKSHEETS

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 !

$$NaBr(s) + H_2SO_4(aq) \longrightarrow Na_2SO_4(aq) + SO_2(g) + Br_2(g) + H_2O(l)$$

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

LIVEWORKSHEETS