E-LKPD SMA/MA
BERBASIS REFUTATION TEXT

Kurikulum Merdeka

Nama :
Kelas :

$HgBr_{2(s)} \rightleftharpoons Hg^{2+}_{(aq)} + 2Br^{-}_{(aq)}$

IKATAN KIMIA

MATA PELAJARAN KIMIA
FASE / KELAS F / XI

ISWATUL UMMAH
21104060036

LIVEWORKSHEETS

Ulangan Harian

Untuk menguji pemahaman kalian, kerjakan soal berikut!

1. Elektron valensi gas mulia di bawah ini yang sesuai dengan aturan oktet adalah, kecuali ... .
   a. He
   b. Ne
   c. Ar
   d. Kr
   e. Xe

   Alasannya :

   .....

   .....

   .....

Apakah kamu yakin dengan jawabanmu ?

a. Yakin
b. Kurang yakin
c. Tidak yakin

2. Unsur K memiliki konfigurasi elektron: 2, 8, 8, 1, jika unsur K tersebut berikatan dengan unsur lain untuk membentuk senyawa, maka langkah terbaik dengan ...
   a. Melepas 1 elektron, sehingga bermuatan 1+
   b. Melepas 2 elektron, sehingga bermuatan 2+
   c. Menangkap 1 elektron, sehingga bermuatan 1–
   d. Menangkap 2 elektron, sehingga bermuatan 2–
   e. Menggunakan pasangan elektron bersama dengan golongan VIA

   Alasan :

   .....

   .....

   .....

LIVEWORKSHEETS

Apakah kamu yakin dengan jawabanmu ?

a. Yakin
b. Kurang yakin
c. Tidak yakin

3. Suatu unsur dengan konfigurasi elektron: 2, 7. Kecenderungan unsur tersebut bila akan berikatan dengan unsur lain adalah ... .
   a. Melepas 2 elektron, sehingga bermuatan 2+
   b. Melepas 4 elektron, sehingga bermuatan 4+
   c. Menangkap 2 elektron, sehingga bermuatan 2–
   d. Menangkap 1 elektron, sehingga bermuatan 1–
   e.Menggunakan pasangan elektron bersama dengan golongan IIA

   Alasannya :

   .....

   .....

   .....

Apakah kamu yakin dengan jawabanmu ?

a. Yakin
b. Kurang yakin
c. Tidak yakin

4. Nomor atom unsur C, F, Na dan Ar adalah 6, 9, 11, 18. Pasangan unsur - unsur berikut yang dapat membentuk ikatan ionik adalah...
   a. C dan F
   b. Na dan F
   c. F dan Ar
   d. Na dan Ar
   e. C dan Ar

   Alasannya :

   .....

   .....

   .....

LIVEWORKSHEETS

Apakah kamu yakin dengan jawabanmu ?

a. Yakin
b. Kurang yakin
c. Tidak yakin

5. Berikut ini yang merupakan unsur yang paling stabil adalah unsur pada golongan...
   a. Logam alkali
   b. Logam alkali tanah
   c. Golongan karbon
   d. Golongan halogen
   e. Golongan gas mulia

   Alasannya :

   .....

   .....

   .....

Apakah kamu yakin dengan jawabanmu ?

a. Yakin
b. Kurang yakin
c. Tidak yakin

6. Pasangan senyawa berikut yang keduanya berikatan ionik adalah...
   a. HF(g) dan HCl (g)
   b. NaBr(aq) dan $K_2O(aq)$
   c. $FeCl_2(aq)$ dan $H_2O(g)$
   d. $C_2H_4(g)$ dan $CaC_2(s)$
   e. $CO_2(g)$ dan $N_2O_4(g)$

   Alasannya :

   .....

   .....

   .....

LIVEWORKSHEETS

Apakah kamu yakin dengan jawabanmu ?

a. Yakin
b. Kurang yakin
c. Tidak yakin

7. Deret senyawa berikut ini tergolong senyawa kovalen, kecuali...
   a. HF, HCl, HI
   b. BH_3, BF_3, $Ba(OH)_2$
   c. H_2O, $MgBr_2$, CO_2
   d. Li_2O, CaO, MgO
   e. PCl_5, CCl_4, KCl

   Alasannya :

.....

.....

.....

Apakah kamu yakin dengan jawabanmu ?

a. Yakin
b. Kurang yakin
c. Tidak yakin

8. Zat berikut yang berikatan nonpolar adalah...
   a. HF
   b. H_2O
   c. HBr
   d. CO
   e. O_3

   Alasannya :

.....

.....

.....

Apakah kamu yakin dengan jawabanmu ?

a. Yakin
b. Kurang yakin
c. Tidak yakin

LIVEWORKSHEETS

9. Diketahui nomor atom H=1, C=6, N=7, O=8, P=15 dan Cl=17, senyawa berikut yang mengikuti aturan oktet kecuali...

a. CO_2 d. CH_4

b. NH_3 e. SF_6

c. SO_2

Alasannya :

.....

.....

.....

Apakah kamu yakin dengan jawabanmu ?

a. Yakin
b. Kurang yakin
c. Tidak yakin

10. Atom Mg mempunyai konfigurasi elektron $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$. Senyawa yang mungkin dibentuk oleh atom Mg adalah...

a. MgH

b. MgBr

c. Mg_2Cl

d. $MgCl_2$

e. MgS_2

Alasannya :

.....

.....

.....

Apakah kamu yakin dengan jawabanmu ?

a. Yakin
b. Kurang yakin
c. Tidak yakin

LIVEWORKSHEETS

11. Molekul unsur berikut yang mempunyai ikatan kovalen rangkap tiga adalah ... .
    a. H_2 (nomor atom H = 1)
    b. F_2 (nomor atom F = 9)
    c. O_2 (nomor atom O = 8)
    d. Cl_2 (nomor atom Cl = 17)
    e. N_2 (nomor atom N = 7)
    Alasannya :

    .....

    .....

    .....

    Apakah kamu yakin dengan jawabanmu ?

    a. Yakin
    b. Kurang yakin
    c. Tidak yakin

12. Kelompok senyawa berikut ini yang semuanya berikatan ion adalah ... .
    a. $CaCl_2$, CaO, H_2O, dan N_2O
    b. KBr, NaCl, $SrCl_2$, dan PCl_5
    c. $BeCl_2$, SrO, NO_2, dan SO_2
    d. $BaCl_2$,$MgCl_2$, CaO, dan SF_6
    e. KCl, CaO, LiCl, dan $MgCl_2$
    Alasannya:

    .....

    .....

    .....

    Apakah kamu yakin dengan jawabanmu ?

    a. Yakin
    b. Kurang yakin
    c. Tidak yakin

LIVEWORKSHEETS

13. Senyawa berikut mempunyai ikatan kovalen tunggal, kecuali ... .
    a. H_2O (nomor atom H = 1 dan O = 8)
    b. HCl (nomor atom H = 1 dan Cl = 17)
    c. NH_3 (nomor atom N = 7 dan H = 1)
    d. CH_4 (nomor atom C = 6 dan H = 1)
    e. CO_2 (nomor atom C = 6 dan O = 8)
    Alasannya :

    .....

    .....

    .....

    Apakah kamu yakin dengan jawabanmu ?

    a. Yakin
    b. Kurang yakin
    c. Tidak yakin

14. Senyawa yang mempunyai ikatan kovalen, ikatan ion dan ikatan kovalen koordinasi secara bersamaan adalah...
    a. NH_3BF_3
    b. KNO_3
    c. KCN
    d. NH_4Cl
    e. NaCl
    Alasannya:

    .....

    .....

    .....

    Apakah kamu yakin dengan jawabanmu ?

    a. Yakin
    b. Kurang yakin
    c. Tidak yakin

LIVEWORKSHEETS

15. Perhatikan data hasil percobaan berikut ini,

No.	Sifat Fisika	Zat A	Zat B
1.	Wujud zat	Padat	Padat
2.	Kelarutan dalam air	Larut	Tidak larut
3.	Daya hantar listrik larutan	Konduktor	Isolator
4.	Titik didih	Tinggi	Rendah

Berdasarkan data tersebut, maka dapat disimpulkan bahwa jenis ikatan yang terdapat pada zat A dan zat B berturut-turut adalah....

a. Ionik dan kovalen nonpolar
b. Kovalen nonpolar dan ionik
c. Kovalen nonpolar dan kovalen polar
d. Kovalen polar dan logam
e. Hidrogen dan ion

Alasannya :

.....

.....

.....

Apakah kamu yakin dengan jawabanmu ?

a. Yakin
b. Kurang yakin
c. Tidak yakin

16. Senyawa berikut yang memiliki ikatan ionik adalah...

a. CH_4
b. HBr
c. NH_3
d. CO_2
e. $BaCl_2$

LIVEWORKSHEETS

Alasannya :

.....

.....

Apakah kamu yakin dengan jawabanmu ?

a. Yakin
b. Kurang yakin
c. Tidak yakin

17. Unsur $_{12}Mg$ dan $_{9}F$ akan membentuk senyawa yang...
    a. berikatan ion dengan rumus kimia MgF_2
    b. berikatan ion dengan rumus kimia Mg_2F
    c. berikatan kovalen dengan rumus kimia MgF
    d. berikatan kovalen dengan rumus kimia MgF_2
    e. berikatan kovalen dengan rumus kimia Mg_2F

    Alasannya :

    .....

    .....

    .....

Apakah kamu yakin dengan jawabanmu ?

a. Yakin
b. Kurang yakin
c. Tidak yakin

18. Suatu senyawa memiliki sifat mudah larut ketika di dalam air. Senyawa tersebut juga dapat menghantarkan listrik dalam fase cair, akan tetapi tidak dapat menghantarkan listrik dalam fase padat. Adapun titik didih dan titik leleh dari senyawa tersebut tinggi. Jadi dapat disimpulkan bahwa senyawa tersebut merupakan...
    a. Ionik
    b. Kovalen koordinasi
    c. Logam
    d. Kovalen polar
    e. Kovalen nonpolar

LIVEWORKSHEETS

Alasannya :

.....

.....

.....

Apakah kamu yakin dengan jawabanmu ?

a. Yakin
b. Kurang yakin
c. Tidak yakin

19. Diantara sifat berikut yang merupakan sifat ikatan logam adalah...

a. Titik leleh rendah
b. Tidak mengkilap
c. Berupa zat padat pada suhu kamar
d. Rapuh
e. Isolator

Alasannya :

.....

.....

.....

Apakah kamu yakin dengan jawabanmu ?

a. Yakin
b. Kurang yakin
c. Tidak yakin

20. Diantara zat berikut ini yang mengandung ikatan ion adalah...

a. Es batu
b. Perunggu
c. Kandungan pemutih
d. Garam dapur
e. Besi

Alasannya :

.....

.....

.....

LIVEWORKSHEETS

Apakah kamu yakin dengan jawabanmu ?

a. Yakin
b. Kurang yakin
c. Tidak yakin

21. Jenis ikatan yang terjadi dalam gas metana adalah...
    a. Ikatan ionik
    b. Ikatan kovalen polar
    c. Ikatan kovalen non polar
    d. Ikatan logam
    e. Ikatan kovalen koordinasi
    Alasannya :
    .....
    .....
    .....

Apakah kamu yakin dengan jawabanmu ?

a. Yakin
b. Kurang yakin
c. Tidak yakin

22. Sifat-sifat yang pada umumnya dimiliki oleh suatu senyawa elektrovalen adalah...
    a. Tidak dapat menghantarkan arus listrik
    b. Lelehan dapat menghantarkan arus listrik
    c. Larut dalam benzena
    d. Titik leleh rendah
    e. Bersifat isolator
    Alasannya :
    .....
    .....
    .....

LIVEWORKSHEETS

Apakah kamu yakin dengan jawabanmu ?

a. Yakin
b. Kurang yakin
c. Tidak yakin

23. Ikatan ionik biasanya terbentuk antara unsur...
    a. logam alkali dengan halogen
    b. logam alkali dengan gas mulia
    c. logam alkali tanah dengan gas mulia
    d. halogen dengan oksigen
    e. halogen dengan gas mulia
    Alasannya :

.....

.....

.....

Apakah kamu yakin dengan jawabanmu ?

a. Yakin
b. Kurang yakin
c. Tidak yakin

24. Senyawa berikut ini yang bersifat ionik adalah...
    a. HCl d. HBr
    b. I_2 e. Cl_2
    c. $CaBr_2$
    Alasannya :

.....

.....

.....

Apakah kamu yakin dengan jawabanmu ?

a. Yakin
b. Kurang yakin
c. Tidak yakin

LIVEWORKSHEETS

25. Diketahui keelektronegatifan beberapa unsur sebagai berikut :

H =2,1; F=4; Cl=3; Br=2,8; dan I=2,5

Senyawa yang paling polar adalah...

a. HCl
b. HBr
c. F_2
d. Br_2
e. H_2

Alasannya :

.....

.....

.....

Apakah kamu yakin dengan jawabanmu ?

a. Yakin
b. Kurang yakin
c. Tidak yakin





LIVEWORKSHEETS