

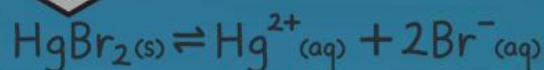
E-LKPD SMA/MA
BERBASIS REFUTATION TEXT



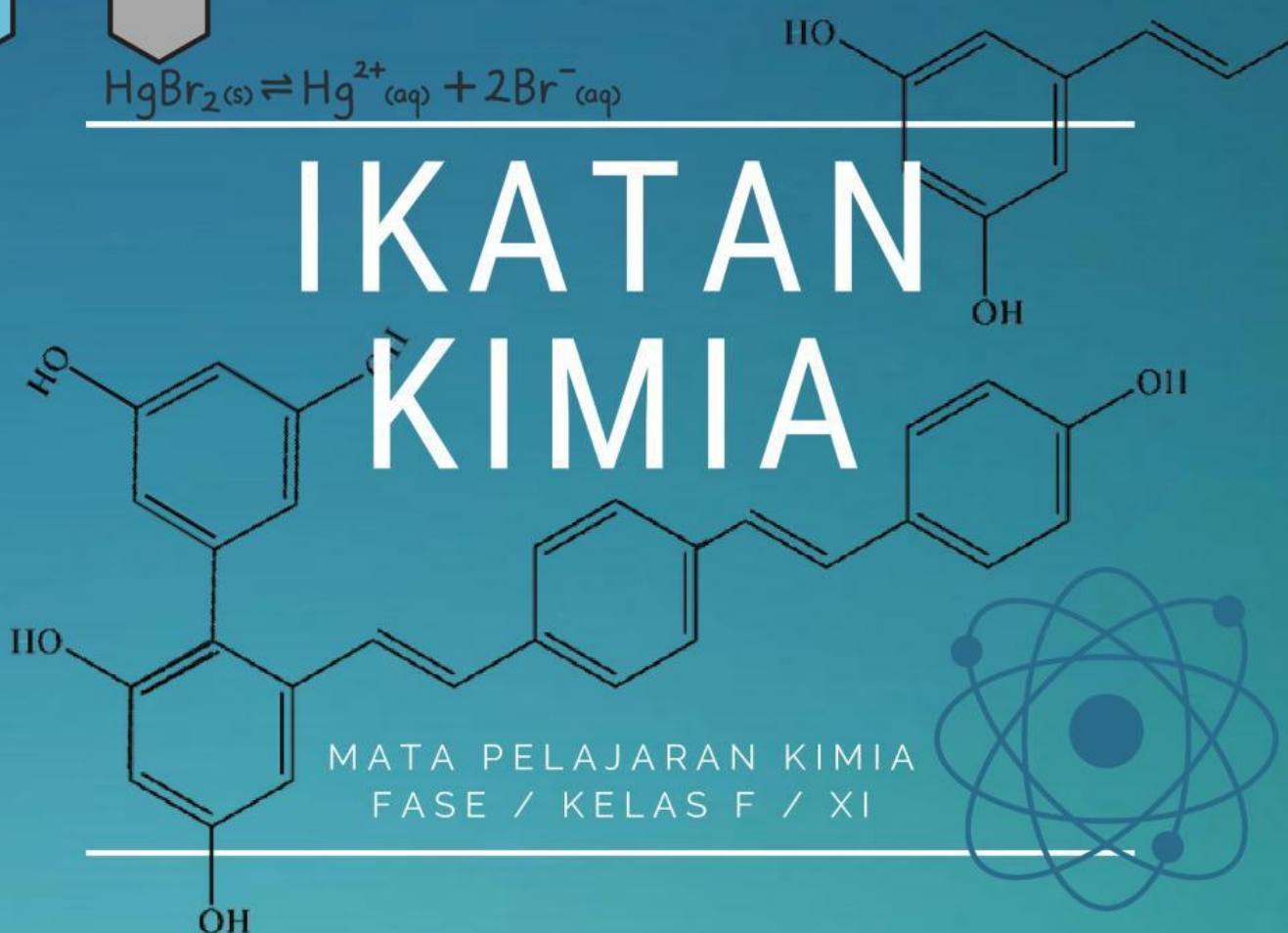
Kurikulum Merdeka

Nama :

Kelas :



IKATAN KIMIA



MATA PELAJARAN KIMIA
FASE / KELAS F / XI



ISWATUL UMMAH

21104060036

LIVEWORKSHEETS

Latihan 1.2

Kerjakan Latihan Soal Berikut Ini dengan Benar !

1. Pasangan senyawa berikut yang keduanya berikatan kovalen adalah

- a. KCl(aq) dan $\text{NH}_3(\text{s})$
- b. $\text{NH}_3(\text{s})$ dan $\text{Na}_2\text{O(aq)}$
- c. NaCl(aq) dan $\text{CH}_4(\text{g})$
- d. $\text{H}_2\text{O(aq)}$ dan KF(aq)
- e. $\text{CH}_4(\text{g})$ dan $\text{NH}_3(\text{s})$

Apakah anda yakin dengan jawaban anda ?

a. Yakin

b. Kurang yakin

c. Tidak yakin

Alasannya :

2. Unsur P dengan konfigurasi elektron 2 8 5 membentuk senyawa dengan unsur F (nomor atom = 9) dengan ikatan kovalen. Rumus senyawa yang dapat terbentuk adalah

- a. PF(s)
- b. $\text{PF}_3(\text{s})$
- c. $\text{P}_2\text{F}_2(\text{s})$
- d. $\text{P}_3\text{F}_3(\text{s})$
- e. $\text{P}_3\text{F}_4(\text{s})$

Apakah anda yakin dengan jawaban anda ?

a. Yakin

b. Kurang yakin

c. Tidak yakin

Alasannya :



3. Pernyataan berikut yang paling tepat tentang ikatan kovalen adalah
- a. Terjadi serah terima elektron
 - b. Pemakaian pasangan elektron bersama yang berasal dari salah satu atom yang berikatan
 - c. Terjadinya pemakaian elektron valensi secara bersama-sama yang mengakibatkan terjadinya delokalisasi elektron
 - d. Pemakaian bersama pasangan elektron berasal dari kedua atom yang berikatan
 - e. Terjadi akibat perpindahan elektron dari satu atom ke atom lain pada atom-atom yang berikatan

Apakah anda yakin dengan jawaban anda ?

a. Yakin

b. Kurang yakin

c. Tidak yakin

Alasannya :

4. Senyawa berikut yang berikatan kovalen polar adalah...

a. $F_2(g)$

d. $O_3(g)$

b. $HBr(g)$

e. $Cl_2(g)$

c. $N_2(g)$

Apakah anda yakin dengan jawaban anda ?

a. Yakin

b. Kurang yakin

c. Tidak yakin



Alasannya :

5. Suatu senyawa memiliki rumus molekul CO . Jika nilai keelektronegatifan atom C adalah 2,5 dan nilai keelektronegatifan atom O adalah 3,5 , maka CO mempunyai ikatan...

- a. kovalen polar
- b. kovalen nonpolar
- c. kovalen koordinasi
- d. ionik
- e. logam

Apakah anda yakin dengan jawaban anda ?

a. Yakin

b. Kurang yakin

c. Tidak yakin

Alasannya :

REMINDER



"Keberhasilan bukanlah milik orang pintar, keberhasilan adalah untuk mereka yang senantiasa berusaha.

- B.J. Habibie



Isilah Pertanyaan Berikut dengan Cermat!

1. Gambarkanlah terjadinya ikatan kovalen pada gas oksigen!

1.

2. Gambarkan proses dan identifikasi ikatan koordinasi pada senyawa $\text{NH}_3 \cdot \text{BCl}_3$

3. Tuliskan contoh dari senyawa yang memiliki ikatan ionik! (minimal 5)

01

02

03

04

05

3.

4. Bagaimana perbedaan antara ikatan kovalen polar dan ikatan kovalen nonpolar? Jelaskan dengan bahasamu sendiri!

4.

5. Mengapa unsur gas mulia relatif stabil? Jelaskan secara singkat!

5.

