

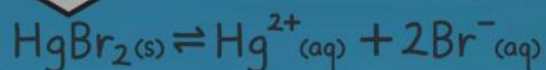
E-LKPD SMA/MA
BERBASIS REFUTATION TEXT



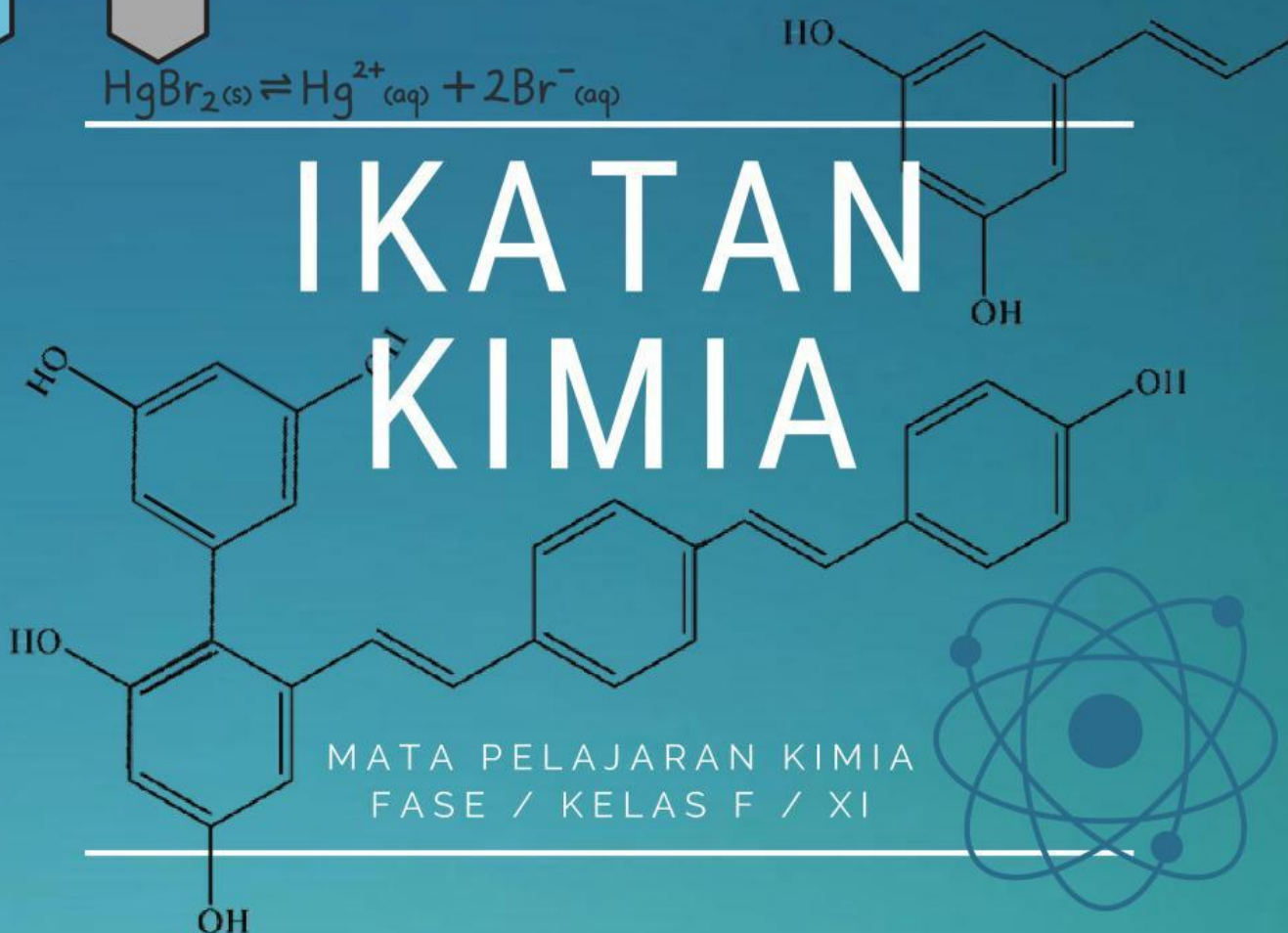
Kurikulum Merdeka

Nama :

Kelas :



IKATAN KIMIA



MATA PELAJARAN KIMIA
FASE / KELAS F / XI



ISWATUL UMMAH

21104060036

LIVEWORKSHEETS

Latihan 1.1

Isilah Latihan Soal Berikut ini dengan Benar

1. Bagaimana kecenderungan atom – atom berikut ini untuk mencapai kestabilan ioniknya, jika ditinjau dari konfigurasi elektron? (melepas atau menangkap elektron)

a. ${}_4\text{Be(s)}$

a.

c.

b. ${}_{11}\text{Na(s)}$

c. ${}_{17}\text{Cl(s)}$

b.

d.

d. ${}_8\text{O(s)}$

Alasannya :

2. Salah satu cara untuk mencapai kestabilan dari unsur berikut adalah dengan membentuk suatu ikatan ionik. Manakah diantara unsur berikut yang dapat membentuk ikatan ionik ketika berikatan dengan unsur F dan bagaimana prosesnya? (melepas atau mengikat elektron)

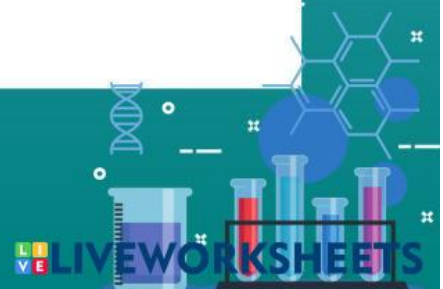
a. ${}_{20}\text{Ca(s)}$

b. ${}_{15}\text{P(s)}$

c. ${}_{12}\text{Mg(s)}$

d. ${}_{35}\text{Br(s)}$

Alasannya :



3. Apakah partikel terkecil yang dapat membentuk senyawa berikut ini ?

a. KCl(aq)

b. NaF(aq)

c. $\text{MgBr}_2\text{(aq)}$

d. $\text{CaCl}_2\text{(aq)}$

Alasannya :

a.

c.

b.

d.

4. Manakah pasangan unsur berikut ini yang akan membentuk senyawa ionik apabila berikatan ?

a. $_{16}\text{S}$ dan $_{9}\text{F}$

b. $_{11}\text{Na}$ dan $_{35}\text{Br}$

c. $_{1}\text{H}$ dan $_{9}\text{F}$

d. $_{12}\text{Mg}$ dan $_{17}\text{Cl}$

a.

c.

b.

d.

Alasannya :

