

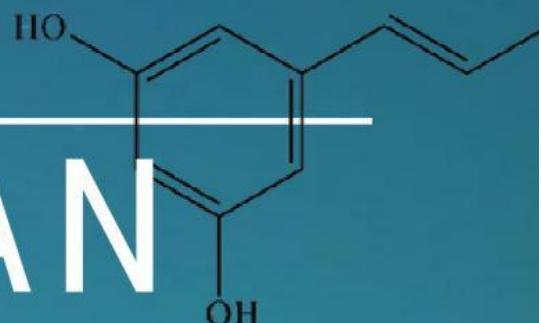
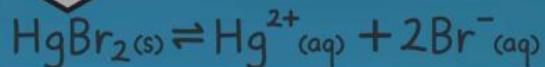
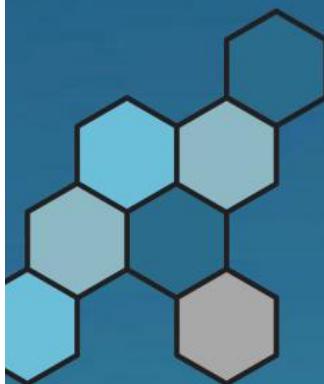
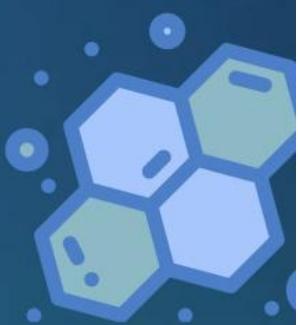
E-LKPD SMA/MA
BERBASIS REFUTATION TEXT



Kurikulum Merdeka

Nama :

Kelas :



IKATAN KIMIA



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. ${}_4\text{Be(s)}$
- b. ${}_{11}\text{Na(s)}$
- c. ${}_{17}\text{Cl(s)}$
- d. ${}_8\text{O(s)}$

a.

b.

c.

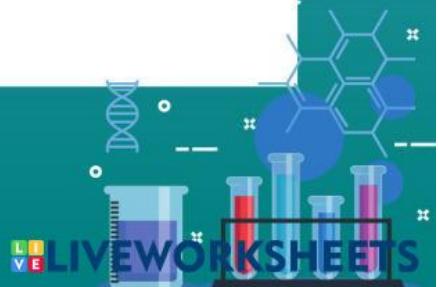
d.

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 berikanan 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. MgBr₂(aq)
- d. CaCl₂(aq)

Alasannya :

a.

c.

b.

d.

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

- a. ₁₆S dan ₉F
- b. ₁₁Na dan ₃₅Br
- c. ₁H dan ₉F
- d. ₁₂Mg dan ₁₇Cl

a.

c.

b.

d.

Alasannya :

