

## **LEMBAR KERJA MAHASISWA 10**

### **IKATAN DAN PADATAN IONIK**

1. Senyawa merupakan salah satu materi. Berdasarkan ikatannya, senyawa dibedakan menjadi senyawa kovalen dan ionik. Terkait senyawa ionik:
  - a) Uraikan definisi senyawa ionik dan sifat-sifatnya dibandingkan dengan senyawa kovalen.
  - b) Bagaimanakah penggolongan senyawa ionik berdasarkan partikel penyusunnya disertai dengan contoh.
  - c) Uraikan terkait karakter ionik dan cara menghitungnya dari suatu senyawa ionik
2. Uraikan, bagaimanakah proses pembentukan ikatan ion pada senyawa ionik menurut:
  - a) Kossel
  - b) Born-Harber
3. Jelaskan dengan disertai gambar terkait pengelompokkan kisi kristal senyawa ionik
4. Uraikan terkait energi kisi serta cara perhitungannya
5. Jari-jari ionik
  - a. Uraikan terkait jari-jari ionik dan faktor-faktor yang mempengaruhinya
  - b. Uraikan terkait cara menghitung jari-jari ionik
6. Rasio jari-jari ionik
  - a. Uraikan terkait rasio jari-jari ionik
  - b. Uraikan terkait model susunan kation dan anion dalam penentuan rasio jari-jari ionik serta urutan kestabilannya
  - c. Uraikan terkait bagaimana cara perhitungan rasio jari-jari ionik