

ORIENTASI MASALAH

Peradaban manusia tidak lepas dari peranan logam di dalamnya. Mulai Zaman besi hingga Zaman perunggu menunjukkan bahwa logam merupakan unsur yang paling banyak digunakan, sekaligus paling banyak jenisnya. Hal tersebut tidak terlepas dari sifat-sifat logam itu sendiri. Dengan sifat-sifat yang dimilikinya menjadikan logam digunakan secara luas. Ikatan apa yang menyusun suatu logam? Bagaimana kaitannya dengan sifat-sifat logam yang khas?



Petunjuk

Mengorganisasikan peserta didik untuk belajar

Sebelum kalian menyelesaikan permasalahan di atas, cobalah kalian terlebih dahulu menyelesaikan pertanyaan - pertanyaan di bawah ini dan berdiskusi bersama tema

Menganalisis Pemecahan Masalah

1. Perhatikan gambar berikut!



Sumber: Mahfuzh, 2015



Sumber: Amirul, 2018

- a. Terbuat dari apakah benda-benda tersebut?
- b. Unsur dapat digolongkan menjadi dua yaitu unsur logam dan nonlogam. Berdasarkan jawaban pada soal nomor (a), apakah zat-zat tersebut tergolong ke dalam unsur logam atau nonlogam?
- c. Pada pembahasan sebelumnya, telah dijelaskan tentang ikatan ion dan ikatan kovalen. Ikatan ion adalah ikatan yang melibatkan serah terima elektron antara kation dengan anion, sedangkan ikatan kovalen adalah ikatan yang terjadi akibat pemakaian bersama pasangan elektron oleh atom-atom yang berikatan.
Menurut pendapatmu, ikatan apakah yang menyusun suatu logam? Ikatan ion, ikatan kovalen, atau bukan keduanya?

2. Simaklah video berikut !



a. Berdasarkan video tersebut, apakah yang dimaksud dengan ikatan logam itu?

Jawaban:

A large dashed rectangular box intended for the student's answer to question a.

b. Jelaskan bagaimana proses terbentuknya ikatan logam !

Jawaban:

A large dashed rectangular box intended for the student's answer to question b.

c. Gambarkan proses terbentuknya ikatan logam berdasarkan teori awan elektron!

Jawaban:

A large dashed rectangular box intended for the student's answer to question c.

3. Perhatikan data pada tabel berikut!

Jenis Zat	Titik Lebur/Titik leleh
Besi	1.538 °C
Tembaga	1.083 °C
Aluminium	660 °C
Belerang	113 °C
Oksigen	-219 °C
Hidrogen	-259 °C

- a. Berdasarkan tabel di atas, mengapa logam (besi, tembaga dan aluminium) memiliki titik leleh yang jauh lebih tinggi dibandingkan dengan titik leleh nonlogam (belerang, oksigen, dan hidrogen)? Uraikan pendapatmu!

Jawaban:

- b. Menurut pendapatmu, faktor apa yang memengaruhi perbedaan titik leleh tersebut? Jelaskan!

Jawaban:

- c. Memiliki titik leleh yang tinggi merupakan salah satu sifat khas dari logam. Dengan literasi dari berbagai sumber, sebutkan sifat khas logam yang lain!

Jawaban:

Kesimpulan

Berdasarkan jawaban dari pertanyaan-pertanyaan di atas, diskusikan dalam kelompokmu pertanyaan berikut.

1. Bagaimana proses pembentukan ikatan logam?

Jawaban:

2. Bagaimana pengaruh keberadaan ikatan logam dengan sifat khas yang dimiliki oleh logam?

Jawaban:

Tentu kalian sudah dapat menyelesaikan permasalahan diatas.
Coba jelaskan kesimpulan mu di depan kelas !

