



<https://youtu.be/UtkgBddWUeIsi=BTVDllFIikbl-Kjw>

## A.IDENTIFIKASI MASALAH

Setelah membaca/menonton fenomena di atas, bagaimana ikatan logam terbentuk? Dan apa kaitannya dengan sifat-sifat khas yang dimiliki logam?

## B. PENGUMPULAN DATA



Menurut kalian ikatan apakah yang menyusun suatu logam? apakah ikatan ion, ikatan kovalen atau bukan keduanya?

## C. PENGEMBANGAN ARGUMENT

Setelah dilakukan pengumpulan data silahkan diskusikan dengan kelompok Anda, bagaimana suatu logam dapat terbentuk?

## D. SESI ARGUMENTASI

Setelah melakukan kegiatan di atas, silahkan presentasikan hasil kelompok kalian!

## **E. DISKUSI REFLEKTIF**

Setelah teman kalian mempresentasikan hasil kelompoknya silahkan berikan tanggapan atau sanggahan!

## **F. PENULISAN LAPORAN**

Silahkan setiap kelompok membuat laporan hasil penyelidikan yang bersifat sementara. Yang berisi tujuan, metode yang digunakan serta hasil dari penyelidikan

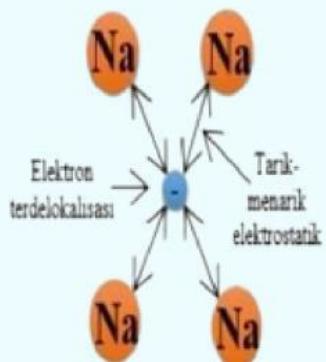
## **G. PEER-REVIEW**

Setelah itu silahkan review laporan secara berpasangan, misalkan kelompok 1 dengan kelompok 2 lalu kelompok 3 dengan kelompok 4

## H. REVISI LAPORAN

Setelah melakukan peer-review, silahkan setiap kelompok menuliskan hasil penyelidikan keseluruhan pembelajaran!

## B. IKATAN LOGAM



**Gambar 3.2.**

Tarik-menarik elektrostatik antara ion bermuatan positif dan elektron bermuatan negatif menyatukan struktur logam

Natrium adalah logam. Ketika atom natrium terikat bersama untuk membentuk logam padat, elektron terluar pada setiap atom natrium menjadi bebas bergerak pada seluruh struktur. Elektron tersebut dikatakan **terdelokalisasi**. Elektron-elektron ini tidak lagi terikat pada atom atau pasangan atom tertentu, sehingga elektron dianggap mengalir pada seluruh logam. Ketika atom natrium kehilangan elektron terluarnya, ion natrium ( $\text{Na}^+$ ) tertinggal. Struktur logam terdiri dari **kisi (susunan teratur) ion positif di lautan elektron yang terdelokalisasi**.