Perbedaan Logam dan Non-Logam

A. Pendahuluan

Dalam kehidupan sehari-hari, kita sering melihat benda-benda seperti sendok, kawat, kaca, atau pensil. Semua benda itu tersusun dari berbagai jenis unsur. Unsur dapat dikelompokkan menjadi dua golongan besar, yaitu **logam** dan **non-logam**.

B. Pengertian

- **Logam** adalah unsur yang umumnya bersifat kuat, mengkilap, dan bisa menghantarkan listrik serta panas.
- **Non-logam** adalah unsur yang tidak memiliki sifat-sifat seperti logam. Biasanya rapuh, tidak mengkilap, dan tidak menghantarkan listrik.

C. Perbedaan Sifat Fisik Logam dan Non-Logam

Sifat	Logam	Non-Logam
Wujud pada suhu ruang	Padat (kecuali merkuri cair)	Padat, cair, atau gas
Penampilan	Mengkilap (berlistrik)	Kusam (tidak mengkilap)
Konduktivitas	Penghantar listrik & panas yang baik	Penghantar listrik & panas yang buruk
Kelenturan	Dapat ditempa dan dibentuk (lunak lentur)	Rapuh dan mudah patah
Titik leleh	Umumnya tinggi	Umumnya rendah (kecuali beberapa)

D. Contoh Unsur Logam dan Non-Logam

- **Contoh Logam:**
  - Besi (Fe)
  - Tembaga (Cu)
  - Aluminium (Al)
  - Emas (Au)
  - Perak (Ag)
- **Contoh Non-Logam:**
  - Oksigen (O)
  - Karbon (C)
  - Belerang (S)
  - Nitrogen (N)
  - Klorin (Cl)

LIVEWORKSHEETS

E. Penggunaan Logam dan Non-Logam dalam Kehidupan Sehari-hari

Unsur	Kegunaan
Besi (Fe)	Bahan bangunan, alat rumah tangga
Aluminium (Al)	Kaleng minuman, pesawat terbang
Tembaga (Cu)	Kabel listrik
Oksigen (O)	Pernafasan manusia, tabung oksigen rumah sakit
Karbon (C)	Inti pensil, bahan bakar
Klorin (Cl)	Desinfektan, pemutih pakaian

F. Kesimpulan

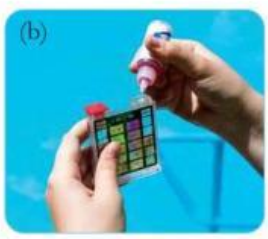
- Logam dan non-logam memiliki sifat yang sangat berbeda.
- Perbedaan ini menentukan bagaimana unsur-unsur tersebut digunakan dalam kehidupan sehari-hari.
- Memahami perbedaan logam dan non-logam membantu kita mengenal bahan-bahan di sekitar kita dengan lebih baik.

G. Aktivitas Siswa

1. Sebutkan 3 benda di rumahmu yang terbuat dari logam, dan jelaskan kenapa logam cocok digunakan!

2. Carilah 2 contoh benda yang mengandung unsur non-logam dan manfaatnya!

3. Pada Pelajaran olahraga kalian sering melakukan praktek renang. Untuk menjaga kebersihan kolam renang maka pengelola biasanya menggunakan seenyawa bromin. Bagaimana cara kerja senyawa tersebut sehingga kolam yang kalian gunakan dapat bersih?



LIVEWORKSHEETS