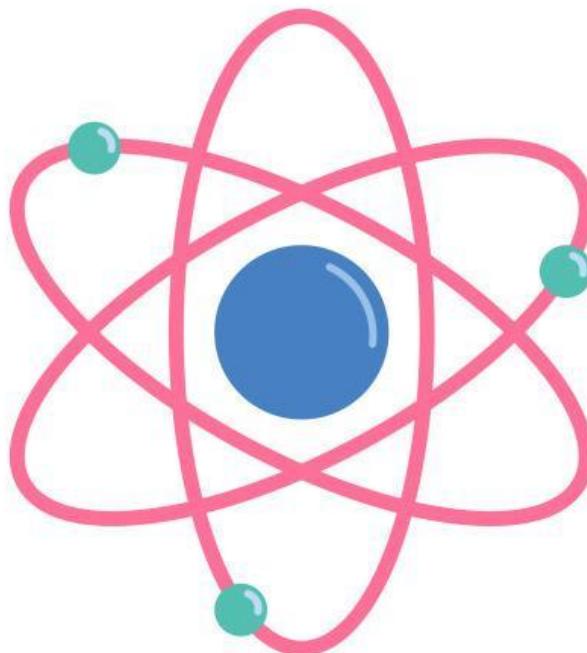




Lembar Kerja Peserta Didik

# LKPD

**UNSUR**



Nama : \_\_\_\_\_

Kelas : \_\_\_\_\_

## Capaian Pembelajaran

Peserta didik mampu memahami konsep unsur dan senyawa, mengklasifikasikan unsur dan senyawa berdasarkan sifatnya, serta menganalisis manfaat unsur dan senyawa dalam kehidupan sehari-hari

## Tujuan Pembelajaran

- Peserta didik dapat menyebutkan minimal 3 contoh unsur
- Peserta didik dapat menjelaskan perbedaan unsur logam, metaloid, dan non-logam
- Peserta didik dapat mengelompokkan unsur berdasarkan sifat fisik dan kimianya dalam tabel klasifikasi
- Peserta didik dapat menyajikan hasil analisis jenis-jenis unsur

## Mari menyimak

**Apakah kalian sudah menyimak video di atas?**

**Sekarang mari berlatih dengan menjawab pertanyaan-pertanyaan berikut ini!**

1. Tuliskan lambang dari unsur-unsur pada kotak yang telah disediakan di bawah ini!

- |              |           |             |
|--------------|-----------|-------------|
| a. Hidrogen  | f. Karbon | k. Belerang |
| b. Oksigen   | g. Perak  | l. Besi     |
| c. Kalsium   | h. Raksa  | m. Seng     |
| d. Emas      | i. Timah  | n. Tembaga  |
| e. Alumunium | j. Timbal | o. Nitrogen |

2. Sebutkan nama-nama unsur yang tergolong dalam golongan di bawah ini!

- a. Golongan IA
- b. Golongan IIA
- c. Golongan IIIA
- d. Golongan IVA
- e. Golongan VA
- f. Golongan VIA
- g. Golongan VIIA
- h. Golongan VIIIA

3. Kelompokkan unsur-unsur di bawah ini ke dalam jenis logam, metaloid, dan non logam dengan memindahkan kotak yang tersedia ke dalam tabel!

LOGAM	METALOID	NON LOGAM

#### 4. Kelompokkan unsur-unsur berikut berdasarkan sifat fisika dan kimianya dengan memindahkan kotak yang tersedia ke dalam tabel!

SIFAT FISIKA	SIFAT KIMIA	CONTOH UNSUR
<ul style="list-style-type: none"><li>Mengilap (luster)</li><li>Konduktor listrik dan panas yang baik</li><li>Dapat ditempa (malleable) dan dapat ditarik (ductile)</li><li>Titik leleh dan titik didih tinggi (kecuali Hg)</li></ul>	<ul style="list-style-type: none"><li>Cenderung melepaskan elektron (membentuk ion positif)</li><li>Bereaksi dengan asam menghasilkan gas hidrogen</li><li>Dapat bereaksi dengan oksigen membentuk oksida logam</li></ul>	
<ul style="list-style-type: none"><li>Memiliki sifat campuran antara logam dan non-logam</li><li>Konduktor listrik sedang (semikonduktor)</li><li>Tidak seflexibel logam dalam ditempa</li></ul>	<ul style="list-style-type: none"><li>Bisa bertindak sebagai donor atau akseptor elektron</li><li>Dapat bereaksi dengan asam atau basa tergantung kondisinya</li></ul>	
<ul style="list-style-type: none"><li>Tidak mengilap</li><li>Isolator listrik dan panas</li><li>Rapuh dalam bentuk padat</li><li>Titik leleh dan titik didih lebih rendah dibanding logam</li></ul>	<ul style="list-style-type: none"><li>Cenderung menerima elektron (membentuk ion negatif)</li><li>Bereaksi dengan logam membentuk senyawa ionik</li><li>Dapat membentuk senyawa kovalen antar non-logam</li></ul>	



# Good Job

