

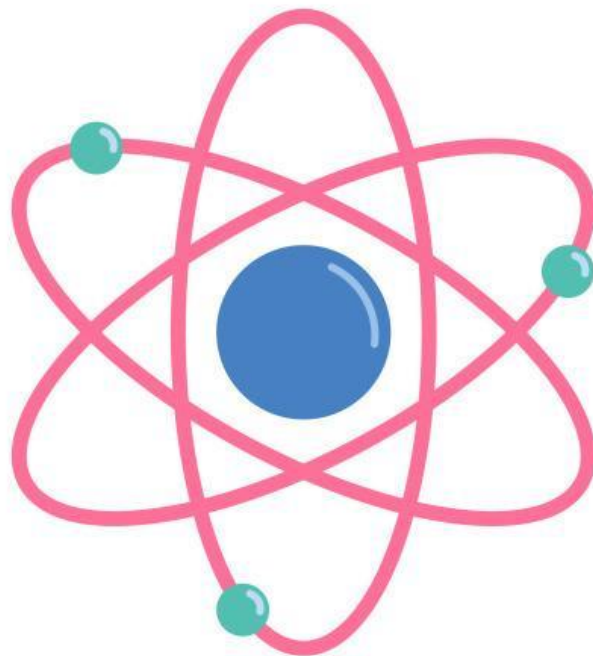


PPG Pendidikan
Profesi
Guru
Calon Guru

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
• Mengilap (luster) • Konduktor listrik dan panas yang baik • Dapat ditempa (malleable) dan dapat ditarik (ductile) • Titik leleh dan titik didih tinggi (kecuali Hg)	• Cenderung melepaskan elektron (membentuk ion positif) • Bereaksi dengan asam menghasilkan gas hidrogen • Dapat bereaksi dengan oksigen membentuk oksida logam	
• Memiliki sifat campuran antara logam dan non-logam • Konduktor listrik sedang (semikonduktor) • Tidak sefleksibel logam dalam ditempa	• Bisa bertindak sebagai donor atau akseptor elektron • Dapat bereaksi dengan asam atau basa tergantung kondisinya	
• Tidak mengilap • Isolator listrik dan panas • Rapuh dalam bentuk padat • Titik leleh dan titik didih lebih rendah dibanding logam	• Cenderung menerima elektron (membentuk ion negatif) • Bereaksi dengan logam membentuk senyawa ionik • Dapat membentuk senyawa kovalen antar non-logam	



Good Job

