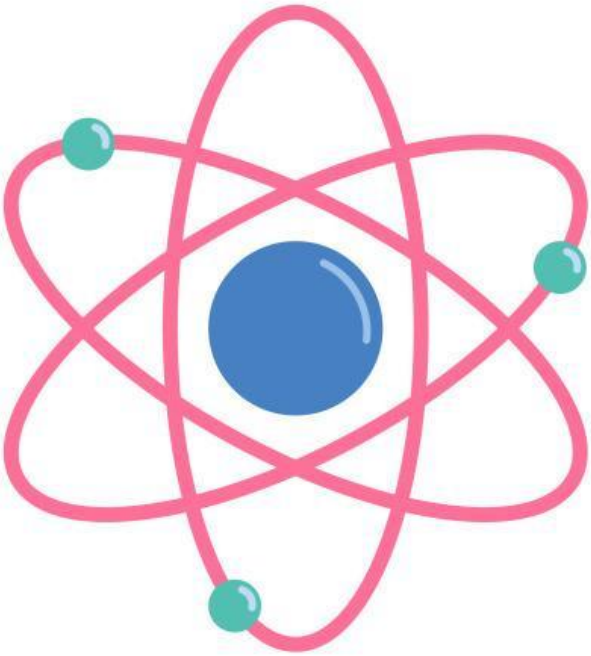
PPG Pendidikan Profesi Guru Calon Guru

Lembar Kerja Peserta Didik

LKPD

UNSUR



Nama :

Kelas :

LIVEWORKSHEETS

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

LIVEWORKSHEETS

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

LIVEWORKSHEETS

3. Tuliskan unsur-unsur yang termasuk ke dalam jenis logam, metaloid, dan non logam pada tabel di bawah ini!

LOGAM	METALOID	NON LOGAM

LIVEWORKSHEETS

4. Kelompokkan unsur-unsur berikut berdasarkan sifat fisika dan kimianya dengan mengisi tabel di bawah ini!

SIFAT FISIKA	SIFAT KIMIA	JENIS UNSUR	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		

LIVEWORKSHEETS

Good Job



LIVEWORKSHEETS