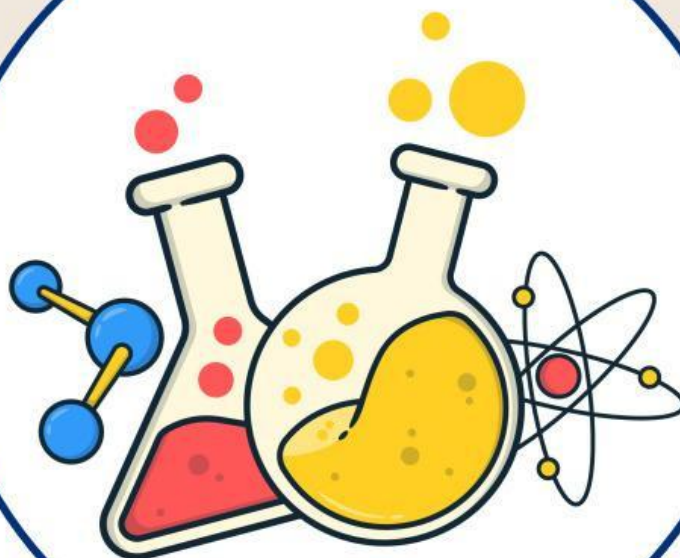
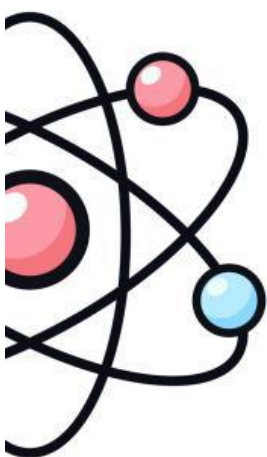
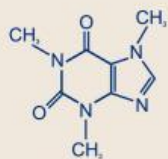


# Lembar Kerja Peserta Didik

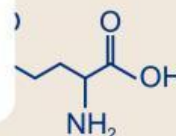
# LKPD

## Bilangan Oksidasi



Kelompok : \_\_\_\_\_

Anggota : \_\_\_\_\_



# Aktivitas 1

"Konsep Dasar Biloks"

**Petunjuk:** Kerjakan soal-soal berikut bersama kelompokmu! Gunakan konvensi biloks yang telah dipelajari. Diskusikan langkah penyelesaiannya secara sistematis.

**Section 1.** Jawablah pertanyaan berikut dengan singkat dan jelas!



## Pengertian Bilangan Oksidasi

Jelaskan pengertian bilangan oksidasi (biloks) sesuai dengan pemahaman kalian!

**Jawab:** \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_



## Kegunaan Bilangan Oksidasi

Sebutkan tiga (3) kegunaan bilangan oksidasi dalam ilmu kimia!

**Jawab:** \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_

# Aktivitas 1

"Konsep Dasar Biloks"

**Petunjuk:** Kerjakan soal-soal berikut bersama kelompokmu! Gunakan konvensi biloks yang telah dipelajari. Diskusikan langkah penyelesaiannya secara sistematis.

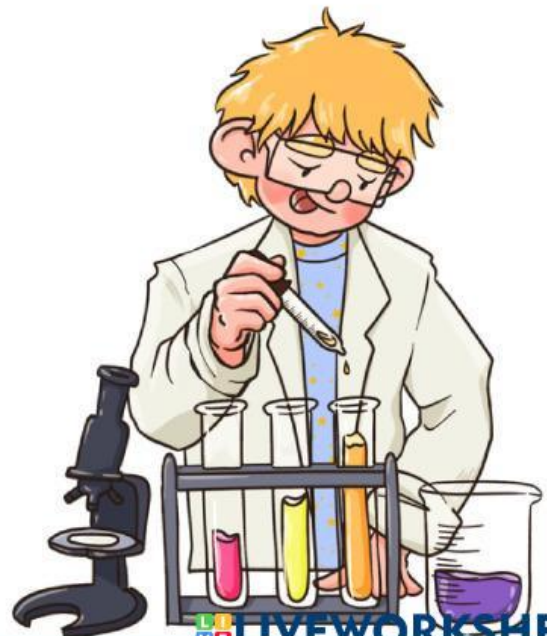
**Section 1.** Jawablah pertanyaan berikut dengan singkat dan jelas!



## Konvensi Bilangan Oksidasi

**Mengapa biloks unsur dalam bentuk bebas (seperti  $O_2$ , Fe, Na) selalu bernilai 0? Jelaskan alasannya!**

**Jawab:** \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_



# Aktivitas 2

"Penentuan Biloks"

## Instruksi:

Section 2. Tentukan bilangan oksidasi atom pada setiap spesi berikut! Sertakan langkah penyelesaian yang sistematis.

Spesi Kimia	Langkah Penyelesaian dan Jawaban
$\text{Cu}^{2+}$ (biloks Cu)	
$\text{HNO}_3$ (biloks N)	
$\text{AlPO}_4$ (biloks P)	
$\text{Na}_2\text{SO}_4$ (biloks S)	
$\text{O}_3$ (biloks ozon)	
$\text{C}_2\text{O}_4^{2-}$ (biloks C)	

# Aktivitas 3

"Pemahaman Kontekstual"

## Instruksi:

Section 3. Kerjakan soal kontekstual berikut ini dengan berdiskusi bersama teman sekelompok!

## Pertanyaan:

Besi (Fe) yang dibiarkan di udara terbuka lama-kelamaan akan berkarat. Karat besi diketahui memiliki rumus kimia  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  (besi(III) oksida). Sebelum berkarat, besi dalam bentuk logam murni (Fe) memiliki bilangan oksidasi tertentu.

1. Tentukan bilangan oksidasi Fe dalam Fe (logam murni) dan dalam  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  (karat)!

**Jawab:** \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_

2. Berdasarkan jawaban di atas, apakah Fe mengalami oksidasi atau reduksi saat berkarat? Jelaskan alasanmu berdasarkan perubahan biloks!

**Jawab:** \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_

3. Berikan satu contoh lain fenomena dalam kehidupan sehari-hari yang dapat dijelaskan menggunakan konsep bilangan oksidasi! Jelaskan secara singkat.

**Jawab:** \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_



WE GOT CHEMISTRY