



LKPD

PENYETARAAN REAKSI REDOKS



**Nama Anggota
Kelompok**

Kompetensi Dasar

3.3. Menyetarakan persamaan reaksi redoks

4.3 Menentukan urutan kekuatan pengoksidasi atau pereduksi berdasarkan hasil percobaan

Kelas
XII MIPA
LIVEWORKSHEETS

Indikator Pencapaian Kompetensi:

3.3.1	Menentukan bilangan oksidasi atom unsur dan ion dalam senyawanya menggunakan aturan penentuan bilangan oksidasi.
3.3.5	Menyetarakan persamaan reaksi redoks dengan menggunakan metode setengah reaksi pada suasana asam.
3.3.6	Menyetarakan persamaan reaksi redoks dengan menggunakan metode setengah reaksi pada suasana basa
3.3.7	Menganalisis perbedaan cara penyetaraan reaksi redoks dengan menggunakan metode setengah reaksi pada suasana asam dan suasana basa
4.3.1	Menentukan oksidator, reduktor, hasil oksidasi, dan hasil reduksi dalam suatu reaksi redoks

Tujuan Pembelajaran:

1	Melalui literasi dan diskusi kelompok, peserta didik dapat menentukan penyetaraan redoks dengan menggunakan metode setengah reaksi pada suasana asam dengan tepat.
2	Melalui literasi dan diskusi kelompok, peserta didik dapat menentukan penyetaraan redoks dengan menggunakan metode setengah reaksi pada suasana basa dengan tepat
3	Melalui diskusi kelompok, peserta didik dapat menentukan oksidator, reduktor, hasil oksidasi dan hasil reduksi dalam suatu reaksi redoks dengan teliti.

Stimulation



Amatilah Video di bawah ini dengan *scan barcode*
atau mengklik link yang disediakan!



<https://bit.ly/IonElektron> Stimulus

Problem Statement

Berdasarkan video yang kalian amati. Rumuskan beberapa permasalahan dalam bentuk pertanyaan terkait tujuan pembelajaran saat ini!

1. _____

2. _____

3. _____



Data Collection

Pada tahap ini, peserta didik mengumpulkan informasi mengenai langkah-langkah penyetaraan persamaan reaksi redoks dengan menggunakan metode setengah reaksi atau ion elektron.

Silahkan membaca modul ajar dan jurnal yang tersedia melalui *barcode*, buka link-link video di LKPD ini, browsing internet dan sebagai yang membantu Anda dalam menemukan langkah-langkah penyetaraan persamaan reaksi redoks dengan metode setengah reaksi.



E-Modul Materi Redoks	Video Pembelajaran	Jurnal
		
https://bit.ly/BahanAjarPenyetaraanReaksiRedoks	https://youtu.be/cIFwAJIBYGQ	https://bit.ly/PenyetaraanReaksiRedoks



Data Processing

Dari hasil penelusuran informasi yang diperoleh dari berbagai sumber belajar, sajikan informasi tersebut kedalam kolom yang telah disediakan!

[illegible]

Verification

Presentasikan di depan kelas temuan kelompok Anda terkait langkah-langkah penyetaraan persamaan reaksi redok menggunakan metode setengah reaksi atau ion elektron. Kemudian kelompok yang lain memberikan tanggapan atau komentar



Generalization

Tuliskan kesimpulan dari pembelajaran hari ini mengenai penyetaraan persamaan reaksi redoks metode setengah reaksi atau ion elektron.

A pink robot character with a friendly face, holding a small gift box with a yellow bow. It is standing on the bottom right of the page.