

Materi: Menyetarakan Persamaan Reaksi Kimia
Kelas: X SMA
Alokasi Waktu: 2 x 45 menit

Orientasi pada Masalah

Ketika magnesium (Mg) dibakar di udara, magnesium bereaksi dengan oksigen menghasilkan magnesium oksida (MgO).

Persamaan reaksi: $\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow \text{MgO}$

Persamaan tersebut belum setara karena jumlah atom pada ruas kiri dan kanan berbeda.

Mengorganisasi Peserta Didik

Pertanyaan	Jawaban
Apa yang dimaksud persamaan reaksi kimia?	
Apa yang dimaksud persamaan reaksi setara?	
Apa hukum yang mendasari penyetaraan reaksi?	
Sebutkan langkah-langkah metode langsung.	

Penyelidikan

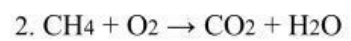
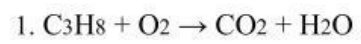
1. Metode Langsung

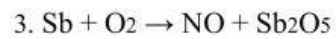
Cocokkan penyetaraan reaksi langsung berikut!



2. Metode Bertahap

Setarakan reaksi berikut:





Mengembangkan dan Menyajikan

Presentasikan hasil diskusi kelompok dan bandingkan dengan kelompok lain.

Analisis dan Evaluasi

1. Apa perbedaan metode langsung dan metode bertahap?
2. Metode mana yang lebih mudah menurut kelompokmu?
3. Apa manfaat menyetarakan reaksi kimia dalam kehidupan sehari-hari?

Refleksi

Pertanyaan	Jawaban
Apa yang sudah saya pahami?	
Apa yang belum saya pahami?	
Bagaimana cara memahaminya?	