

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

Persamaan Reaksi Kimia

Guru : Indrawati

Instansi : SMA Bina Insani Bogor

Nama :

Kelas :

Tujuan Pembelajaran

Setelah mempelajari materi ini, kalian dapat:

1. Memahami makna penulisan rumus kimia
2. Menyetarakan persamaan reaksi kimia

Mengamati

Perhatikan video berikut! <https://www.youtube.com/watch?v=a7j7twHrCBs>

Mengumpulkan Data

A. Angka koefisien dan angka indeks

Angka koefisien dan angka indeks digunakan untuk menunjukkan banyak atom yang terlibat dalam suatu reaksi kimia.

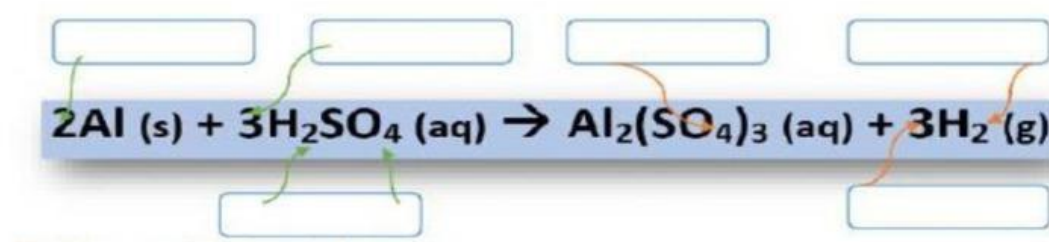
Drop and drag

$3\text{H}_2\text{SO}_4$

koefisien

indeks

Tuliskan jawaban dengan menggunakan huruf kecil semua



B. Nyatakan apakah persamaan reaksi berikut sudah setara atau belum

Klik kolom untuk memberi centang (V)

No.	Persamaan Reaksi	Setara	Belum
1.	$\text{Ca(OH)}_{2(s)} + 2\text{HCl}_{(aq)} \rightarrow \text{CaCl}_{2(aq)} + 2\text{H}_2\text{O}_{(l)}$		
2.	$\text{Fe}_2\text{O}_{3(s)} + 2\text{Al}_{(s)} \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_{3(s)} + \text{Fe}_{(s)}$		
3.	$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}_{(aq)} + 3\text{O}_{2(g)} \rightarrow 2\text{CO}_{2(g)} + 3\text{H}_2\text{O}_{(l)}$		