

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK .co.id

Persamaan Reaksi Kimia

Guru Pengajar :

Sri Yulianti, S. Pd

Instansi :

SMA PGRI 2 Banjarmasin

Kelompok :

Nama :

Kelas :

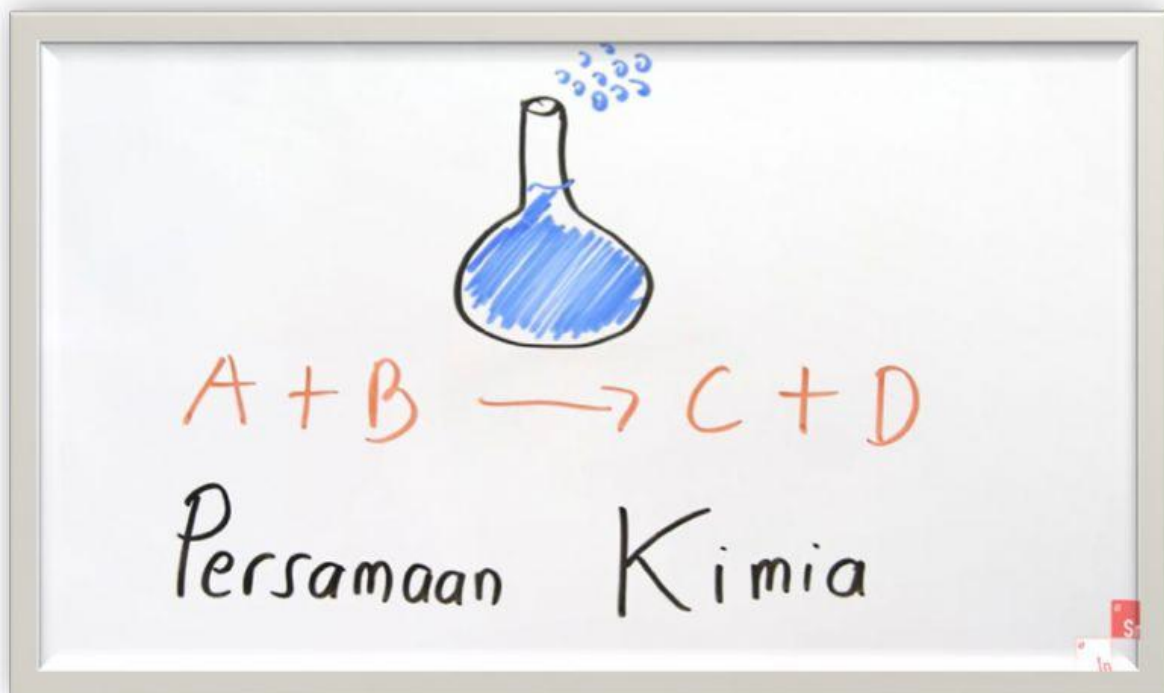
Tujuan Pembelajaran

Setelah mempelajari materi ini, Kalian dapat:

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

Mengamati

Perhatikan video berikut!



Mengumpulkan data

A. Angka koefisien dan angka indeks

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

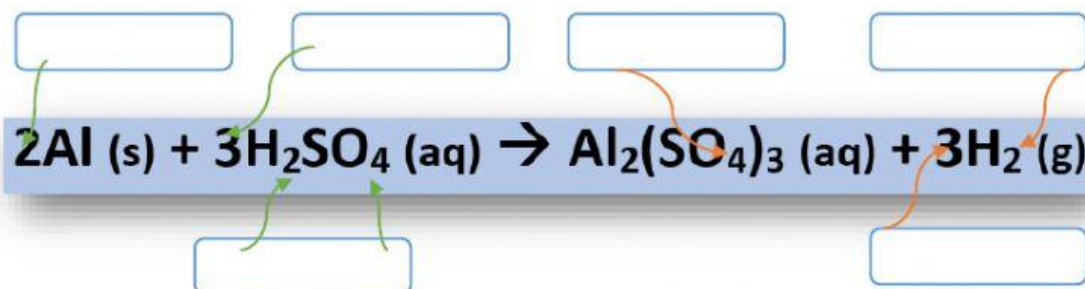
Drop and drag

$3H_2SO_4$

koefisien

indeks

Tuliskan jawaban dengan menggunakan huruf kecil semua



B. Menentukan jumlah atom

Ca(NO₃)₂ atom Ca = 1
 atom N = 2
 atom O = 3 × 2 = 6

Tuliskan jenis atom secara berurutan

No.	Rumus Kimia	Jenis atom dalam rumus kimia	Jumlah tiap atom	Jumlah atom
1.	H ₃ PO ₄			
2.	CaSO ₄			
3.	2CuSO ₄ .5H ₂ O	Cu		
		S		
		O		
		H		
4.	C ₂ H ₅ OH	C		
		H		
		O		

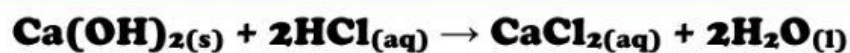
C. Menentukan Zat Pereaksi/Reaktan dan Zat Hasil Reaksi/Produk

Drop and drag



Pereaksi/Reaktan : dan

Produk : dan



Pereaksi/Reaktan : dan

Produk : dan

D. Persamaan Reaksi Kimia

Drop and drag

1. Persamaan reaksi kimia setara jika

 =

2. Zat yang di sebelah kiri adalah

dan zat di sebelah kanan di sebut

3. Jumlah atom zat adalah hasil perkalian antara

dengan

Indeks

Koefisien

Pereaksi

Jumlah atom kiri

Jumlah atom kanan

Hasil Reaksi

4. Wujud zat yang terlibat dalam suatu reaksi ditulis dengan singkatan dalam tanda kurung, sebagai subskrip di belakang rumus kimia zat yang bersangkutan.

wujud zat	padat (solid)	cair (liquid)	gas	larutan (aqueous)
subskrip				

5. Nyatakan apakah persamaan reaksi berikut sudah setara atau belum

Klik Kolom untuk memberi centang (✓)

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.	$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}_{(aq)} + 3\text{O}_{2(g)} \rightarrow 2\text{CO}_{2(g)} + 3\text{H}_2\text{O}_{(l)}$		

6. Letakkan angka koefisien reaksi di depan rumus kimia dengan tepat pada persamaan reaksi berikut ini : *Drop and drag*

