

Lembar Kerja Peserta Didik

LKPD

LAJU REAKSI

Nama: _____

Kelas: _____

Kelas XI SMA/MA

Aktivitas 1

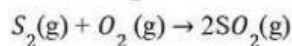
LATIHAN SOAL

Instruksi:

Selesaikan latihan berikut ini di selembar kertas dan dikumpulkan!

Pertanyaan:

1. Gas metana (CH_4) dapat dihasilkan melalui reaksi antara gas karbon monoksida (CO) dan gas hidrogen (H_2). Pada suhu dan tekanan tertentu, laju pembentukan gas metana sebesar 4×10^{-4} M/s. Tentukan laju berkurangnya gas karbon monoksida dan gas hidrogen pada kondisi tersebut...
2. Gas sulfur dioksida (SO_2) dapat terbentuk dari reaksi antara gas sulfur (S_2) dan gas oksigen (O_2) sesuai persamaan :



Pada suatu suhu dan tekanan tertentu, laju pembentukan SO_2 adalah 5×10^{-3} M/s.

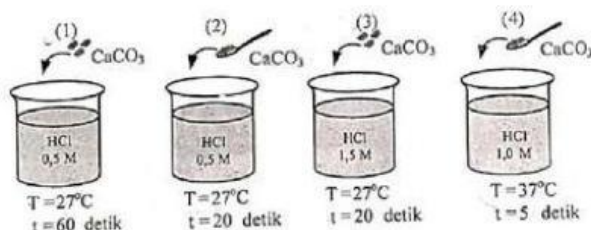
Tentukan laju berkurangnya gas S_2 dan gas O_2 !

3. Data percobaan untuk reaksi $A + B \rightarrow AB$ adalah sebagai berikut :

Percobaan	[A] (M)	[B] (M)	Laju Reaksi (M/s)
1	0,1	0,5	2
2	0,3	0,5	18
3	0,1	2,0	32

Tentukan :

- a. Orde reaksi dari masing-masing pereaksi!
 - b. Orde reaksi total!
 - c. Persamaan laju reaksi!
 - d. Tetapan laju reaksi!
 - e. Besar laju reaksi jika $[A] = 0,2$ M dan $[B] = 0,1$ M!
4. Perhatikan gambar berikut ini !



Jelaskan mengapa waktu pada 4 percobaan diatas berbeda-beda?

AKTIVITAS 2

Setelah mengamati pemaparan materi oleh guru, jawablah pertanyaan-pertanyaan berikut ini

Instruksi:

Isilah tabel berikut dengan tepat!

No.	Faktor Laju Reaksi	Penjelasan
1.		
2.		
3.		
4.		

PENGUATAN

Setelah mengamati pemaparan materi oleh guru, jawablah pertanyaan-pertanyaan berikut ini

**SCAN BARCODE DISAMPING
UNTUK MENDAPATKAN BAHAN
AJAR**

