

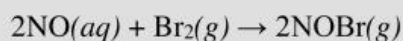


Fase 3 : Membimbing Penyelidikan Individu/Kelompok

Carilah informasi dari berbagai sumber untuk menjawab pertanyaan atau melengkapi pernyataan berikut!

Kerjakanlah soal berikut dengan baik

1. Pada suhu 273°C , gas brom dapat bereaksi dengan gas nitrogen monoksida menurut persamaan reaksi berikut:



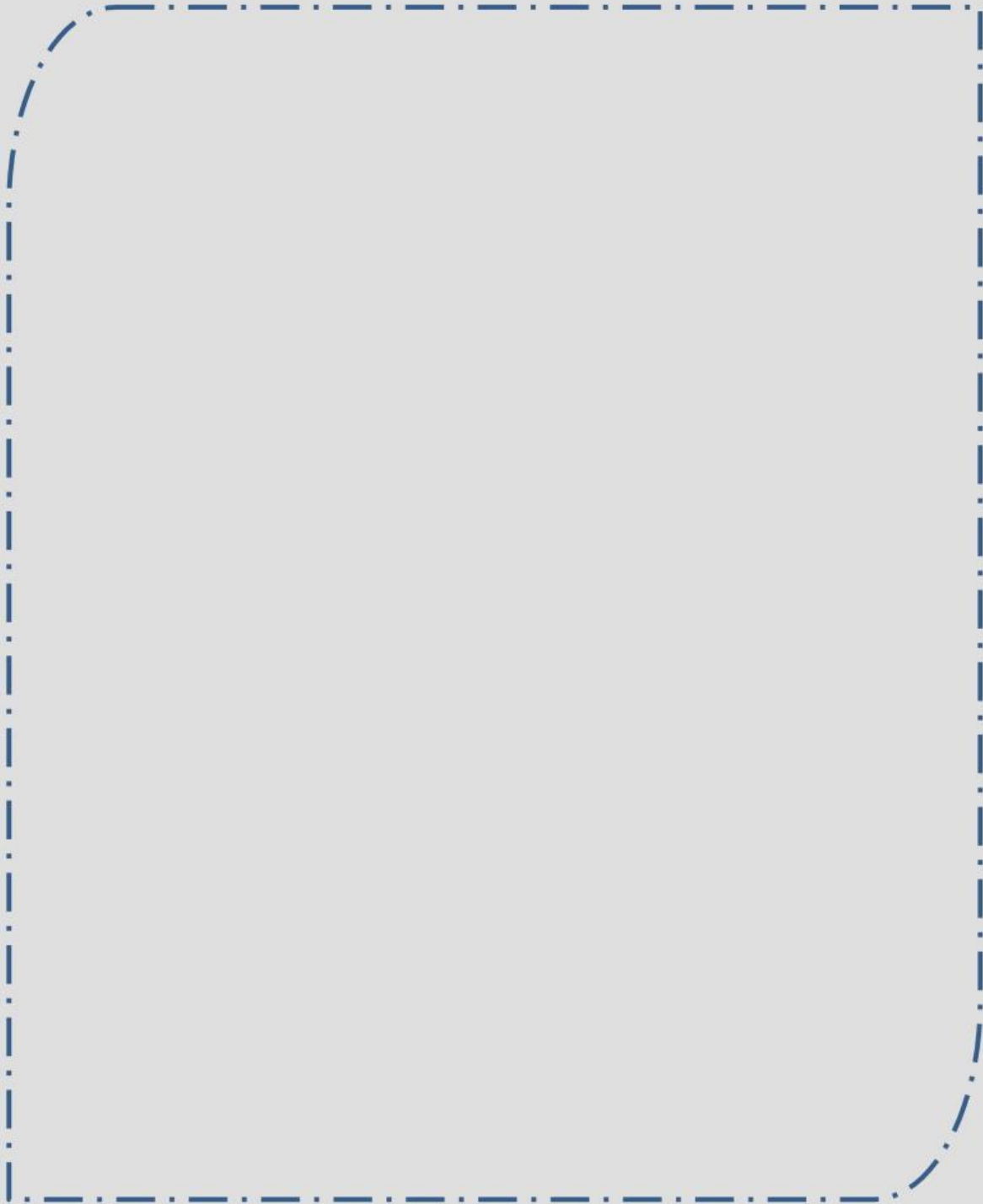
Percobaan	Konsentrasi Awal (M)		Laju Reaksi
	NO	Br ₂	Awal (M/s)
1	0,1	0,05	6
2	0,1	0,10	12
3	0,2	0,10	24

LKPD Persamaan Laju Reaksi 3 | 7

Pertanyaan :

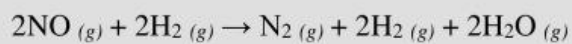
- a. Tentukan orde terhadap NO dan Br₂ serta gambarkan grafik ordenya masing-masing!
- b. Tuliskan persamaan laju reaksinya!

Jawab :



KIMIA

2. Data hasil percobaan laju reaksi:



Percobaan	Konsentrasi awal		Laju reaksi $\text{mol L}^{-1} \text{det}^{-1}$
	[NO] M	[H ₂] M	
1	4×10^{-3}	$1,5 \times 10^{-3}$	32×10^{-7}
2	4×10^{-3}	$3,0 \times 10^{-3}$	64×10^{-7}
3	6×10^{-3}	$6,0 \times 10^{-3}$	128×10^{-7}
4	3×10^{-3}	$6,0 \times 10^{-3}$	32×10^{-7}

Jika nilai orde [NO] = 2 dan orde [H₂] = 1, berdasarkan data diatas tentukanlah nilai tetapan laju reaksi (k) dan satuannya!

Jawab :

Fase 4 : Menyajikan Hasil Diskusi

Setelah melakukan diskusi dalam kelompok masing-masing, asing-masing kelompok melakukan presentasi, dan tanya jawab. Jika pertanyaan dapat dituliskan di kolom bawah ini:



Berdasarkan hasil diskusi kelompok dan tanggapan dari kelompok lain, Jika ada, tuliskan daftar pertanyaan dan jawaban.

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

Fase 5 : Kesimpulan

Berdasarkan hasil diskusi kelompok dan tanggapan dari kelompok lain, silahkan tulis kesimpulan yang dapat kamu peroleh tentang materi hari ini :

1. Dari pemahaman pembelajaran hari ini, jelaskan pengertian kelompokmu tentang pengertian orde reaksi!

.....

.....

.....

.....

2. Tuliskan persamaan laju reaksi!

.....

.....

.....

.....

.....

.....

3. Dari pemahaman pembelajaran hari ini, jelaskan pemahamanmu mengenai tetapan laju reaksi (k)!

.....

.....

.....

.....

.....

.....