4. Tentukan harga orde reaksi terhadap HCl dan orde reaksi terhadap $Na_2S_2O_3$ beserta orde reaksi totalnya!
Jawaban:

Orde reaksi terhadap HCl	=	
Orde reaksi terhadap $Na_2S_2O_3$	=	
Orde reaksi total	=	☐ + ☐ = ☐

5. Tentukan persamaan laju reaksi dan nilai k berdasarkan data hasil percobaan!
Jawaban:

Persamaan laju reaksi	=	
Nilai k	=	

REFLECTION

AYO MENYIMPULKAN!
*Kamu dapat mengetik pertanyaan apabila masih ada materi yang kurang dipahami pada kolom yang disediakan.
*Apabila kamu sudah paham, buatlah kesimpulan mengenai pembelajaran hari ini pada kolom yang tersedia!

LIVEWORKSHEETS

EXTENTION

Untuk memperkuat dan memperluas pengetahuan yang kamu dapatkan, jawablah pertanyaan berikut dengan benar!

Pada reaksi $2X_{(aq)} + Y_{(aq)} \longrightarrow Z_{(aq)}$ diperoleh data percobaan sebagai berikut:

Percobaan	[X] M	[Y] M	r (M/s)
1	0,2	0,5	$6,0 \times 10^{-3}$
2	0,4	0,5	$2,4 \times 10^{-2}$
3	0,2	0,1	$1,20 \times 10^{-3}$
4	0,3	0,4	X

Berdasarkan data percobaan tersebut, tentukanlah:

A. Orde reaksi total = ☐ + ☐ = ☐

B. Persamaan laju reaksi = ☐

C. Nilai tetapan laju reaksi (k) = ☐

D. Nilai X pada percobaan 4 = ☐

GOOD LUCK

Nilai	Catatan	Paraf Guru

LIVEWORKSHEETS