

4. Tentukan harga orde reaksi terhadap HCl dan orde reaksi terhadap  $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$  beserta orde reaksi totalnya!

Jawaban:

$$\text{Orde reaksi terhadap HCl} = \boxed{\quad}$$

$$\text{Orde reaksi terhadap } \text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 = \boxed{\quad}$$

$$\text{Orde reaksi total} = \boxed{\quad} + \boxed{\quad} = \boxed{\quad}$$

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

Jawaban:

$$\text{Persamaan laju reaksi} = \boxed{\quad}$$

$$\text{Nilai k} = \boxed{\quad}$$

### 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!

## EXTENTION

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

Pada reaksi  $2X_{(aq)} + Y_{(aq)} \rightarrow Z_{(aq)}$  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