

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:

Orde reaksi terhadap HCl

=

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

=

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!

## 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