IV. Tabel Hasil Pengamatan

Tabel 1. Tabel Hasil Pengamatan Faktor-faktor yang Memengaruhi Laju Reaksi

A. Konsentrasi

Tabung Reaksi	Larutan HCl	t (s)
1	5 mL HCl 1 M	
2	5 mL HCl 2 M	

Mengapa laju pembentukan gelembung gas pada tabung kedua lebih cepat dibandingkan pada tabung pertama? Tuliskan reaksi yang terjadi!

Jawaban:

Reaksi : ____ → ____

B. Luas Permukaan

Bentuk Batu Kapur ($CaCO_3$)	t (s)
Bongkahan	
Serbuk	

Mengapa laju pembentukan gelembung gas pada tabung kedua lebih cepat dibandingkan pada tabung pertama?

Jawaban:

LIVEWORKSHEETS

C. Suhu

Gelas Kimia	Suhu (°C)	Volume $Na_2S_2O_3$ (mL)	Volume HCl (mL)	t (s)
1				
2				

Bagaimana pengaruh suhu terhadap laju reaksi pada kedua gelas kimia tersebut? Jelaskan! Dan tuliskan reaksi yang terjadi!

Jawaban:

Reaksi: →

D. Katalis

Erlenmeyer	Larutan	t (s)
1	$C_2H_2O_4 + H_2SO_4 + KMnO_4$	
2	$C_2H_2O_4 + H_2SO_4 + KMnO_4 + MnSO_4$	

Jelaskan laju reaksi dari yang paling cepat ke yang paling lambat! Bagaimana peran $MnSO_4$ dalam percobaan tersebut?

Jawaban:

LIVEWORKSHEETS

Jelaskan masing-masing pengaruh ke-empat faktor yang mempengaruhi laju reaksi berdasarkan percobaan yang telah dilakukan!

Jawaban:

REFLECTION



AYO MEMBUAT KESIMPULAN!

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!

Faktor-faktor yang memengaruhi laju reaksi

Semakin besar konsentrasi reaktan, maka laju reaksi akan semakin

Semakin kecil luas permukaan bidang sentuh zat yang bereaksi, maka laju reaksi akan semakin , semakin tinggi suhu reaksi makan laju reaksi akan semakin , pengaruh katalis terhadap laju reaksi adalah untuk

LIVEWORKSHEETS

EXTENTION

Untuk memperkuat dan memperluas pengetahuan yang telah kamu dapatkan, jawablah pertanyaan berikut secara inividu dengan mengklik tombol LIVE berikut!

GOOD LUCK 

Nilai	Catatan	Paraf Guru

LIVEWORKSHEETS