

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 0,1 M	
2	5 mL HCl 0,2 M	

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

Jawaban:

Reaksi : →

B. Luas Permukaan

Ukuran Kepingan Pualam (CaCO ₃)	t (s)
Kepingan (Butir Kasar)	
Serbuk (Butir Halus)	

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

Jawaban:

C. Suhu

Gelas Kimia	Suhu (°C)	Volume Na ₂ S ₂ O 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

Gelas Kimia	Volume H ₂ O ₂ 5% (mL)	Volume NaCl 0,1 M (mL)	Volume FeCl ₃ 0,1 M (mL)	t (s)
1				
2				
3				

Jelaskan laju penguraian H₂O₂ dari yang paling cepat ke yang paling lambat! Bagaimana peran NaCl dan FeCl₃ dalam percobaan tersebut?

Jawaban:

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!



EXTENTION

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



GOOD LUCK



Nilai	Catatan	Paraf Guru

