

Faktor Luas Permukaan terhadap Laju Reaksi

Alat	Bahan
Gelas Ukur 1 buah	Cangkang Telur
Stopwatch	Cuka 60 mL
Lumpang-alu	
Gelas Kimia	

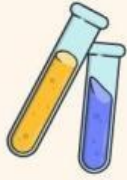


Berdasarkan intisari yang telah dibuat dan alat-bahan yang telah disediakan, tuliskan hipotesamu terhadap percobaan yang akan dilakukan !

Langkah Kerja	Pengamatan
Buat cangkang telur menjadi memiliki luas permukaan yang berbeda-beda., bongkahan cangkang telur, serbuk kasar dan serbuk halus Bila perlu, dapat menggunakan lumpang alu.	Sifat Fisika cangkang telur :
Dengan menggunakan gelas ukur, siapkan 20 mL larutan cuka, kemudian masukkan 20mL larutan cuka tersebut ke dalam gelas kimia.	Sifat Fisika larutan cuka :
Masukkan masing-masing cangkang telur kedalam gelas kimia yang berisi 20 mL larutan cuka. Ukur dengan stopwatch, amati apa yang terjadi !	Gelas kimia berisi bongkahan cangkang telur : 10 detik pertama : 10 detik ketiga : 10 detik ke enam : Gelas kimia berisi serbuk kasar cangkang telur : 10 detik pertama : 10 detik ketiga : 10 detik ke enam : Gelas kimia berisi serbuk halus cangkang telur : 10 detik pertama : 10 detik ketiga : 10 detik ke enam :



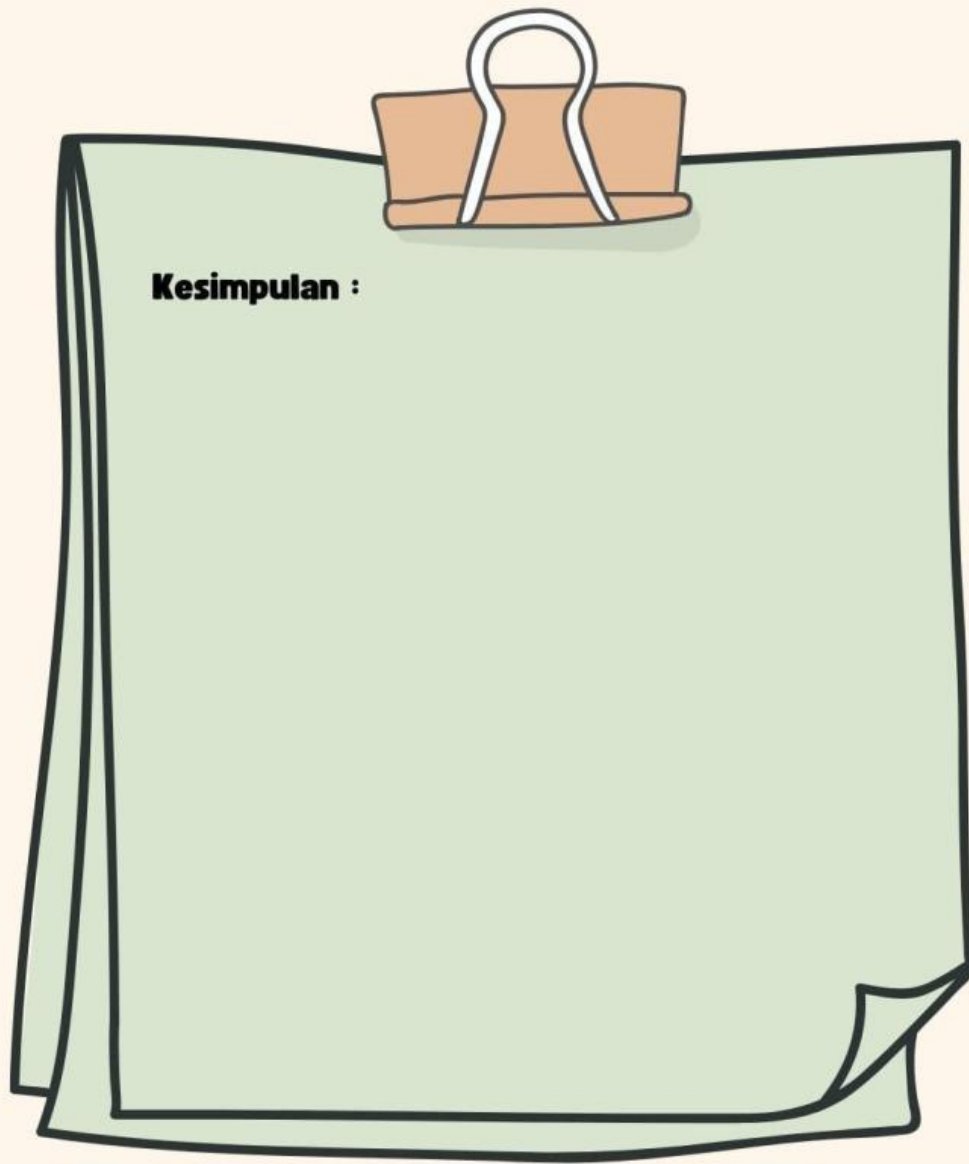
Faktor Konsentrasi terhadap Laju Reaksi



Alat	Bahan
Gelas Ukur 1 buah	Soda Kue 3 sdm
Sendok 2 Buah	Air 50 mL
Botol Plastik 3 Buah	Balon 3 buah
Corong 1 buah	Cuka

Berdasarkan intisari yang telah dibuat dan alat-bahan yang telah disediakan, tuliskan hipotesamu terhadap percobaan yang akan dilakukan !

Langkah Kerja	Pengamatan
Berilah label A, B, C pada botol	
Masukkan 2 sdm soda kue pada masing-masing balon	Sifat fisika soda kue :
Pada botol A masukkan 30 mL larutan cuka. Botol B 20 mL larutan cuka + 10 mL aquades. dan botol C berisi 10 mL larutan cuka + 20 mL aquades.	Sifat fisika larutan cuka : Sifat fisika aquades :
Tempelkan balon ke mulut botol	
Siapkan stopwatch. Lalu tumpahkan soda kue yang ada di dalam balon. amati apa yang terjadi.	Sifat fisika soda kue + asam cuka : Kondisi balon yang menempel pada botol A : Kondisi balon yang menempel pada botol B : Kondisi balon yang menempel pada botol A :



Faktor Suhu terhadap Laju Reaksi

Alat	Bahan
Gelas Kimia	Tablet evervescent
	Air suhu ruang
	Air Panas
	Air Kulkas

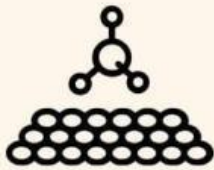


Berdasarkan intisari yang telah dibuat dan alat-bahan yang telah disediakan, tuliskan hipotesamu terhadap percobaan yang akan dilakukan !

Langkah Kerja	Pengamatan
Berilah label suhu pada masing-masing gelas kimia	
Siapkan air dari berbagai suhu dan tablet evervescent.	Sifat fisika air : Sifat fisika tablet evervescent :
Siapkan stopwatch, dan masukkan 1 tablet evervescent pada masing masing gelas. amati apa yang terjadi !	Air suhu ruang + tablet evervescent : Air suhu panas + tablet evervescent : Air suhu dingin + tablet evervescent :

Kesimpulan

Faktor Katalis terhadap Laju Reaksi



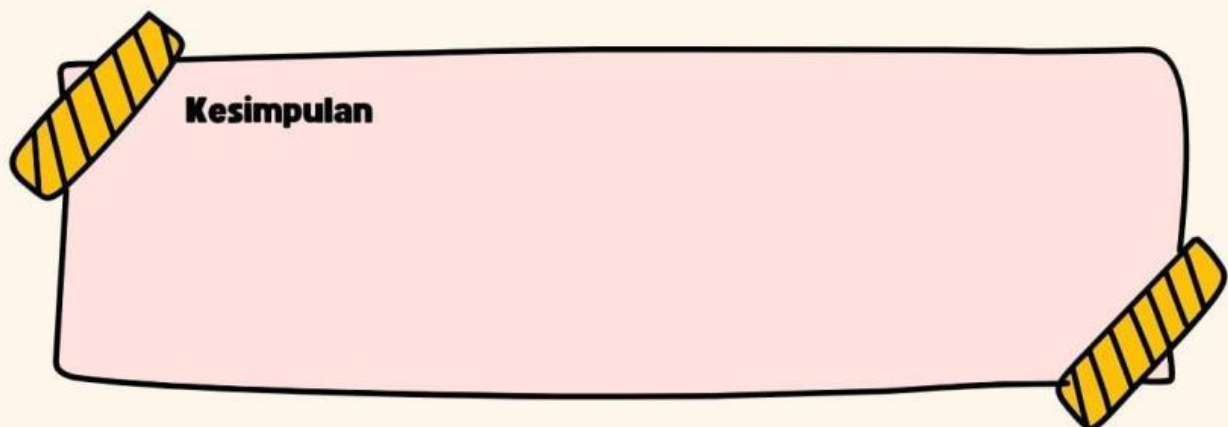
Alat	Bahan
Gelas kimia 3 buah	Cuka
Gelas Ukur 2 buah	Pemutih pakaian
	Klip besi



Berdasarkan intisari yang telah dibuat dan alat-bahan yang telah disediakan, tuliskan hipotesamu terhadap percobaan yang akan dilakukan !

Langkah Kerja	Pengamatan
Berilah label A, B, C pada gelas kimia.	
Pada gelas kimia A masukkan 30 mL larutan asam cuka. Gelas kimia B 30 mL pemutih, dan pada gelas kimia C 20 mL larutan cuka + 10 mL pemutih.	Sifat fisika Asam cuka : Sifat fisika pemutih : Sifat fisika asam cuka + pemutih :
Pada masing-masing gelas celupkan 1 buah klip besi	
Siapkan stopwatch. Amati apa yang terjadi!	Gelas A : Menit ke -1 : Menit ke-3 : Menit ke- 7 : Menit ke 10 : Menit ke- 25 : Gelas B: Menit ke -1 : Menit ke-3 : Menit ke- 7 : Menit ke 10 : Menit ke- 25 :

Langkah Kerja	Pengamatan
	Gelas C : Menit ke -1 : Menit ke-3 : Menit ke- 7 : Menit ke 10 : Menit ke- 25 :



Kesimpulan

Kesimpulan

Berdasarkan pengamatan anda terhadap intisari materi, berbagai video di kanal youtube dan percobaan yang telah dilakukan, tuliskan kesimpulannya!

