



E-LKPD LAJU REAKSI BERBASIS GUIDED INQUIRY TERINTEGRASI ETNOKIMIA

**FAKTOR-FAKTOR YANG
MEMPENGARUHI LAJU REAKSI
(KONSENTRASI DAN LUAS PERMUKAAN)**



PERTEMUAN 2
SMA/MA
XI
SEMESTER GANJIL

Nama Penyusun :
Kesya Zahra Muthia

Dosen Pembimbing :
Dra. Hj. Erviyenni, M. Pd
Sri Haryati, S. Pd., M. Si

KEGIATAN PEMBELAJARAN 2

FAKTOR-FAKTOR YANG MEMPENGARUHI LAJU REAKSI (KONSENTRASI DAN LUAS PERMUKAAN)



TUJUAN PEMBELAJARAN



1. Peserta didik mampu mendeskripsikan pengaruh konsentrasi dan luas permukaan terhadap laju reaksi berdasarkan teori tumbukan.
2. Peserta didik mampu melakukan praktikum faktor konsentrasi dan luas permukaan yang mempengaruhi laju reaksi.



Assalamualaikum Ananda semua,
pada kegiatan pembelajaran kali ini,
ibu akan ditemani oleh Fajar untuk
menemani Ananda dalam pengerjaan
E-LKPD ini

Assalamualaikum, hallo
teman-teman semua. Nama
saya Fajar. Untuk
mengerjakan E-LKPD ini
silahkan isi data kalian pada
kotak dibawah ini ya!

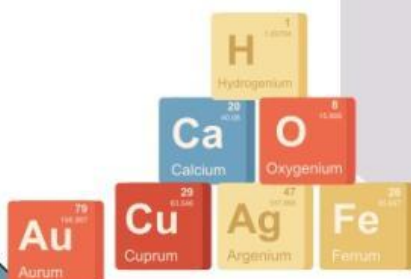


Kelas :

Kelompok :

Anggota Kelompok

- 1.....
- 2.....
- 3.....
- 4.....





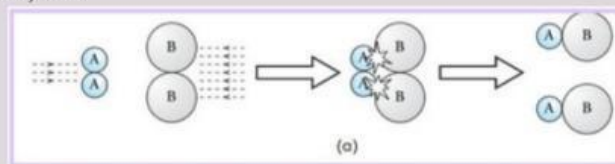
Teori Singkat



Teori Tumbukan dan Faktor-Faktor yang Mempengaruhi Laju Reaksi

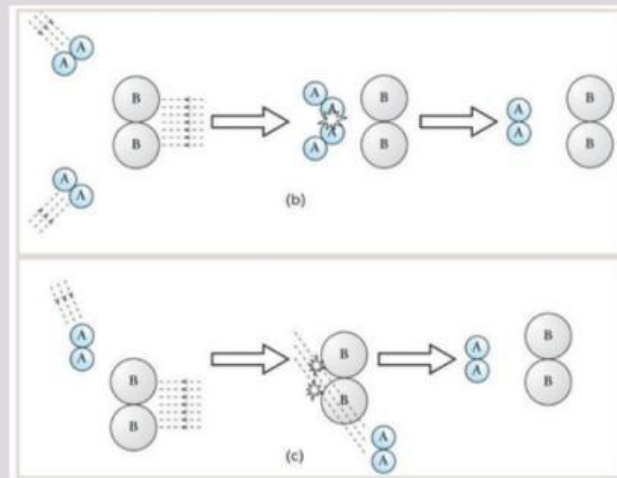
Teori Tumbukan (*Collision Theory*) menjelaskan bahwa reaksi kimia terjadi ketika partikel-partikel (molekul, atom, atau ion) bertumbukan satu sama lain dengan energi yang cukup untuk mengatasi energi aktivasi. Tumbukan yang menghasilkan reaksi hanyalah tumbukan yang efektif. Ada tiga faktor utama yang mempengaruhi laju reaksi menurut teori ini:

1. **Arah Tumbukan:** Partikel harus bertumbukan dengan orientasi yang tepat agar reaksi bisa terjadi.



(a). Tumbukan efektif

2. **Energi Tumbukan:** Tumbukan hanya akan mengarah pada reaksi jika energi yang dilepaskan selama tumbukan cukup besar untuk mengatasi energi aktivasi.



(b), (c). Tumbukan tidak efektif

Tumbukan yang efektif terjadi bila keadaan molekul sedemikian rupa sehingga antara A dan B saling bertabrakan (Gambar a). Jika yang bertabrakan adalah atom yang sama, yaitu A dan A (Gambar b) atau atom A dan B namun hanya bersenggolan saja (Gambar c), maka tumbukan tersebut merupakan tumbukan tidak efektif.

Energi Aktivasi (E_a) merupakan energi minimum yang harus dimiliki molekul-molekul pereaksi untuk dapat menghasilkan reaksi. Meskipun sudah terjadi tumbukan dengan posisi yang tepat, namun apabila energinya kurang, maka reaksi tidak akan terjadi.



Teori Singkat



Teori Tumbukan dan Faktor-Faktor yang Mempengaruhi Laju Reaksi

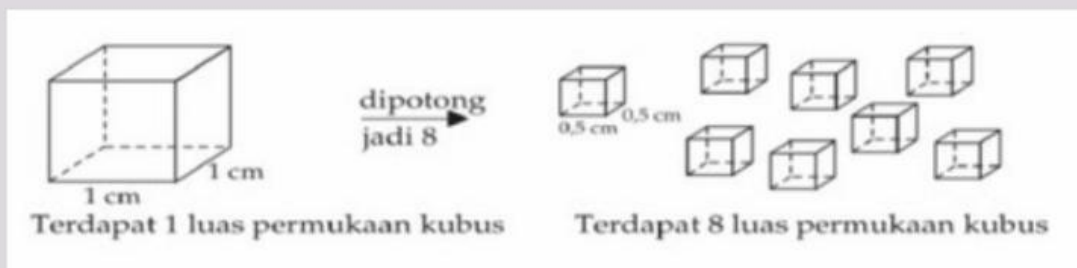
Faktor Konsentrasi

Jika konsentrasi suatu larutan semakin besar, larutan akan mengandung jumlah partikel semakin banyak sehingga besar kemungkinan terjadinya tumbukan efektif antar partikelnya. Dengan demikian, semakin besar pula kemungkinan terjadinya reaksi. Makin besar konsentrasi suatu zat, makin cepat laju reaksinya.

Faktor Luas Permukaan

Bayangkan jika kalian mempunyai benda berbentuk kubus dengan ukuran rusuk panjang, lebar, dan tinggi sama, yaitu 1 cm.

Jadi, dengan memperkecil ukuran kubus, maka total luas permukaan menjadi semakin banyak. Jika ukuran partikel suatu benda semakin kecil, maka akan semakin banyak jumlah total permukaan benda tersebut. Dengan menggunakan teori tumbukan dapat dijelaskan bahwa semakin luas permukaan bidang sentuh zat padat semakin banyak tempat terjadinya tumbukan antar partikel zat yang bereaksi sehingga laju reaksinya makin cepat





Orientasi



Untuk mengawali kegiatan pembelajaran dalam pembahasan faktor-faktor yang mempengaruhi laju reaksi, Ananda harus mengamati wacana dan video dibawa ini terlebih dahulu!

“Pengaruh Konsentrasi terhadap Laju Reaksi”



Gambar 4. Soda Kue
sumber : homecare24.id



Gambar 5. Cuka
sumber : www.bemat.id

Perhatikan gambar diatas!

Apa yang Ananda pikirkan tentang gambar diatas? Gambar tersebut menunjukkan beberapa bahan yang sering kita gunakan dalam kehidupan sehari-hari. Pernahkah Ananda mencampurkan soda kue dan cuka? Tahukah kalian bahan kimia apa yang terkandung dalam bahan soda kue dan cuka tersebut? Lalu, apa yang terjadi jika kedua bahan tersebut dicampurkan?

Amatilah video percobaan mengenai faktor konsentrasi yang dapat mempengaruhi laju reaksi!



Video 2. Video percobaan pengaruh konsentrasi terhadap laju reaksi
sumber : doc pribadi

Link : <https://youtu.be/kr4sCCiRiIA>

Mengapa hal tersebut bisa terjadi? Reaksi apa yang terjadi dari percobaan tersebut?



Orientasi

Pengaruh Luas Permukaan terhadap Laju Reaksi

AYO BELAJAR SAMBIL MENGETAHUI KEARIFAN BUDAYA!



Gambar 6. Soto Betawi
sumber : www.freepik.com

Soto Betawi merupakan soto khas dari DKI Jakarta. Seperti soto lainnya, soto Betawi juga menggunakan jeroan. Selain jeroan, sering kali soto betawi menggunakan jeroan bagian lainnya seperti babat, kikil, dan lainnya. Daging sapi juga sering kali menjadi bahan campuran dalam soto Betawi. Kuah soto betawi merupakan campuran santan dan susu. Campuran inilah yang membuat rasa soto Betawi begitu khas dan legit. Pada proses pembuatan soto Betawi, daging yang digunakan dipotong dengan ukuran kecil dan tipis agar daging lebih cepat matang dan empuk.

Bagaimana hubungan daging pada soto betawi yang dipotong dengan ukuran yang berbeda terhadap laju reaksi?



Merumuskan masalah



Dari wacana dan video yang telah Fajar amati, satu pertanyaan apa yang terlintas dari pikiran fajar?

Pada wacana 1, reaksi apa yang terjadi pada percobaan tersebut? pada wacana 2, mengapa daging potongan kecil lebih cepat matang?





Merumuskan masalah



Bagus sekali pertanyaannya Fajar, sekarang giliran Ananda untuk merumuskan pertanyaan dari video yang telah ditonton

Buatlah rumusan masalah (pertanyaan) dalam kotak dibawah ini yang berhubungan dengan kegiatan sebelumnya!



Bayangkan seperti saat kamu mencampur gula dalam air; gula yang dihancurkan atau serbuknya akan larut lebih cepat dibandingkan dengan gula yang masih berbentuk batu besar. Kedua faktor ini, konsentrasi dan luas permukaan, membantu reaksi kimia berjalan lebih cepat dengan meningkatkan kemungkinan tumbukan antar partikel. Sebelum melanjutkan kegiatan selanjutnya, cari taulah bagaimana pengaruh konsentrasi dan luas permukaan terhadap laju reaksi pada buku cetak kimia atau sumber lain yang relevan.



Merumuskan Hipotesis



Sekarang coba Ananda buat hipotesis (jawaban sementara) berdasarkan pertanyaan yang telah Ananda rumuskan pada kegiatan sebelumnya!

Oh iya teman-teman, buat hipotesisnya dalam kotak di bawah ini ya!



Silahkan Ananda tulis pada kolom dibawah ini!



Mengumpulkan Data



Untuk membuktikan hipotesis Ananda, silahkan kumpulkan informasi sebanyak mungkin dari video, percobaan dan *e-book* yang telah ibu berikan. Selain itu, Ananda juga bisa mengumpulkan informasi dari internet lainnya.



SCAN HERE

KLIK DISINI



Mengumpulkan Data



“Pengaruh Konsentrasi Terhadap Laju Reaksi”

Berdasarkan video percobaan yang Ananda amati, diskusikan bersama teman kelompokmu untuk mengklasifikasikan alat dan bahan yang digunakan dengan tepat.

Alat	Bahan

Berdasarkan video percobaan yang Ananda amati, diskusikan bersama teman kelompokmu untuk melengkapi tabel hasil pengamatan berikut ini.

Botol	Jumlah Cuka (ml)	Jumlah Soda Kue (gram)	Hasil pengamatan terhadap ukuran balon
A			
B			
C			



Ya, Fajar. Diisi sesuai video percobaan yang kalian tonton ya!

Apakah tabel di atas harus diisi bu?



“Pengaruh Luas Permukaan Terhadap Laju Reaksi”



Setelah melewati kegiatan sebelumnya, sekarang kita akan mengumpulkan informasi-informasi berdasarkan percobaan. Ibu minta Ananda semua berhati-hati dalam melakukan kegiatan praktikum ini ya!

Ingat! Gunakan alat pelindung diri selama melakukan praktikum. Semangatt!



Silahkan Ananda melakukan praktikum sederhana untuk mengumpulkan data mengenai pengaruh luas permukaan terhadap laju reaksi dan hubungan luas permukaan dengan teori tumbukan! Silahkan buka juga buku cetak sebagai pendukung dalam mengumpulkan informasi sebanyak-banyaknya!

A. Tujuan Praktikum

Peserta didik mampu menganalisis pengaruh luas permukaan terhadap laju reaksi

B. Alat dan Bahan

1) Alat

- Gelas ukur 100 ml 1 unit
- Gelas kimia 250 ml 3 unit
- Lumpang dan alu 1 unit
- *Stopwatch/Handphone* 1 unit

2) Bahan)

- Air 300 ml
- Tablet *jesscool* 3 unit

C. Prosedur Kerja

1. Disiapkan gelas kimia yang diberi label A, B, dan C.
2. Disiapkan tiga buah tablet *jesscool* yang dibuat dalam tiga ukuran, yaitu 1 tablet utuh, 1 tablet yang dihancurkan menjadi bongkahan dan tablet yang dihancurkan menjadi serbuk.
3. Dimasukkan 1 tablet *jesscool* utuh ke dalam gelas kimia A, 1 tablet *jesscool* yang dihancurkan menjadi bongkahan kedalam gelas kimia B dan tablet *jesscool* yang sudah dihancurkan menjadi serbuk kedalam gelas kimia C.
4. Dimasukkan masing-masing 100 ml aquades kedalam gelas kimia yang telah diberi label A, B dan C.
5. Dicatat waktu mulai dari dimasukkannya aquades ke dalam gelas kimia yang berisi tablet *jesscool* sampai tablet redoxon habis bereaksi menggunakan stopwatch.



Mengumpulkan Data



D. Tabel Pengamatan

Perlakuan	Waktu bereaksi (s)
100 ml air + tablet utuh	
100 ml air + tablet bongkahan	
100 ml air + tablet serbuk	

Nah, bagaimana dengan kegiatan praktikumnya? seru, bukan?



Selanjutnya, Ibu punya sekilas info menarik mengenai kimia. Jangan lupa dibaca, ya!



Wah, seru sekali, Bu. Dengan praktikum ini, saya jadi tahu bahwa contoh dari pengaruh faktor tersebut dapat kita temukan dalam kehidupan sehari-hari!



TAHUKAH KAMU?

Kimia dalam Cinta?

Ketika kamu merasa jatuh cinta, tubuhmu menghasilkan hormon seperti dopamin, oksitosin, dan serotonin. Semua ini adalah senyawa kimia yang mengatur perasaan bahagia dan cinta.

Kimia bukan hanya tentang teori, tapi juga cara kita memahami dunia di sekitar kita. Seru, kan? Ayo, pelajari lebih dalam dan temukan keajaiban kimia di kehidupanmu!



Menguji Hipotesis



Setelah Ananda kumpulkan informasi-informasi melalui kegiatan sebelumnya, silahkan Ananda jawab pernyataan dibawah ini untuk menguji hipotesis Ananda. Isilah pertanyaan dibawah ini sesuai dengan informasi yang telah Ananda kumpulkan pada kolom berikut!

Pengaruh Konsentrasi terhadap Laju Reaksi

1. Berdasarkan video tersebut, mengapa balon pada gelas C lebih besar dibanding balon pada gelas A dan B?

2. Bagaimana pengaruh konsentrasi terhadap laju reaksi pada percobaan tersebut?

3. Berdasarkan video praktikum yang telah Ananda amati, bagaimana hubungan teori tumbukan dengan percobaan yang terdapat pada video tersebut?

4. Buatlah grafik hubungan antara banyaknya soda kue yang direaksikan dengan waktu yang diperlukan untuk bereaksi!



Menguji Hipotesis



Berdasarkan informasi yang telah Ananda peroleh melalui praktikum, jawablah pertanyaan berikut dengan benar!

Pengaruh Luas Permukaan terhadap Laju Reaksi

1. Pada gelas manakah yang menghasilkan laju reaksi yang cepat? Mengapa hal tersebut bisa terjadi?

2. Berdasarkan praktikum yang telah Ananda lakukan, bagaimana hubungan bentuk redoxon dengan waktu saat redoxon habis bereaksi?

3. Berdasarkan praktikum yang telah Ananda lakukan, bagaimana hubungan teori tumbukan dengan percobaan tersebut?

4. Bagaimana hubungan ukuran daging pada wacana kegiatan awal dengan hasil percobaan yang telah dilakukan?




Menyimpulkan



Setelah melewati serangkaian diatas, apa yang dapat Ananda simpulkan tentang faktor konsentrasi dan luas permukaan terhadap laju reaksi ? Tuliskan kesimpulan tersebut dengan bahasa Ananda sendiri!

Tulislah kesimpulan Ananda pada kolom di bawah ini!



Silahkan klik menu  jika ingin kembali ke menu utama.



KEMBALI MENU UTAMA