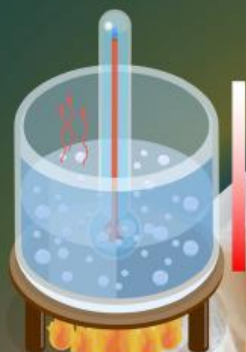


Lembar Aktivitas Peserta Didik Teks (Middle)

LAJU REAKSI

Faktor Katalis Terhadap Laju Reaksi



100°C
boiling point



XI

Identitas Peserta Didik

Nama :

Kelas :

No. Absen :



Pendahuluan

A. IDENTITAS UMUM

Kelas : XI
Topik : Faktor katalis terhadap laju reaksi
Alokasi Waktu : 90 menit

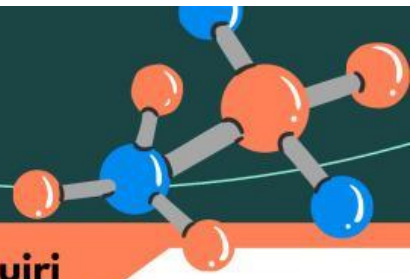
B. CAPAIAN PEMBELAJARAN

Menganalisis hubungan struktur atom dengan sistem periodik unsur; membandingkan jenis ikatan kimia serta kaitannya dengan bentuk molekul dan gaya intermolekuler dalam memprediksi sifat fisik materi; mengaitkan perubahan entalpi standar dari suatu reaksi kimia dengan sumber energi yang ada di lingkungan sekitar; menganalisis faktor-faktor yang mempengaruhi laju reaksi; menganalisis kesetimbangan kimia dan penerapannya; menjelaskan daya hantar listrik dan sifat koligatif larutan; menjelaskan sel elektrokimia dalam kehidupan sehari-hari; dan menjelaskan senyawa karbon dan makromolekul.

C. TUJUAN PEMBELAJARAN

Menganalisis faktor-faktor yang mempengaruhi laju reaksi serta mengomunikasikan penerapannya dalam kehidupan sehari-hari. Kriteria Ketercapaian Tujuan Pembelajaran sebagai berikut.

1. Peserta didik dapat membuat klaim (*claim*) terkait fenomena faktor katalis terhadap laju fermentasi legen dengan tepat.
2. Peserta didik mampu menganalisis data (*data*) faktor katalis terhadap laju fermentasi pada legen dengan baik sebagai bukti untuk memperkuat klaim.
3. Peserta didik dapat menganalisis konsep faktor katalis terhadap laju reaksi untuk membangun penalaran (*warrant*) terkait keterhubungan antara klaim dan data yang digunakan untuk memperkuat klaim.



Fase 1: Memusatkan Perhatian dan Menjelaskan Proses Inkuiri

Perhatikan dua wadah legen: satu dibiarkan alami, dan satu lagi ditambahkan ragi. Wadah yang diberi ragi lebih cepat berbau asam dan berbuih.

Pertanyaan pemantik:



1. Pernahkah kalian berpikir apa akibat dari penambahan ragi (*yeast*) pada proses fermentasi? Apa yang sebenarnya dilakukan ragi terhadap proses tersebut?
2. Bagaimana perbedaan laju fermentasi legen dengan dan tanpa adanya katalis (ragi)? Apakah hasil akhirnya akan sama?

Kita akan menyelidiki pengaruh penambahan katalis terhadap laju fermentasi legen dengan melakukan rangkaian pada E-LAPD.

Fase 2: Menyajikan Masalah Inkuiri



Perhatikan infografis berikut mengenai minuman legen.

Anda dapat melihat infografis secara detail dan jelas dengan klik *link* di bawah ini.

<https://bit.ly/InfografisMinumanLegen>



Permasalahan

Berdasarkan pernyataan yang telah diuraikan pada fenomena, setujuakah Anda jika dengan penambahan katalis pada legen, akan mempercepat laju fermentasi legen?

KA Claim

**MENILAI KLAIM**

Sebelum membuat klaim, Anda dapat mempelajari bahan ajar berikut.

<https://bit.ly/BahanAjarLajuReaksi2>

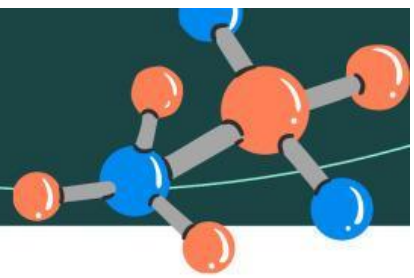
Setelah Anda mempelajari bahan ajar, buatlah klaim berdasarkan fenomena pada halaman 2! Anda dapat memberikan klaim setuju atau tidak setuju terhadap permasalahan yang diberikan.

**RUMUSAN MASALAH**

KA Data

Rumusan masalah merupakan pedoman dalam menentukan langkah-langkah penelitian agar dapat dijawab melalui data yang diperoleh dari proses penelitian/percobaan. Dengan demikian, mampu memberikan arah dan fokus yang relevan terhadap isu yang diangkat.

Berdasarkan fenomena yang disajikan pada halaman 2, tuliskan rumusan masalah sesuai dengan klaim yang Anda buat!



Fase 3: Merumuskan Hipotesis untuk Menjelaskan Masalah



HIPOTESIS

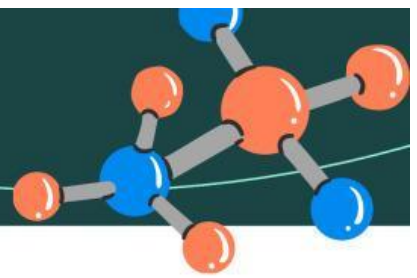
Hipotesis merupakan dugaan sementara atau jawaban sementara terhadap rumusan masalah atau pertanyaan penelitian yang masih harus diuji kebenarannya. Hipotesis disusun dengan format “**Jika... maka...**” agar dapat mengenali hubungan antarvariabel, menyusun prediksi yang bisa diuji, dan menjelaskan prediksi secara masuk akal dan ilmiah.

Tuliskan hipotesis dari rumusan masalah yang telah Anda buat pada halaman 4!



VARIABEL PERCOBAAN

1. Variabel bebas: Variabel yang sengaja diubah atau divariasikan oleh peneliti untuk mengetahui pengaruhnya terhadap variabel lain (yaitu variabel respon).
2. Variabel kontrol: Variabel yang dibuat tetap (tidak berubah) selama eksperimen berlangsung agar hasil eksperimen hanya dipengaruhi oleh variabel manipulasi.
3. Variabel respon: Variabel yang diukur atau diamati dalam sebuah eksperimen untuk melihat pengaruh dari variabel manipulasi. Variabel ini berubah sebagai akibat dari perubahan pada variabel manipulasi.

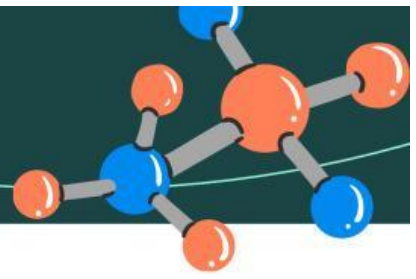


Untuk mempermudah percobaan yang dilakukan, tentukan variabel percobaan termasuk variabel bebas, variabel kontrol, dan variabel respon berdasarkan fenomena yang disajikan pada halaman 2!

Variabel Bebas

Variabel Kontrol

Variabel Respon



Fase 4: Mengumpulkan Data untuk Menguji Hipotesis

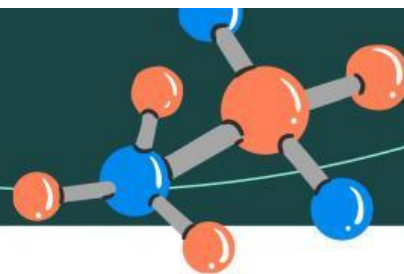


Percobaan Faktor Katalis Terhadap Laju Fermentasi Legen

Alat dan Bahan

Alat	Jumlah
Gelas ukur 50 mL dan 100 mL	1 Buah
Pipet tetes	3 Buah
Gelas beaker	5 Buah
Gelas erlenmeyer 100 mL	3 Buah
Indikator universal	3 Buah

Alat	Jumlah
Bak air dan selang	3 buah
Bahan	Jumlah
Legen Segar	300 mL
Ragi	3 gram



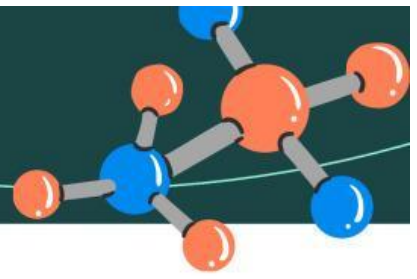
Prosedur Percobaan

Prosedur percobaan yang akan dilakukan adalah sebagai berikut.

1. Siapkan tiga erlenmeyer dan beri label.
2. Masukkan masing-masing legen segar ke dalam setiap erlenmeyer.
3. Masukkan ragi ke dalam erlenmeyer pertama. Campurkan ragi ke dalam erlenmeyer kedua yang sedikit lebih banyak dari erlenmeyer pertama. Sedangkan pada erlenmeyer ketiga tidak perlu ditambahkan ragi. Aduk hingga rata.
4. Ambil sedikit sampel cairan menggunakan pipet pada masing-masing sampel legen dan letakkan pada gelas beaker kemudian ukur pH awal menggunakan indikator universal.
5. Tutup erlenmeyer dengan plastisin dan lubangi tengahnya.
6. Masukkan selang ke dalam erlenmeyer hingga di atas air legen.
7. Isilah bak dengan air hingga separuh bak, lalu masukkan gelas ukur 100 mL ke dalam bak tersebut. Pastikan gelas ukur terisi penuh air tanpa ada gelembung. Setelah itu, angkat bagian bawah gelas ukur hingga posisinya terbalik di dalam air.
8. Masukkan selang yang terhubung dengan erlenmeyer ke dalam gelas ukur yang terbalik. Rangkaian alat akan menjadi seperti pada [link https://bit.ly/RangkaianAlat](https://bit.ly/RangkaianAlat).
9. Letakkan semua erlenmeyer di tempat bersuhu ruang, jauh dari sinar matahari langsung.
10. Setelah ± 1 jam, amati perubahan volume gas, ukur pH akhir larutan legen dan catat hasil pengamatannya!

Hasil Pengamatan

No	Jumlah Ragi (gram)	Waktu fermentasi (Menit)	Volume gas	pH Awal Legen	pH Akhir Legen	Perubahan pH (pH Akhir-pH Awal)
1						
2						
3						



MENJELASKAN DATA

1. Apa tujuan tidak ditamhakkannya ragi pada Erlenmeyer A dalam percobaan tersebut?

2. Bagaimana hubungan antara jumlah ragi yang ditambahkan dengan volume gas yang terbentuk?

3. Urutkan perubahan pH dari yang paling kecil hingga paling besar, dan apa hubungannya dengan laju reaksi?



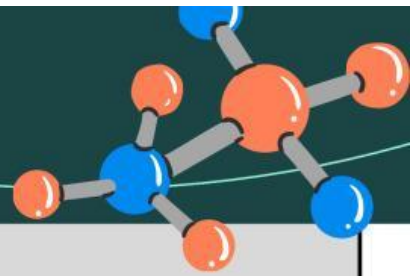
PENGAJUAN ALASAN

Berdasarkan data pengamatan di atas, tentukanlah apakah Anda tetap setuju terhadap klaim (butir soal nomor 1 pada halaman 3) setelah melakukan pencarian data/bukti. Tuliskan penjelasan Anda dengan memperkuat klaim yang disajikan pada kolom di bawah ini. Penjelasan dapat berupa alasan Anda setuju terhadap klaim yang Anda pilih dengan menghubungkan data percobaan yang Anda peroleh dan berdasarkan literatur pada artikel ilmiah!

Silahkan baca artikel berikut untuk membuat penjelasan.

[Link Artikel Ilmiah](#)

Klaim	Argumentasi



Klaim	Argumentasi



MENYIMPULKAN

Kesimpulan berisi ringkasan dari hasil percobaan yang menjawab rumusan masalah dan pernyataan hubungan antara variabel.

Berdasarkan analisis data percobaan Anda, tuliskan kesimpulan pada kolom berikut! Kesimpulan berupa jawaban dari rumusan masalah.



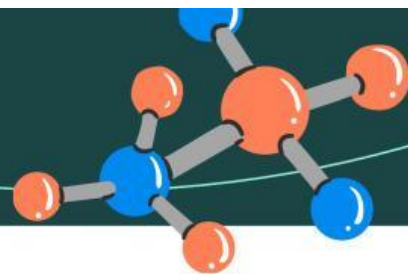


KETERKAITAN

Setelah mengerjakan serangkaian aktivitas pada e-LAPD, silahkan Anda menuliskan keterkaitan antara fenomena dengan hasil data percobaan dengan menjawab pertanyaan berikut ini.

1. Sampaikan pendapat Anda mengenai fermentasi legen dari perspektif kesehatan! (SSI)

2. Jika Anda diminta membuat kampanye edukasi tentang konsumsi legen yang aman bagi kesehatan, pesan utama apa yang akan Anda sampaikan kepada masyarakat? (SSI)



Daftar Pustaka

Anggraini, L. & Widawati, L. (2015) Pengaruh Waktu Fermentasi Tempoyak Terhadap Sifat Organoleptik Sambal Tempoyak. *AGRITEPA: Jurnal Ilmu dan Teknologi Pertanian*, 2(1), 118-127.

Manzil, L. D., & Pambudiarto, B. A. (2024). Study of Fermentation Reactions in Legen Drinks: Studi Reaksi Fermentasi pada Minuman Legen. *Jurnal Integrasi Proses Dan Lingkungan*, 2(1), 80–86.

Oemanu, M. B., & Rindrayani, S. R. (2025). Konsep Rumusan Masalah dan Tujuan Penelitian pada Berbagai Metode Penelitian. *Jurnal Multidisiplin Saintek*, 6(12).

Osborne, J. (2010). Arguing to learn in Science: The Role of Collaborative, Critical Discourse. *Science*. Vol. 328, 463-466

Sucipto. (2019). e-Modul Laju Reaksi. Jakarta: Kementerian Pendidikan dan Kebudayaan.

Yuliana, N. (2007). Pengolahan durian (*Durio zibethinus*) fermentasi (tempoyak). *Jurnal Teknologi dan Industri Hasil Pertanian*, 12(2), 74-80.

Zaki, M., & Saiman (2021). Kajian Tentang Perumusan Hipotesis Statistik Dalam Pengujian Hipotesis Penelitian. *JlIP: Jurnal Ilmiah Ilmu Pendidikan*, 4(2), 115–118.