



E-LKPD

LAJU REAKSI

BERBASIS GUIDED INQUIRY TERINTEGRASI ETNOKIMIA

“KONSEP LAJU REAKSI”



PERTEMUAN 1
SMA/MA

XI

SEMESTER GANJIL

Nama Penyusun :
Kesya Zahra Muthia

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

LIVEWORKSHEETS

KEGIATAN PEMBELAJARAN 1

KONSEP LAJU REAKSI DAN PENERAPAN LAJU REAKSI



Pada kegiatan pembelajaran kali ini, Ananda akan belajar mengenai konsep laju reaksi, reaksi yang berlangsung cepat dan reaksi yang berlangsung lambat serta penerapan laju reaksi dalam kehidupan sehari-hari. Terdapat beberapa aktivitas yang harus Ananda ikuti, semangat belajar!



TUJUAN PEMBELAJARAN



1. Peserta didik mengklasifikasikan reaksi yang berjalan cepat dan reaksi yang berjalan lambat
2. Peserta didik mampu menjelaskan konsep laju reaksi
3. Peserta didik mampu memberikan contoh penerapan konsep laju reaksi yang dikaitkan dalam kehidupan sehari-hari



Assalamualaikum Ananda semua,
pada kegiatan pembelajaran kali ini,
ibu akan ditemani oleh Fajar untuk
menemani Ananda dalam penggerjaan
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!

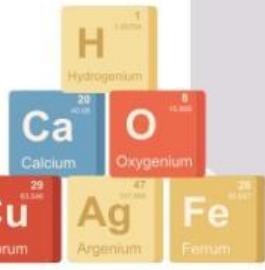


Kelas :

Kelompok :

Anggota Kelompok

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





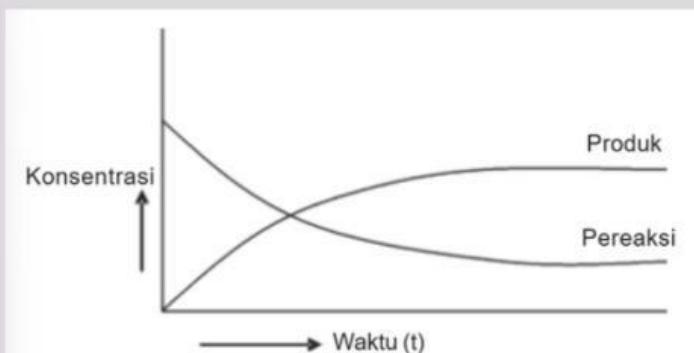
Teori Singkat

Banyak aspek dalam kehidupan sehari-hari yang berkaitan erat dengan konsep pembelajaran kimia. Proses perubahan kimia yang diamati berlangsung dengan kecepatan yang berbeda-beda. Sebagian reaksi kimia dalam kehidupan sehari-hari ada yang berlangsung sangat cepat dan ada pula yang berlangsung dengan lambat.

Reaksi kimia selalu berkaitan dengan perubahan dari suatu pereaksi (reaktan) menjadi hasil reaksi (produk).

Pereaksi (reaktan) → Hasil reaksi (produk)

Berdasarkan reaksi terjadi, laju reaksi dapat didefinisikan sebagai **berkurangnya jumlah (konsentrasi) pereaksi per satuan waktu atau bertambahnya jumlah (konsentrasi) hasil reaksi per satuan waktu**. Dalam perhitungan kimia banyak digunakan zat kimia berupa larutan ataupun berupa gas dalam ruang tertutup. Oleh karena itu digunakan satuan khusus yaitu konsentrasi.



Gambar 1.1

Grafik hubungan perubahan konsentrasi terhadap waktu

Berdasarkan grafik diatas, maka :

$$\text{Laju reaksi} = -\frac{\Delta[\text{pereaksi}]}{\Delta t} = +\frac{\Delta[\text{produk}]}{\Delta t}$$
$$= v \text{ pereaksi} \quad = \text{produk}$$

Keterangan

[pereaksi] : konsentrasi pereaksi (mol/liter)

[produk] : konsentrasi produk (mol/liter)

Δt : perubahan waktu (detik)

v : laju reaksi (M/detik)

(Tanda negatif menunjukkan bahwa konsentrasi pereaksi berkurang, sedangkan tanda positif menunjukkan bahwa konsentrasi produk bertambah).



Orientasi



AYO BELAJAR SAMBIL MENGETAHUI KEARIFAN BUDAYA!



Untuk mengawali kegiatan pembelajaran dalam pembahasan konsep laju reaksi, Ananda harus memahami wacana dibawah ini terlebih dahulu!

Dalam kehidupan sehari-hari banyak ditemukan reaksi kimia. Setiap reaksi kimia melibatkan komponen-komponen berupa pereaksi dan hasil reaksi sehingga dapat menentukan laju reaksi yang terjadi. Pada saat reaksi berlangsung, konsentrasi pereaksi dan hasil reaksi akan mengalami perubahan.

Perhatikan gambar dibawah ini!



Gambar 1. Perayaan takbiran
Sumber : google.com



Gambar 2. Perayaan Kembang Api
Sumber : google.com

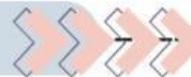
Pernahkah Ananda melihat anak kecil bermain kembang api pada malam takbiran?

Takbiran merupakan tradisi umat muslim yang dilakukan pada malam hari menjelang Hari Raya Idul Fitri. Takbiran biasanya dilakukan dengan mengumandangkan takbir secara bersama-sama di masjid atau di lingkungan masyarakat. Namun, di beberapa daerah di Indonesia, takbiran juga dilakukan dengan menyalaikan obor. Menyalakan obor pada saat takbiran bukanlah hal yang baru di Indonesia. Sejak zaman dahulu kala, masyarakat Indonesia sudah mengenal tradisi menyalaikan obor pada saat takbiran.

Tradisi menyalaikan obor pada saat takbiran memiliki makna yang dalam bagi masyarakat Indonesia. Menyalakan obor dipercaya dapat membersihkan diri dari segala dosa dan kesalahan yang telah dilakukan selama setahun. Selain itu, menyalaikan obor juga dipercaya dapat mengusir roh jahat dan membawa keberuntungan. Selain menyalaikan obor, masyarakat juga merayakan dengan melakukan perayaan kembang api.



Orientasi



AYO BELAJAR SAMBIL MENGETAHUI KEARIFAN BUDAYA!



Gambar 3. Api unggun
Sumber : google.com

Api unggun merupakan salah satu kegiatan yang sering dilakukan dalam acara adat, kemah pramuka, atau perayaan tertentu di berbagai daerah Indonesia. Dalam kegiatan ini, api unggun tidak hanya berfungsi sebagai sarana untuk memberikan kehangatan dan penerangan, tetapi juga melambangkan kebersamaan dan semangat persatuan. Namun, di balik kesederhanaannya, api unggun juga dapat menjadi contoh nyata untuk mempelajari konsep-konsep ilmiah, seperti laju reaksi kimia, yang mencakup reaksi cepat dan reaksi lambat. Tradisi ini dapat menjadi pendekatan kontekstual yang menarik dalam pembelajaran kimia.

Apakah Ananda tahu bahwa nyala kembang api dan nyala kayu bakar pada api unggun merupakan contoh reaksi kimia. Reaksi kimia dapat berlangsung cepat maupun lambat. Kedua menjelaskan bahwa setiap reaksi kimia memiliki kecepatan masing-masing untuk menghasilkan produk. Dari kedua contoh tersebut, manakah yang termasuk ke dalam reaksi kimia yang berlangsung cepat dan reaksi kimia yang berlangsung lambat?





Merumuskan masalah



Dari wacana sebelumnya,
satu pertanyaan apa yang
terlintas dari pikiran fajar?



Bagus sekali pertanyaannya
Fajar, sekarang giliran Ananda
untuk merumuskan pertanyaan
dari wacana yang telah diberikan

Mengapa terdapat
reaksi yang berlangsung
dan reaksi yang
berlangsung lambat?



Buatlah rumusan masalah (pertanyaan) dalam kotak dibawah ini yang
berhubungan dengan etnokimia pada wacana yang telah disajikan!

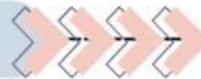


Dalam kehidupan sehari-hari tentunya tidak lepas dengan reaksi kimia. Perlu Ananda ketahui bahwa reaksi kimia dapat berlangsung dengan cepat dan dapat berlangsung dengan lambat. Sebelum melanjutkan kegiatan selanjutnya, cari tahu lah bagaimana konsep reaksi yang berlangsung cepat dan reaksi yang berlangsung lambat 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 dan e-book yang telah ibu berikan. Selain itu, Ananda juga bisa mengumpulkan informasi dari internet lainnya.



Mengumpulkan Data

Perhatikan video pembelajaran berikut!



Video 1. Pengantar Konsep Laju Reaksi

Sumber : doc pribadi

Link : https://youtu.be/mesMXCTb_YI

KLIK DISINI

Jangan lupa *scan barcode* di bawah ini ya teman-teman!
Ayo kita kumpulkan informasi sebanyak-banyaknya dari e-book dan sumber relevan lainnya



SCAN HERE

Ayo, silahkan Ananda kumpulkan informasi sebanyak mungkin untuk melanjutkan ke kegiatan menguji hipotesis!



Menguji Hipotesis



Berdasarkan informasi yang telah Ananda kumpulkan melalui video, diskusi dan internet jawablah pertanyaan berikut dengan benar!

1. Identifikasi reaksi yang terjadi dalam kehidupan berikut, pasangkanlah reaksi-reaksi berikut apakah termasuk ke dalam reaksi cepat atau reaksi lambat!

Pembusukan pada buah-buahan

Reaksi cepat

Ledakan bahan peledak TNT

Reaksi cepat

Pembuatan tapai ketan

Reaksi cepat

Penyulutan kembang api

Reaksi lambat

Kertas yang dibakar

Reaksi lambat

Perkaratan besi

Reaksi lambat

2. Mengapa ada reaksi yang berlangsung cepat (seperti selembar kertas yang dibakar) dan ada juga reaksi yang berlangsung lambat (seperti perkaratan besi)?

(Empty box for answer)

3. Laju reaksi : $2A + 2B \rightarrow 3C + D$ pada setiap saat dapat dinyatakan sebagai

(Empty box for answer)

Menguji Hipotesis

4. Penentuan laju reaksi : $2A + 3B_2 \rightarrow 2AB_3$, dilakukan dengan mengukur perubahan konsentrasi A setiap 5 detik sehingga didapatkan data sebagai berikut:

Waktu (detik)	0	5	10
[A] (mol/L)	0,1	0,08	0,065

Tentukan laju reaksi rata-rata dari zat A pada setiap selang waktu!

5. Apa hubungan antara waktu dan perubahan konsentrasi pereaksi dalam suatu reaksi kimia?

Sekilas Info

Reaksi-reaksi kimia berlangsung dengan laju yang beraneka ragam. Ada reaksi yang lambat dan ada pula reaksi yang cepat. Perkaratan besi, reaksi-reaksi kimia dalam tubuh, dan reaksi antara bahan cat dan oksigen merupakan reaksi yang berlangsung lambat. Reaksi antara larutan asam dan basa atau reaksi pembakaran campuran bensin dan udara di dalam mesin kendaraan bermotor merupakan contoh reaksi yang berlangsung cepat. Pengetahuan tentang laju reaksi sangat bermanfaat bagi kegiatan industri yang menggunakan berbagai reaksi kimia dalam proses produksinya. Karena waktu, tenaga, dan biaya sangat berarti, maka laju reaksi yang cepat dan terkendali sangat menguntungkan bagi sektor industri tersebut.



Menyimpulkan



Setelah melewati serangkaian diatas, apa yang dapat Ananda simpulkan tentang konsep 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