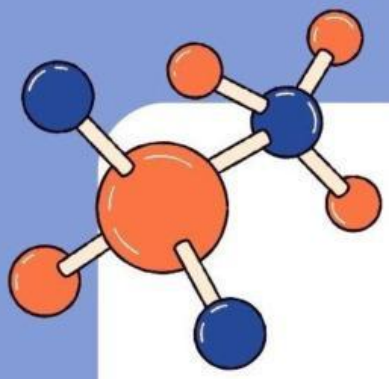


LKPD

Lembar Kerja Peserta Didik

LAJU REAKSI

KELOMPOK	
NAMA ANGGOTA	

LIVEWORKSHEETS

LKPD

FAKTOR LAJU REAKSI (KATALIS)

PETUNJUK PENGGUNAAN

Sebelum menggunakan LKPD materi konsep laju reaksi, baca dan pahamilah beberapa petunjuk penggunaan LKPD di bawah ini:

1. Awali kegiatan pembelajaran dengan membaca doa terlebih dahulu
2. Bacalah dan pahami tujuan pembelajaran yang terdapat pada LKPD
3. Pelajari dan pahami uraian materi pada LKPD dengan seksama
4. Amati video pembelajaran yang terdapat pada link yang di sediakan dalam LKPD
5. Kerjakan soal-soal yang terdapat dalam LKPD dengan teliti
6. Diskusikan dengan teman sekelompok soal-soal dalam LKPD
7. Bertanyalah kepada guru jika ada yang belum dimengerti
8. Akhiri kegiatan pembelajaran dengan membaca doa

TUJUAN PEMBELAJARAN

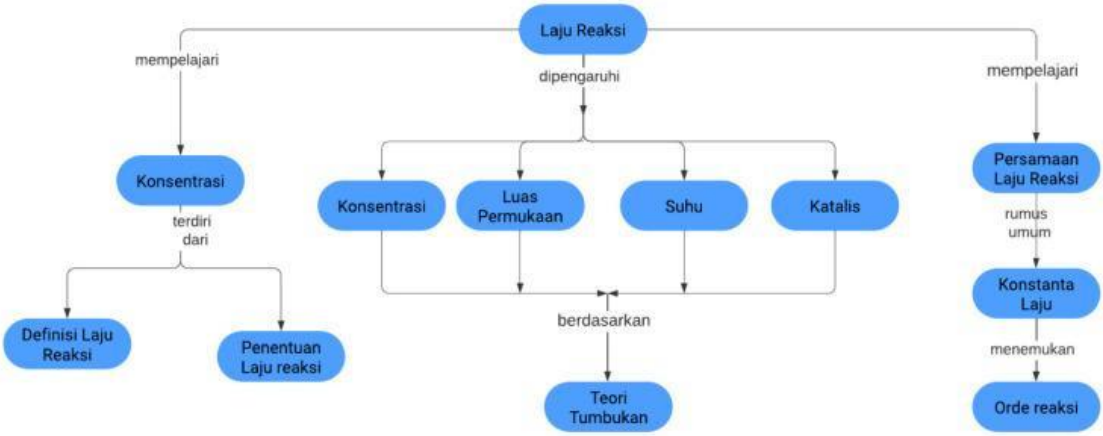
Setelah mempelajari materi laju reaksi, peserta didik mampu:

1. Menjelaskan konsep laju reaksi dan faktor-faktor yang mempengaruhinya
2. Menganalisis hubungan laju reaksi dengan katalis

CHEMISTRY
LIVEWORKSHEETS

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

PETA KONSEP



KONSEP LAJU REAKSI

Laju reaksi menyatakan laju berkurangnya jumlah reaktan atau laju bertambahnya jumlah produk dalam satuan waktu. Satuan jumlah zat bermacam-macam, misalnya gram, mol, atau konsentrasi. Sedangkan satuan waktu digunakan detik, menit, jam, hari, ataupun tahun. Dalam reaksi kimia banyak digunakan zat kimia yang berupa larutan atau berupa gas dalam keadaan tertutup sehingga dalam laju reaksi digunakan satuan konsentrasi (Molaritas).

REAKTAN → **PRODUK**

Pada awal reaksi, reaktan ada dalam keadaan maksimum sedangkan produk ada dalam keadaan minimal. Setelah reaksi berlangsung, maka produknya akan mulai terbentuk. Semakin lama produk akan semakin banyak terbentuk, sedangkan reaktan asemakin lama semakin berkurang

CHEMISTRY
LIVEWORKSHEETS

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

FAKTOR LAJU REAKSI

KONSENTRASI

Semakin tinggi konsentrasi suatu larutan, maka semakin besar pula laju reaksinya

SUHU

Semakin tinggi kenaikan suhu atau temperature, maka akan memperbesar terjadinya laju reaksi.

LUAS PERMUKAAN

Laju reaksi berbanding lurus dengan luas permukaan reaktan, semakin luas bidang sentuh maka laju reaksi akan semakin cepat.

KATALIS

Katalis merupakan suatu zat yang berfungsi untuk mempercepat terjadinya suatu reaksi

DISKUSI BERSAMA

Jelaskan bagaimana faktor-faktor di atas dapat mempengaruhi cepat atau lambatnya suatu reaksi! Jelaskan berdasarkan hubungannya dengan teori tumbukan antarpartikel yang terjadi.

1. Konsentrasi
   Jawab……
   ……
   ……
2. Temperature/Suhu
   Jawab ……
   ……
   ……
3. Luas Permukaan
   Jawab ……
   ……
   ……
4. Katalis
   Jawab ……
   ……
   ……

CHEMISTRY
LIVEWORKSHEETS

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

ORIENTASI MASALAH

Baca dan pahamilah uraian masalah di bawah ini dengan seksama.

Bu Rita memiliki usaha toko roti di depan rumahnya. Namun, toko ini belum berkembang dengan baik karena masih sepi pembeli. Pada suatu hari tetangga Bu Rita mengadakan arisan sehingga memesan donat dalam jumlah banyak. Sebelum hari pemesanan, Bu Rita mencoba membuat tester donat agar tidak mengecewakan pembelinya. Tester pertama donat gagal karena bantet dan tidak bisa mengembang dengan baik. Bu Rita memutuskan untuk mencari tutorial di media social dan menemukan solusinya. Bu Rita menambahkan ragi pada adonan donatnya dan benar saja setelah digoreng donat buatan Bu Rita mengembang dengan aroma yang sedap. Tetangga Bu Rita yang memesan donat pun merasa senang dan puas dengan donatnya. Dari hasil itu, sekarang toko Bu Rita sangat ramai pembeli.

MENGORGANISASI PESERTA DIDIK UNTUK BELAJAR

Setelah membaca dan memahami uraian masalah di atas, jawablah pertanyaan-pertanyaan dibawah ini.

1. Mengapa hal itu bisa terjadi? Jelaskan!
2. Mengapa donat bu rita bantet?
3. Mengapa donat Bu Rita bisa mengembang sesudah ditambahkan ragi?
4. Berdasarkan masalah diatas faktor apa yang mempengaruhi laju reaksi pada bacaan diatas? Jelaskam!

CHEMISTRY
LIVEWORKSHEETS

MEMBIMBING PENYELIDIKAN

Untuk menjawab pertanyaan diatas, silahkan tontong video pembelajaran pada link berikut

MENGEMBANGKAN DAN MENYAJIKAN HASIL

Tuangkan jawaban dari pertanyaan-pertanyaan di atas pada kolom di bawah ini:

CHEMISTRY
LIVEWORKSHEETS

MENGANALISIS DAN MENGEVALUASI PROSES PEMECAHAN MASALAH

Buatlah kesimpulan dari materi yang sudah dipelajari

CHEMISTRY
LIVEWORKSHEETS