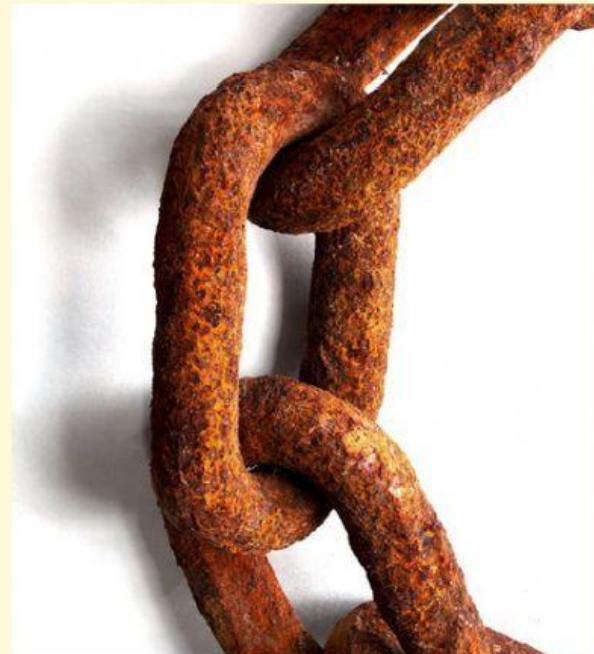
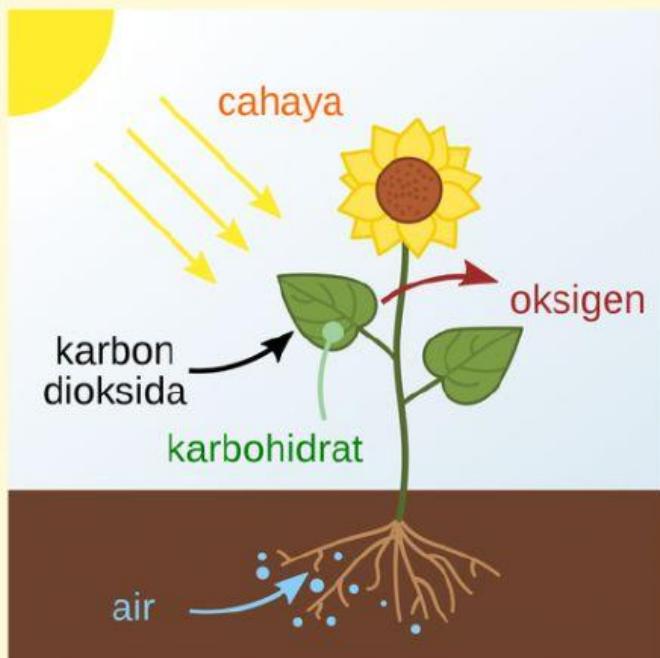




E-LKPD

Konsep Laju Reaksi



Kelas:

Nama Anggota Kelompok :

1 _____

2 _____

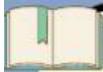
3 _____

4 _____

5 _____

6 _____

SMAN 89 JAKARTA



Kompetensi Dasar

Menjelaskan faktor-faktor yang memengaruhi laju reaksi menggunakan teori tumbuhan



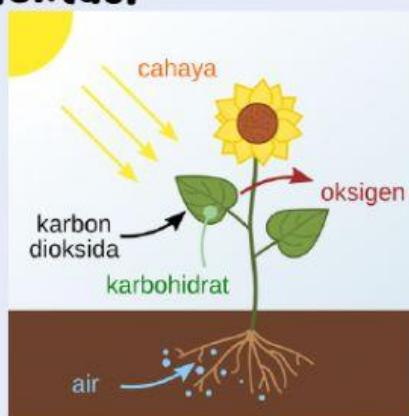
Tujuan Pembelajaran

Melalui penggunaan E-LKPD dengan model pembelajaran Problem Based Learning menggunakan platform liveworksheet peserta didik mampu mengklasifikasi reaksi yang berlangsung cepat dan berlangsung lambat, menjelaskan pengertian laju reaksi serta diharapkan memiliki sikap disiplin dan kerja sama.



Orientasi

A



B



Perhatikan gambar di atas!

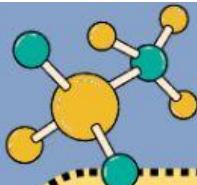
Apa yang kalian pikirkan tentang gambar di atas? Gambar tersebut menunjukkan beberapa reaksi kimia yang terjadi pada kehidupan sehari-hari.

Gambar A menunjukkan proses pembentukan Oksigen oleh tumbuhan. Seperti yang kita ketahui oksigen sangat dibutuhkan untuk kelangsungan hidup seluruh makhluk hidup.

Gambar B menunjukkan rantai yang berkarat. Proses pengkaratan besi terjadi membutuhkan waktu yang cukup lama. Namun, ada pula faktor yang dapat menyebabkan proses pengkaratan tersebut menjadi lebih cepat atau lebih lambat. Salah satu faktor proses pengkaratan menjadi lebih lambat adalah dengan melapisi besi dengan cat atau dengan menggunakan larutan bersifat asam agar reaksi pengkaratan menjadi lebih cepat

Dapatkah kamu membandingkan, antara kedua gambar tersebut reaksi manakah yang lebih cepat terjadi ?





Merumuskan Masalah

Buatlah 6 pertanyaan berdasarkan masalah diatas !

1. _____
2. _____
3. _____
4. _____
5. _____
6. _____



Mengumpulkan Informasi

A. Perhatikan video pembelajaran berikut.

Animasi Pengantar Laju Reaksi Kimia ⋮

$S(s) + O_2(g) \rightarrow SO_2(g)$

Watch on YouTube

Sebelum melanjutkan ke kegiatan berikutnya, apakah kalian telah memahami apa yang dimaksud reaktan dan produk dalam reaksi kimia?

Reaktan :

Produk :

Berdasarkan video diatas, yang bertindak sebagai reaktan adalah

Dan yang bertindak sebagai produk adalah

Seiring berjalananya waktu, konsentrasi sebagai reaktan akan.....
sedangkan konsentrasi sebagai produk akan.....

B. Perhatikan video pembelajaran berikut!



What is Fast and slow chemical reaction u...

FAST AND SLOW REACTION

Watch on YouTube

Identifikasi reaksi yang terjadi dalam kehidupan berikut, apakah termasuk kedalam reaksi cepat ataukah reaksi lambat!

Reaksi Cepat	Reaksi Lambat

Pembakaran kembang api

Pengkaratan Besi

Fotosintesis

Pembusukan Bahan Makanan

Bom yang Meledak

Pembakaran Sampah

Pelapukan Batuan





Mengolah Informasi

Berdasarkan informasi yang sudah kalian peroleh, jawablah pertanyaan yang kalian buat diawal.

1. _____
2. _____
3. _____
4. _____
5. _____
6. _____



Kesimpulan

Berdasarkan informasi yang sudah diperoleh, tuliskan Pengertian Laju reaksi!