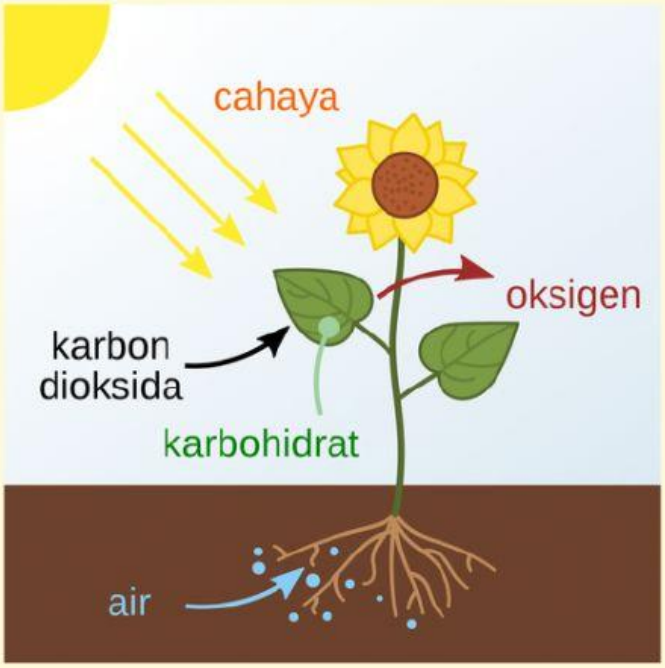
E-LKPD

Konsep Laju Reaksi





Kelas: _____

Nama Anggota Kelompok :

1 _____

2 _____

3 _____

4 _____

5 _____

6 _____

SMAN 89 JAKARTA

LIVEWORKSHEETS

Kompetensi Dasar

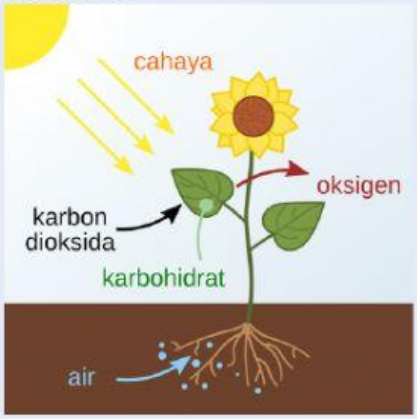
Menjelaskan faktor-faktor yang memengaruhi laju reaksi menggunakan teori tumbukan

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 menunjukan beberapa reaksi kimia yang terjadi pada kehidupan sehari-hari.

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

Gambar B menunjukan 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 ?

LIVEWORKSHEETS

Merumuskan Masalah

Buatlah 6 pertanyaan berdasarkan masalah diatas !

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

Mengumpulkan Informasi

A. Perhatikan video pembelajaran berikut.



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

Reaktan :

Produk :

Berdasarkan video diatas, yang bertindah sebagai reaktan adalah

Dan yang bertindak sebagai produk adalah

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

LIVEWORKSHEETS

B. Perhatikan video pembelajaran berikut!



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

LIVEWORKSHEETS

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, tuliskanPengertian Laju reaksi!

LIVEWORKSHEETS