

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

LAJU REAKSI

Hari

Tanggal

KELOMPOK :

ANGGOTA



TUJUAN PEMBELAJARAN

- MELALUI DISKUSI, PESERTA DIDIK MAMPU MENDETEKSI PEMAHAMAN TEORI TUMBUKAN DALAM REAKSI KIMIA.(C4)
- MELALUI DISKUSI, PESERTA DIDIK MAMPU BERPIKIR KRITIS DAN MENGANALISIS MELALUI PENERAPAN PERSAMAAN LAJU REAKSI DAN ORDE REAKSI (C4)
- MELALUI DISKUSI, PESERTA DIDIK MAMPU BERKOLABORASI MENYELESAIKAN MASALAH LAJU REAKSI YANG KOMPLEKS DENGAN TEPAT.(C4)
- MELALUI PRESENTASI, PESERTA DIDIK MAMPU MENGAITKAN FAKTOR-FAKTOR LAJU REAKSI DALAM KEHIDUPAN SEHARI-HARI DENGAN BENAR. (C4)

PETUNJUK Pengerjaan LKPD

PERHATIKAN PETUNJUK YANG ADA DALAM LKPD SECARA TERSTRUKTUR:

- 1.MULAILAH DENGAN MEMBACA BISMILLAH
2. BENTUK KELOMPOK TERDIRI DARI 4 ORANG
- 3.TULISKAN NAMA KELOMPOK DAN ANGGOTA KELOMPOK
- 4.PAHAMI MASALAH DAN IKUTI LANGKAH - LANGKAH PENYELESAIAN
- 5.GUNAKAN LITERATUR ATAU SUMBER BELAJAR LAIN YANG BERKAITAN DENGAN MATERI
- 6.KERJAKAN LKPD DENGAN CERMAT DAN TELITI
- 7.UNTUK MENGIRIM JAWABAN LKPD SILAHKAN :

KLIK FINISH

KLIK EMAIL MY ANSWER TO MY TEACHER

ENTER YOUR FULL NAME : DIISI DENGAN NAMA LENGKAP KALIAN

GROUP/ LEVEL : DIISI DENGAN KELAS KALIAN

SCHOOL SUBJECT: DIISI DENGAN KIMIA

ENTER YOUR TEACHER'S EMAIL OR KEY CODE: DIISI DENGAN

1314WIDYAKRISTI@GMAIL.COM

FASE 1. ORIENTASI PADA MASALAH

Pernahkah kamu membakar kertas?

pembakaran pada kertas merupakan reaksi kimia yang terjadi karena adanya gas oksigen yang bereaksi dengan kertas menghasilkan gas karbon dioksida.

reaksi ini berlangsung cepat, hanya dalam hitungan detik kertas yang dibakar akan langsung habis.

Lalu bagaimanakah proses pengkaratan pada besi? apakah berlangsung cepat?

seperti kita ketahui proses pengkaratan pada besi tidak berlangsung secepat proses pembakaran kertas, bagaimana hal ini bisa terjadi?

adakah hubungannya dengan laju reaksi?

FASE 2. MENGORGANISASIKAN PESERTA DIDIK

Berdasarkan wacana dan video diatas tulislah pertanyaan mengapa reaksi bisa berlangsung cepat maupun lambat, serta pengertian laju reaksi.

FASE 3. MEMBIMBING PENYELIDIKAN KELOMPOK

Berdasarkan video yang telah ditonton, pasangkanlah reaksi-reaksi berikut dengan penjelasannya yang sesuai.

BESI BERKARAT

REAKSI CEPAT

LEDAKAN BAHAN PELEDAK

REAKSI CEPAT

KERTAS DIBAKAR

REAKSI CEPAT

PEMBUSUKAN BUAH

REAKSI LAMBAT

REAKSI COCA COLA + MENTOS

REAKSI LAMBAT

PROSES DAUN MENGERING

REAKSI LAMBAT

Dari video yang telah ditonton, bagaimana keadaan mula-mula dan hasil reaksi dari besi dan karat besi, manakah yang berperan sebagai reaktan dan manakah yang berperan sebagai produk?

FASE 4. MENGEMBANGKAN DAN MENYAJIKAN HASIL

berdasarkan materi yang kalian pelajari apakah yang dimaksud dengan laju reaksi?

berdasarkan tayangann video, bagaimanakah keadaan jumlah produk dan jumlah reaktan?

Apa satuan dari laju reaksi?

FASE 5. ANALISIS DAN EVALUASI

contoh reaksi yang berlangsung cepat dan berlangsung lambat dalam kehidupan sehari-hari.

Laju reaksi adalah

persamaan matematis untuk menentukan laju reaksi dapat diungkapkan sebagai berikut