

# LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK (LKPD)

## LAJU REAKSI

FAKTOR-FAKTOR YANG MEMPENGARUHI LAJU REAKSI  
SUHU

### Tujuan Pembelajaran

Melalui pembelajaran yang menggunakan model *Discovery Learning*, peserta didik dapat Menjelaskan faktor-faktor yang memengaruhi laju reaksi menggunakan teori tumbukan serta mampu menyajikan hasil diskusi dengan mengembangkan rasa ingin tahu dan tanggung jawab dan bekerjasama.

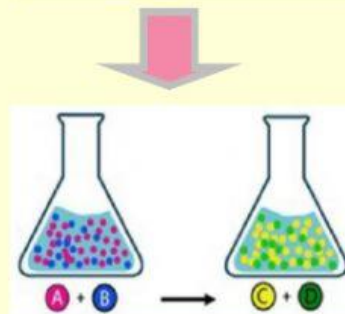
NAMA :

KELAS :

KELOMPOK :

ANGGOTA :

### KELAS XI SEMESTER I



### Petunjuk :

Bacalah buku dan literatur lainnya yang berkaitan dengan materi kemudian jawablah soal-soal LKPD berikut dengan mendiskusikannya bersama kelompok masing-masing, persiapkan hasil diskusi untuk dipresentasikan di depan kelas.



## PANDUAN KHUSUS

Penggunaan E-LKPD ini terdiri dari 3 tahap, yaitu tahap persiapan, tahap pengerjaan dan tahap pengiriman.

### 1. Tahap Persiapan

- ✦ Pastikan koneksi internet stabil
- ✦ Klik link E-LKPD yang telah tersedia di dalam Grup kelas.

### 2. Tahap Pengerjaan

Didalam E-LKPD ini terdapat 5 Langkah pendekatan saintifik yang harus dikerjakan secara berkelompok

- ✦ Mengamati  
Peserta didik diminta untuk mengamati video percobaan yang disajikan
- ✦ Menanya  
Peserta didik diminta untuk membuat rumusan masalah berdasarkan video percobaan yang telah diamati.
- ✦ Menggumpulkan data  
Peserta didik diminta untuk mengklasifikasi alat dan bahan, membuat hipotesis, mengidentifikasi variable, serta melengkapi table hasil pengamatan berdasarkan video percobaan yang telah diamati
- ✦ Mengasosiasikan  
Peserta didik diminta untuk menganalisis data dengan menjawab pertanyaan yang telah disajikan
- ✦ Menyimpulkan  
Peserta didik diminta untuk menarik kesimpulan berdasarkan hasil analisis data.

### 3. Tahap Pengiriman

- ✦ Klik finish
- ✦ Klik email my answer to my teacher
- ✦ Masukkan nama kelompok, misalnya "KELOMPOK 1"
- ✦ Isilah kolom group/ level dengan "KIMIA XI MIPA 1"
- ✦ Isilah kolom school subject dengan "KIMIA"
- ✦ Isilah kolom enter your teacher email dengan [cindyjunitiafrilini17@gmail.com](mailto:cindyjunitiafrilini17@gmail.com) (jika diperlukan)
- ✦ Klik send



## Mengamati

Amatilah video percobaan tentang faktor suhu yang mempengaruhi laju reaksi sebagai berikut ini !



Video 1 : percobaan faktor suhu yang memperngaruhi laju reaksi  
( sumber : <https://www.youtube.com/watch?v=R3Us9c9vtil> )



## Menaya

Berdasarkan video percobaan yang telah kalian amati, diskusikan bersama kelompok untuk membuat rumusan masalah yang tepat. Kemudian tuliskan di tempat yang telah disediakan !



## Menggumpulkan data

Berdasarkan video percobaan yang telah peserta didik amati, didiskusikan bersama kelompok untuk mengklasifikasikan alat dan bahan yangn tepat. Kemudian letakkan di tempat yang telah didiskusikan !



## Alat dan bahan

Tabel 1. Alat dan bahan

ALAT	BAHAN



## Membuat Hipotesis

Berdasarkan video percobaan yang telah kalian amati, diskusikan bersama kelompok untuk membuat hipotesis yang tepat. Kemudian tuliskan di tempat yang telah disediakan!

--





### Mengidentifikasi Variabel

Berdasarkan video percobaan yang telah kalian amati, diskusikan bersama kelompok untuk melengkapi tabel hasil pengamatan berikut ini !

Gelas kimia	Suhu Larutan HCl (°C)	Waktu (detik)
1	10	
2	20	
3	30	
4	40	



### Mengasosiasikan

Berdasarkan tabel pengamatan, diskusikan bersama kelompok untuk menganalisis data dengan menjawab pertanyaan berikut ini !

1. Gelas kimia manakah yang membutuhkan waktu paling lambat untuk larutan HCl habis bereaksi dengan larutan  $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$  ?

2. Gelas kimia manakah yang membutuhkan waktu paling cepat untuk larutan HCl habis bereaksi dengan larutan  $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$  ?



### Menyimpulkan

Berdasarkan hasil analisis data, diskusikan bersama kelompok untuk menarik kesimpulan yang tepat. Kemudian tuliskan di tempat yang telah disediakan!