

SEKOLAH MENENGAH ATAS

KELAS 11

# LEMBAR KERJA

# PESERTA DIDIK

## LAJU REAKSI



NAMA KELOMPOK:

DISUSUN OLEH: RAHMIANI

## Petunjuk Penggunaan

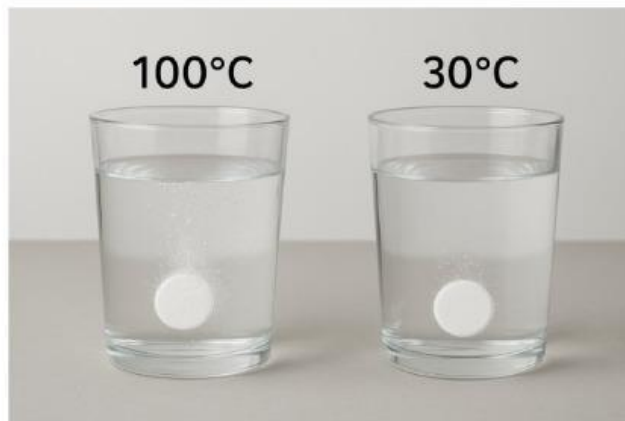
1. Kerjakan LKPD ini secara berkelompok (3-4 siswa per kelompok).
2. Amati setiap gambar, diskusikan hasilnya, dan tuliskan jawaban kalian dengan jelas.
3. Gunakan buku atau referensi lain bila diperlukan.

## Tujuan Pembelajaran

1. Peserta didik mampu mendefinisikan faktor-faktor yang mempengaruhi laju reaksi (konsentrasi, suhu, luas permukaan, dan katalis) (C2).
2. Peserta didik mampu memberikan contoh penerapan faktor yang mempengaruhi laju reaksi dalam kehidupan sehari-hari (C3).

## Stimulus

Dalam kehidupan sehari-hari, pasti ada banyak kejadian di mana sesuatu terjadi lebih cepat atau lebih lambat.



Perhatikan gambar ini, gelas pertama berisi air dingin dengan suhu  $30^{\circ}\text{C}$  yang dimasukkan tablet vitamin C, gelas kedua berisi air panas dengan suhu  $100^{\circ}\text{C}$  yang dimasukkan tablet vitamin C, kemudian dilarutkan dan gelas yang berisi air panas lebih cepat melarutkan tablet vitamin C dibanding gelas yang berisi air dingin.

## Identifikasi Masalah

Kemukakanlah beberapa pertanyaan yang dapat kalian munculkan setelah melihat dan membaca stimulus diatas.

- .....
- .....
- .....
- .....
- .....
- .....
- .....
- .....
- .....
- .....

## Mengumpulkan Data

Bacalah literasi berikut, kemudian diskusikan data atau informasi literasi bersama anggota kelompokmu yang ada dibawah ini:

Buku Paket Kimia



Video Youtube



Bahan Ajar Buatan Guru



## Mengolah Data

Diskusikanlah bersama teman kelompokmu informasi yang sudah kalian dapat setelah membaca literasi yang telah diberikan! Kemudian

No.	Faktor yang mempengaruhi laju reaksi	Contoh peristiwa yang relevan	Penjelasan singkat
1	Suhu		
2	Konsentrasi		
3	Katalis		
4	Luas Permukaan		

Diskusikan hasil pengamatan atau informasi yang kalian peroleh.

- Bagaimana pengaruh peningkatan suhu terhadap laju reaksi?
- Mengapa reaksi terjadi lebih cepat jika luas permukaan zat lebih besar?
- Bagaimana cara katalis memengaruhi kecepatan reaksi?
- Mengapa konsentrasi zat memengaruhi laju reaksi?

Tuliskan hasil analisis kelompokmu:

-----

-----

-----

-----

-----

-----

## Verifikasi



Presentasikan hasil  
kerja kelompokmu di  
depan kelas

## Generalisasi

Tuliskan kesimpulan dari pembelajaran hari ini!

---

---

---

---

---

---

---

---