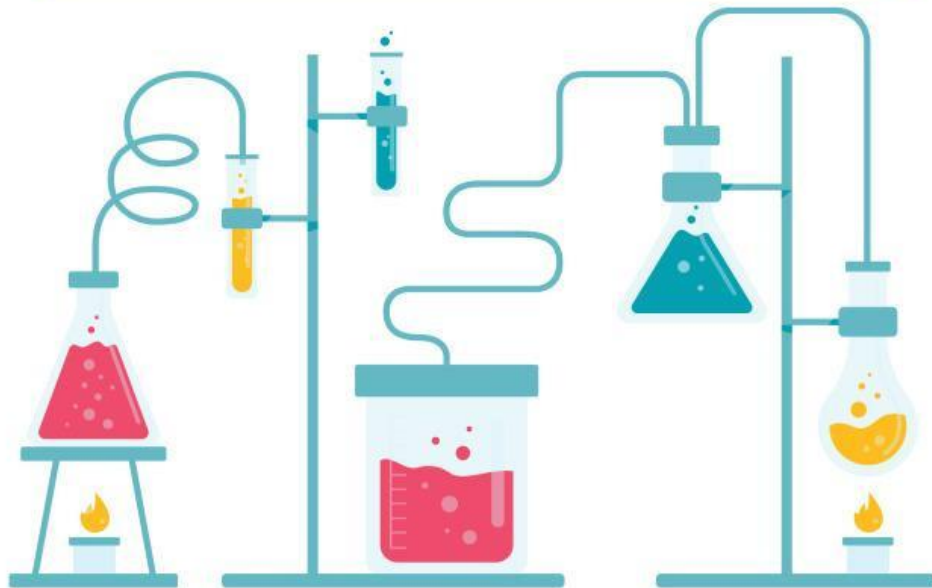


Lembar Kerja Peserta Didik

# LKPD

Faktor-Faktor yang Mempengaruhi  
Laju Reaksi



Nama : \_\_\_\_\_

Kelas : \_\_\_\_\_

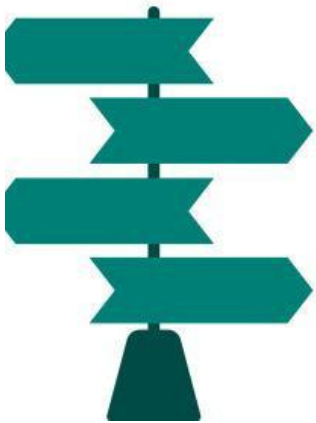
## Tujuan Pembelajaran

1. Menjelaskan pengertian laju reaksi.
2. Mengidentifikasi faktor-faktor yang mempengaruhi laju reaksi.
3. Menganalisis pengaruh faktor terhadap laju reaksi.
4. Mengaitkan konsep laju reaksi dengan kehidupan sehari-hari.
5. Menyimpulkan hasil pembelajaran secara mandiri dan kelompok.



## Petunjuk Penggunaan LKPD

- Bacalah setiap instruksi dengan teliti.
- Amati video pembelajaran yang diberikan.
- Kerjakan setiap sintaks secara berurutan.
- Diskusikan dengan kelompok.
- Tuliskan jawaban secara jelas.
- Gunakan sumber belajar lain jika diperlukan.
- Tanyakan kepada guru jika ada kesulitan.



## Pernahkah kamu melihat dua kejadian berikut?

🔍 Mengapa proses keduanya membutuhkan waktu yang berbeda? ✕



**Yuk, amati video dibawah ini!**

LETS  
**LEARN**



<https://youtu.be/eZxtSQz1gE4?si=W0ssXk7RRfc8o5p>



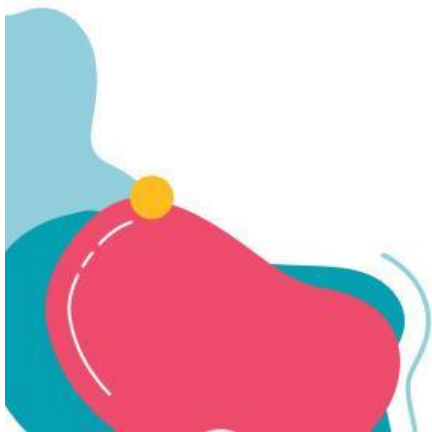
# Sintaks 1 – Orientasi Masalah

**Petunjuk:** Jawab berdasarkan pemahaman awalmu!

Seorang siswa melarutkan gula dalam dua gelas: satu berisi air panas dan satu lagi air dingin. Gula pada air panas larut lebih cepat. L

**Pertanyaan:**

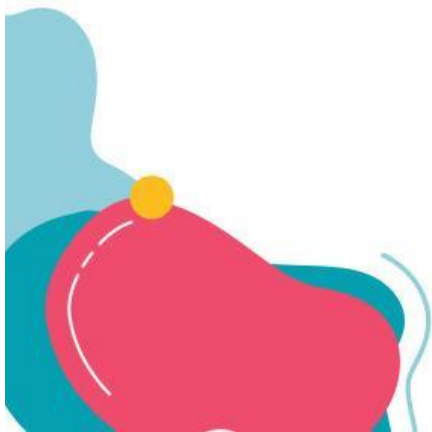
1. Mengapa gula lebih cepat larut di air panas?
2. Faktor apa saja yang mungkin mempengaruhi kejadian tersebut?
3. Pernahkah kamu menemukan peristiwa serupa dalam kehidupan sehari-hari?
4. Menurutmu, apa yang dimaksud dengan laju reaksi?
5. Tuliskan dugaanmu tentang cara mempercepat suatu reaksi!



## Sintaks 2 - Mengorganisasi Siswa

Petunjuk: Pasangkan dengan benar!

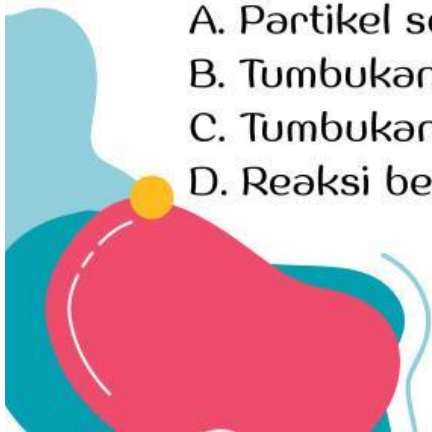
Suhu	a. Energi tumbukan meningkat
Konsentrasi	b. Jumlah partikel bertambah
Luas permukaan	c. Bidang sentuh lebih besar
Katalis	d. Energi aktivasi turun
Tekanan (gas)	e. Partikel lebih rapat



# Sintaks 3 – Membimbing Penyelidikan

**Petunjuk:** Pilih jawapan yang benar!

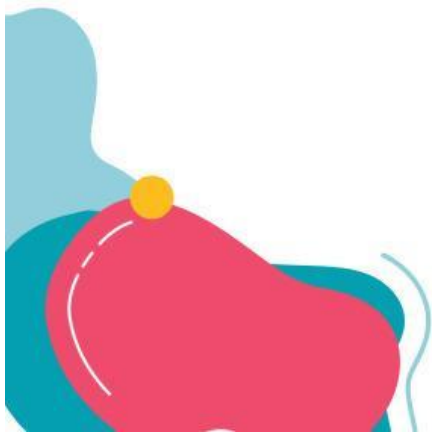
1. Laju reaksi adalah...
  - A. Massa zat
  - B. Perubahan konsentrasi per waktu
  - C. Volume zat
  - D. Jumlah zat
2. Faktor yang mempercepat reaksi adalah...
  - A. Suhu rendah
  - B. Konsentrasi rendah
  - C. Suhu tinggi
  - D. Wadah besar
3. Katalis berfungsi untuk...
  - A. Memperlambat
  - B. Menghentikan
  - C. Mempercepat reaksi
  - D. Mengurangi zat
4. Luas permukaan besar menyebabkan...
  - A. Tumbukan berkurang
  - B. Reaksi melambat
  - C. Tumbukan meningkat
  - D. Energi turun
5. Konsentrasi tinggi menyebabkan...
  - A. Partikel sedikit
  - B. Tumbukan jarang
  - C. Tumbukan sering
  - D. Reaksi berhenti



## Sintaks 4 - Mengembangkan & Menyajikan Hasil

**Petunjuk:** Beri tanda (✓) sesuai dengan pernyataan

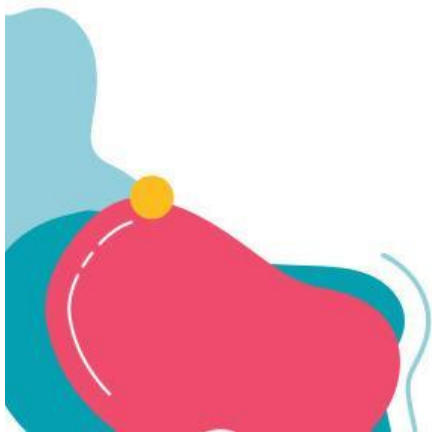
1. Katalis akan habis setelah reaksi
2. Suhu tinggi mempercepat reaksi
3. Luas permukaan kecil mempercepat reaksi
4. Konsentrasi tinggi meningkatkan tumbukan
5. Semua reaksi berlangsung dengan kecepatan sama



## Sintaks 5 - Analisis & Evaluasi

Petunjuk: Jawab dengan jelas!

1. Mengapa reaksi lebih cepat pada suhu tinggi?
2. Jelaskan hubungan konsentrasi dengan tumbukan partikel
3. Mengapa katalis penting dalam industri?
4. Bandingkan reaksi serbuk vs bongkahan
5. Sebutkan 2 cara mempercepat reaksi tanpa menambah zat, jelaskan alasannya





# Refleksi

Setelah mempelajari materi ini, tuliskan:

1. Hal baru yang kamu pelajari:

.....

2. Hal yang masih membingungkan:

.....

3. Manfaat materi ini dalam kehidupan:

.....

# Kesimpulan

Tuliskan kesimpulan dari pembelajaran hari ini:

.....  
.....  
.....  
.....

