LKPD KIMIA
(LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK)

LAJU REAKSI

FAKTOR - FAKTOR YANG MEMPENGARUHI LAJU REAKSI

KELOMPOK 2

LIVEWORKSHEETS

ANGGOTA KELOMPOK

1. .....
2. .....
3. .....
4. .....

TUJUAN PEMBELAJARAN

- Peserta didik mampu menjelaskan definisi laju reaksi dengan benar.
- Peserta didik menganalisis faktor-faktor penentu laju reaksi (suhu dan luas permukaan) berdasarkan konsep tumbukan antar partikel.
- Peserta didik mampu menarik kesimpulan berdasarkan data percobaan yang ada.

FOKUS PERCOBAAN

Pengaruh Luas Permukaan

DIFERENSIASI PROSES

Panduan ekskperimen, diskusi terstruktur, pengisian tabel data

LIVEWORKSHEETS

ALAT

1. Gelas beaker (3 buah)
2. Stop Watch (1 buah)

BAHAN

1. Tablet Effervescent (Jesscool) Utuh (1 buah)
2. Tablet Effervescent (Jesscool) Serbuk (1 buah)

LANGKAH KERJA

1. Siapkan 2 gelas berisi air dengan suhu ruang (150 mL)
2. Masukkan 1 tablet utuh ke gelas pertama
3. Masukkan 1 tablet serbuk ke gelas kedua
4. Catat waktu hingga tablet larut habis
5. Amati gelembung yang dihasilkan

LIVEWORKSHEETS

TABEL PENGAMATAN

No	Bentuk Tablet	Volume Air (mL)	Waktu Reaksi (detik)	Banyak Gelembung (sedikit / sedang / banyak)
1	Utuh			
2	Serbuk			

TUGAS ANALISIS

Reaksi manakah yang lebih cepat?

Mengapa reaksi tersebut lebih cepat?

LIVEWORKSHEETS

KESIMPULAN

Buatlah simpulan berdasarkan data!

LIVEWORKSHEETS