NAMA :

KELAS :

LAJU REAKSI

FAKTOR -FAKTOR YANG MEMPENGARUHI LAJU REAKSI

KIMIA KELAS 11 IPA

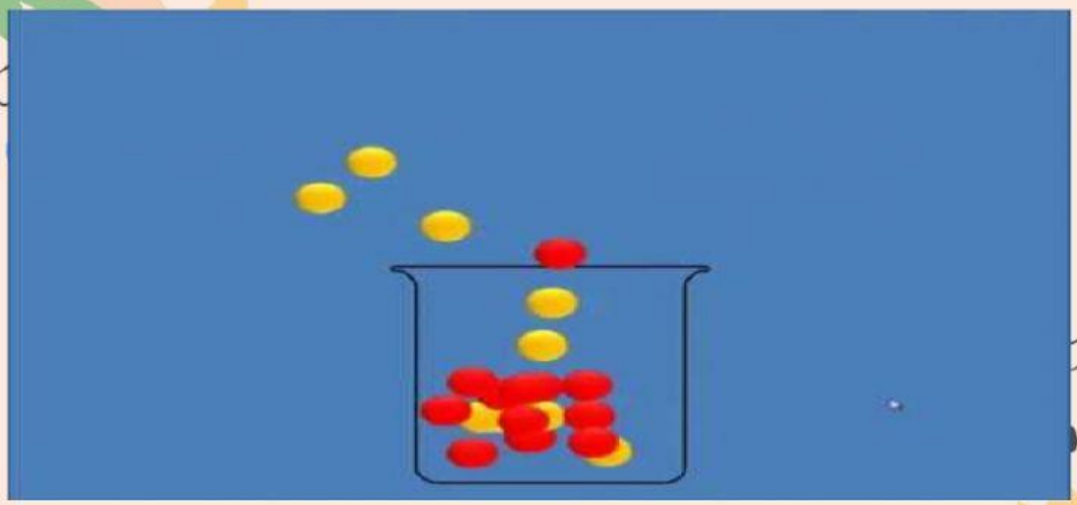
Tujuan Pembelajaran

Siswa dapat menjelaskan faktor-faktor yang mempengaruhi Laju Reaksi

Perhatikan gambar dibawah ini !

LIVEWORKSHEETS

Teori Tumbukan



Pilih jawaban yang benar !

Soal	Jawaban
Tumbukan yang menghasilkan produk	
Energi yang diperlukan zat pereaksi untuk bereaksi dan membentuk produk	

Faktor-faktor yang mempengaruhi Laju Reaksi

01 Konsentrasi

02 Luas Permukaan

03 Suhu

04 Katalis

LIVEWORKSHEETS

01 Konsentrasi

01 Konsentrasi

Sebanyak 20 mL _____ **0,5 M, 1 M, 2 M**
dimasukkan _____

Hasil Percobaan :
(pilih jawaban yang benar)

No	Waktu	Larutan HCl (Konsentrasi)
1	09.27	
2	01.43	
3	00.33	

01 Konsentrasi

KONSENTRASI SEMAKIN BESAR MAKA LAJU REAKSI SEMAKIN

_____

KONSENTRASI SEMAKIN KECIL MAKA LAJU REAKSI SEMAKIN

_____

LIVEWORKSHEETS

02 Luas Permukaan

02 Luas Permukaan

Sebanyak 20 mL _____ 1 M
Dimasukkan _____ bongkahan, kepingan & serbuk

Hasil Percobaan :
(pilih jawaban yang benar)

No	Waktu	Batu Kapur (bentuk)
1	11.44	
2	08.06	
3	04.13	

02 Luas Permukaan

LUAS PERMUKAAN SEMAKIN BESAR MAKA LAJU REAKSI SEMAKIN

_____

LUAS PERMUKAAN SEMAKIN KECIL MAKA LAJU REAKSI SEMAKIN

_____

LIVEWORKSHEETS

03 Suhu

03 Suhu

Sebanyak 20 mL _____ 0,1 M
Dimasukkan _____ 0,1 M 10°C, 20°C, 30°C,& 40°C

Hasil Percobaan :
(pilih jawaban yang benar)

No	Waktu	HCl 0,1 M (°C)
1	4:08:88	
2	1:34:50	
3	1:07:66	
4	00:54:15	

03 Suhu

SUHU SEMAKIN TINGGI MAKA LAJU REAKSI SEMAKIN

_____

SUHU SEMAKIN RENDAH MAKA LAJU REAKSI SEMAKIN

_____

LIVEWORKSHEETS

Rancangan Percobaan Sederhana

TULISKAN RANCANGAN PERCOBAAN SEDERHANA YANG DAPAT DILAKUKAN DI RUMAH YANG DAPAT MEMENUHI KETIGA KRITERIA DIATAS.

1. KONSENTRASI
2. LUAS PERMUKAAN
3. SUHU

KESIMPULAN

LIVEWORKSHEETS