

NAMA :

KELAS :

LAJU REAKSI

FAKTOR -FAKTOR YANG MEMPENGARUHI LAJU REAKSI

KIMIA KELAS 11 IPA

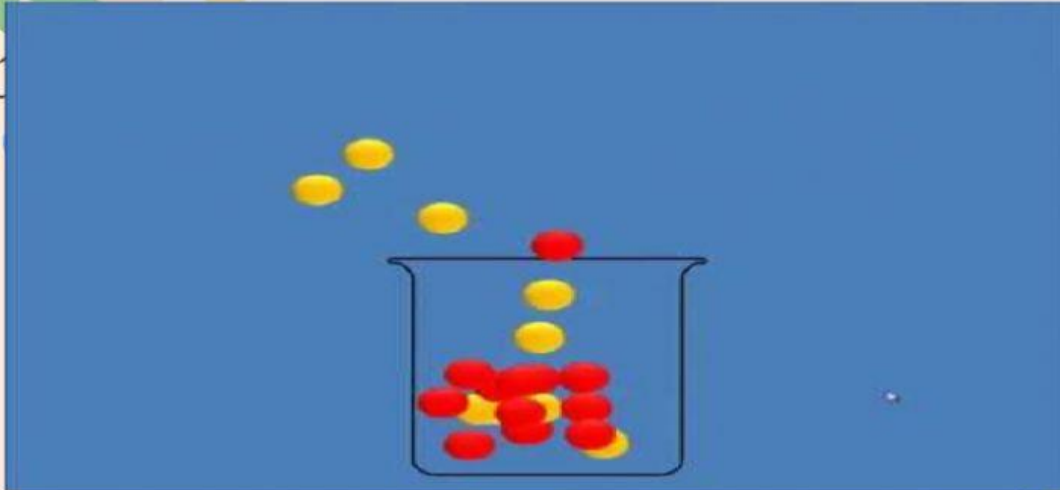
Tujuan Pembelajaran

Siswa dapat menjelaskan faktor-faktor yang mempengaruhi Laju Reaksi

Perhatikan gambar dibawah ini !



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

Konsentrasi **01** **02** Luas Permukaan
Suhu **03** **04** Katalis

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

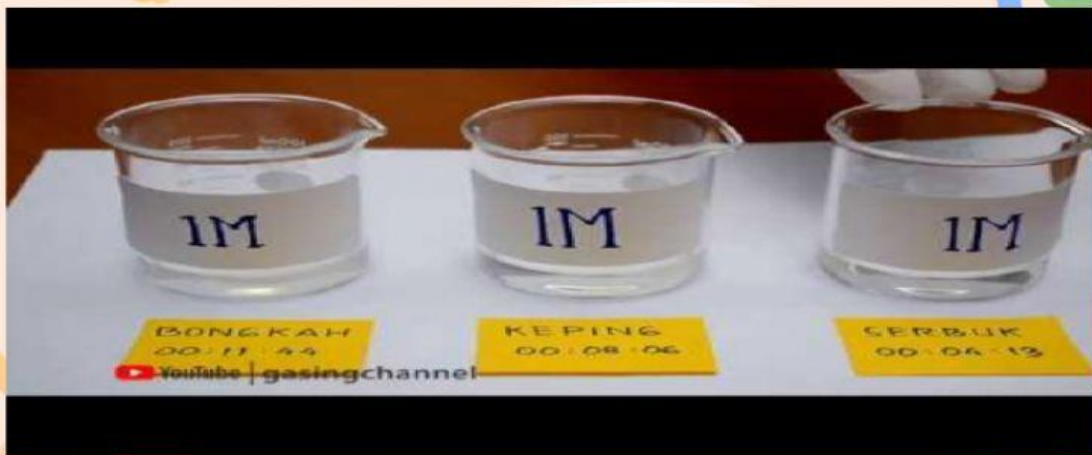
Konsentrasi

KONSENTRASI SEMAKIN BESAR MAKA LAJU REAKSI SEMAKIN

KONSENTRASI SEMAKIN KECIL MAKA LAJU REAKSI SEMAKIN

02

Luas Permukaan



02

Luas Permukaan

Sebanyak 20 mL I 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

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

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