



LKPD

Laju Reaksi

SMA XI

Kelompok:

Untuk melakukan praktikum virtual ini, Scan kode QR berikut!



SCAN ME

★ SELAMAT MENGERJAKAN SESUAI LANGKAH BERIKUT ★

Pengaruh Konsentrasi terhadap Laju Reaksi

Masih ingatkah kalian apa itu konsentrasi? Diskusikan dengan temanmu dengan menggunakan sumber belajar yang relevan terkait konsentrasi!

Jawab:

★ Lakukanlah percobaan berikut!

Tujuan

Melalui praktikum virtual peserta didik dapat mengetahui pengaruh konsentrasi terhadap laju reaksi

Prosedur Percobaan

1. Tambahkan konsentrasi/jumlah partikel pada pengaturan phet sesuai tabel percobaan (100, 150, 200) sebagai variasi konsentrasi
2. Nyalakan **collision counter** untuk menghitung jumlah tumbukan per 10 detik
3. Tulis hasil pengamatanmu!

Hasil Pengamatan

No	Jumlah Partikel/konsentrasi	Jumlah tumbukan partikel/10 detik	Kecepatan reaksi
1	100		
2	150		
3	200		

Pengaruh Luas Permukaan terhadap Laju Reaksi

Lakukanlah percobaan berikut!

Tujuan
Melalui praktikum virtual peserta didik dapat mengetahui pengaruh luas permukaan terhadap laju reaksi
Prosedur Percobaan
1. Tambahkan partikel besar(heavy) sebanyak 100 pada pengaturan phet 2. Nyalakan collision counter untuk menghitung jumlah tumbukan per 10 detik 3. Tambahkan partikel kecil(light) sebanyak 100 juga pada pengaturan phet 4. Nyalakan collision counter untuk menghitung jumlah tumbukan per 10 detik 5. Tulis hasil pengamatanmu!

Hasil Pengamatan

No	Alat yang diukur	Jumlah tumbukan partikel/10 detik	Kecepatan reaksi
1	Partikel besar		
2	Partikel kecil		

Pengaruh Suhu terhadap Laju Reaksi

★ Lakukanlah percobaan berikut!

Tujuan
Melalui praktikum virtual peserta didik dapat mengetahui pengaruh suhu terhadap laju reaksi
Prosedur Percobaan
1. Tambahkan partikel light sebanyak 100 pada pengaturan phet, pastikan suhu 300K 2. Nyalakan collision counter untuk menghitung jumlah tumbukan per 10 detik 3. Catat jumlah tumbukannya 4. Pada partikel light sebanyak 100 juga, Tarik tuas ke arah <i>heat</i> untuk memanaskan 5. Nyalakan collision counter untuk menghitung jumlah tumbukan per 10 detik 6. Tulis hasil pengamatanmu!

Hasil Pengamatan

No	suhu	Jumlah tumbukan partikel/10 detik	Kecepatan reaksi
1	Standar (300K/27°C)		
2	Dipanaskan (....°C)		

Pengaruh Katalis terhadap Laju Reaksi

Apa itu katalis? Diskusikan dengan temanmu dengan menggunakan sumber belajar yang relevan terkait katalis!

[illegible]

Buatlah Kesimpulan dari kegiatan yang telah di lakukan!

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....