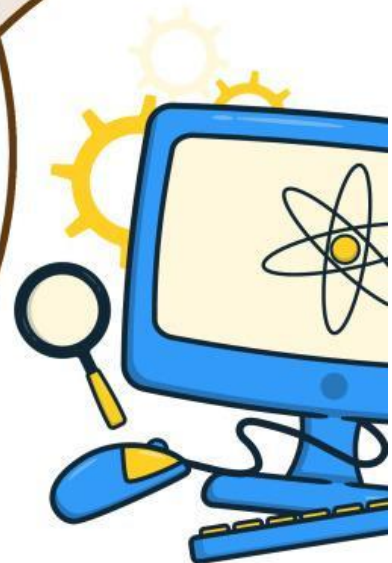
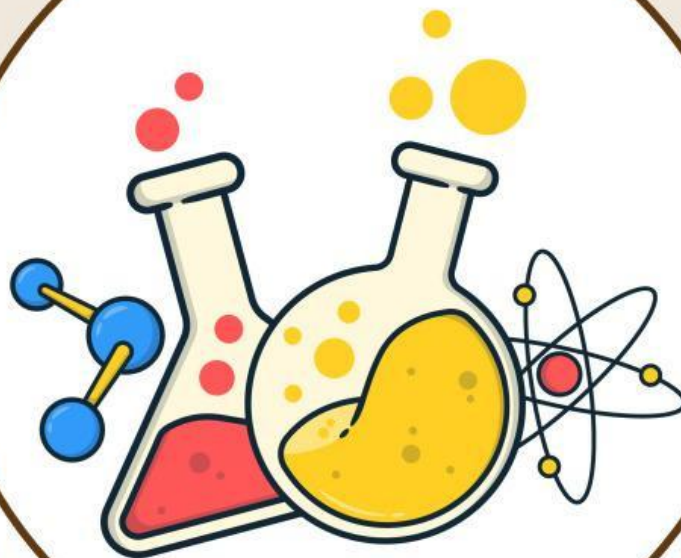
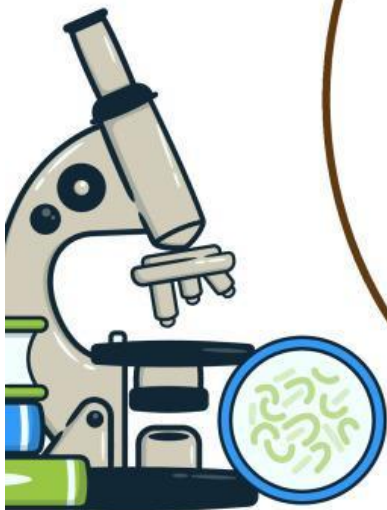
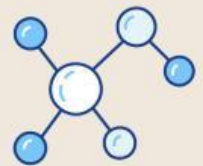
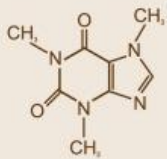


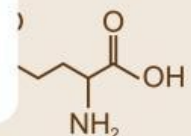
LKPD

Laju Reaksi



Nama: _____

Kelas: _____



PANDUAN MENERJAKAN LKPD



Panduan Pengerjaan LKPD

- Halo Ananda semua, agar hasil belajar kita maksimal hari ini, silakan ikuti langkah berikut:
- Simak Materi: Tonton video di [Link YouTube] dan pelajari slide di [Link PPT] dengan seksama sebagai panduan menjawab soal.
- Pahami setiap pertanyaan dengan teliti sebelum mulai menuliskan jawaban.
- Tuliskan jawaban dengan rapi dan gunakan istilah kimia yang tepat (contoh: O_2 , NO_2).
- Kerjakan dengan kemampuan sendiri dan hindari menyalin jawaban teman.
- Pastikan tugas dikirim sebelum pukul [Jam] agar penilaian dapat diproses tepat waktu.

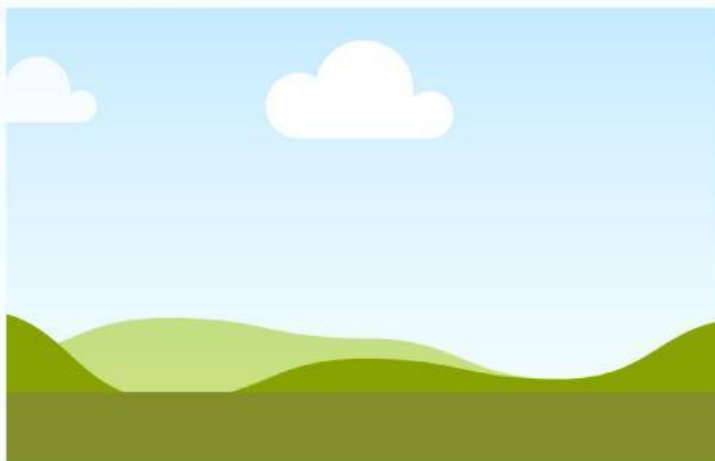
Selamat belajar dan semangat mengerjakan!



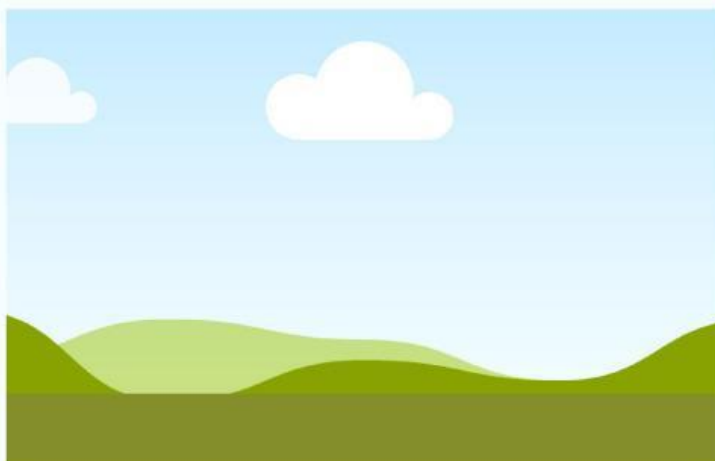
LKPD

LAJU REAKSI

Perhatikan video berikut!



Perhatikan materi presentasi berikut !



Materi



LKPD

Materi Laju reaksi

1. Apa yang dimaksud dengan laju Reaksi ?

Jawab:

2. Jodohkan pertanyaan pada kolom A dengan jawaban yang tepat pada kolom B !

Pertanyaan Kolom A

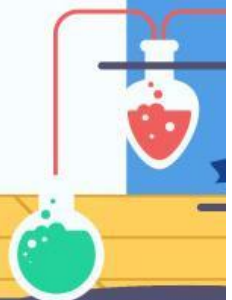
1. Reaksi akan berlangsung lebih cepat jika ukuran partikel diperkecil menjadi serbuk ☐
2. Semakin tinggi suhu, energi kinetik partikel meningkat sehingga tumbukan lebih efektif ☐
3. Penambahan zat yang dapat mempercepat reaksi tanpa habis bereaksi ☐
4. Semakin banyak jumlah partikel dalam volume tertentu, peluang tumbukan semakin besar. ☐

Kolom B

- A. Konsentrasi
- B. Katalis
- C. Suhu
- D. Luas Permukaan

3. Jelaskanlah cara kerja katalis dalam mempercepat laju suatu reaksi?

Jawab:



LKPD

Materi Laju reaksi

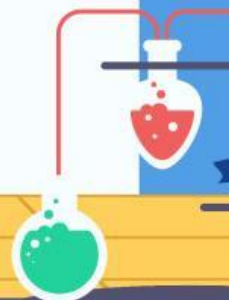
4. Pada reaksi $A + 3 B \rightarrow 2 C + 2 D$
Konsentrasi A mengalami perubahan dari 0,1 M menjadi 0,015M.
Apabila reaksi berlangsung selama 10 detik, tentukanlah:
a. Laju berkurangnya A
b. Laju bertambahnya C
Pilihlah jawaban yang benar
A. (1). 0,085 M/s
(2). 0,017 M/s

B. (1). 0,085 M/s
(2). 0,17 M/s

C. (1). 0,085 M/s
(2). 0,0085 M/s
5. Dalam suatu percobaan, sebanyak 3 mol gas NO_2 dimasukkan ke dalam ruang bervolume 1 L. Gas tersebut terurai menjadi gas NO dan gas O_2 . Setelah 4 detik dalam ruang tersebut terdapat 1,25 mol gas NO. Berdasarkan data tersebut tentukan :
a. Laju reaksi pengurangan NO_2
b. laju reaksi pembentukan NO
c. Laju reaksi pembentukan O_2
Pilihlah jawaban yang benar
A. (1). -0,1563 M/s
(2). 0,1563 M/s
(3). 0,0781 M/s

B. (1). 0,0781 M/s
(2). 0,1563 M/s
(3). -0,1563 M/s

C. (1). 0,1563 M/s
(2). -0,1563 M/s
(3). 0,0781 M/s



RUBIK PENILAIAN

Skor	Kriteria Penilaian	Deskripsi Detail
4	Sangat Baik	Jawaban lengkap, benar secara konsep, alur logika jelas, dan menggunakan terminologi yang tepat.
3	Baik	Jawaban benar secara umum, namun ada sedikit kekurangan pada penjelasan atau detail pendukung.
2	Cukup	Konsep dasar ada yang benar, tetapi jawaban tidak lengkap atau terdapat kesalahan logika di beberapa bagian.
1	Kurang	Jawaban melenceng jauh dari konsep, hanya menuliskan sedikit informasi yang relevan.
0	Kosong	Tidak menjawab sama sekali atau jawaban sama sekali tidak relevan.

Perhitungan Nilai Akhir

Karena ada 5 soal dengan skor maksimal per soal adalah 4, maka:
Total Skor Maksimal: 20 point

Rumus Nilai: Skor yang diperoleh / skor maksimal (20 point) x 100 = nilai