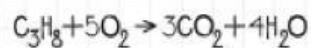




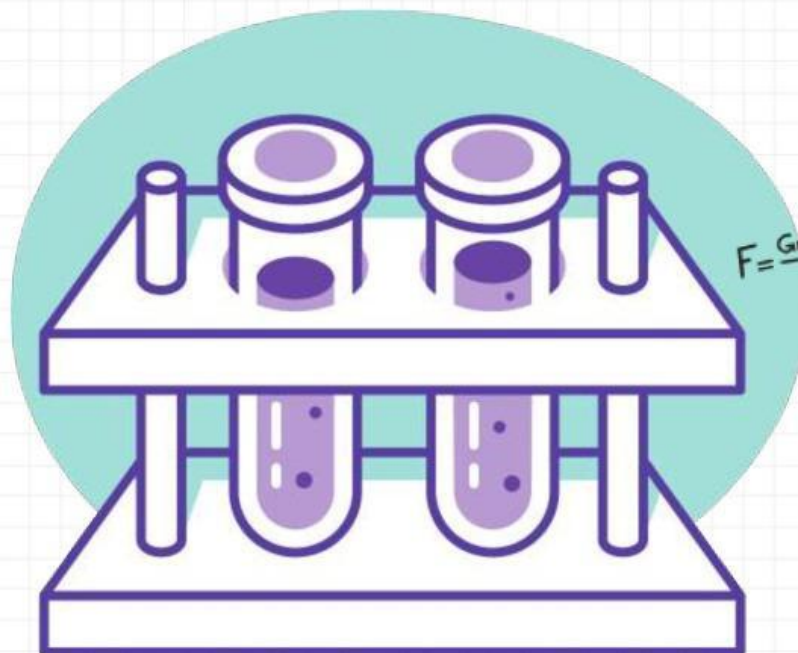
LKPD

LAJU REAKSI

Pertemuan 3



$$M = \frac{2 \text{ moles}}{1\text{L}} = 2\text{M}$$



$$F = \frac{Gm_1m_2}{r^2}$$

NAMA KELOMPOK

1.
2.
3.
4.
5.

Disusun oleh:

Akila Akansa
 **LIVEWORKSHEETS**

DISCOVERY LEARNING

IDENTITAS LKPD

Kelas : XI IPA
Sub MATERI : Orde Reaksi
Waktu : 15 menit

TUJUAN PEMBELAJARAN

- a) Peserta didik mampu menjelaskan orde reaksi dengan benar
- b) Peserta didik mampu menentukan orde reaksi dengan benar

SINTAK DISCOVERY

1. Pemberian Stimulus
2. Problem Statement
3. Data Collection
4. Data Processing
5. Verification
6. Generalization

PETUNJUK PENGGUNAAN LKPD

1. Bacalah setiap petunjuk dan pertanyaan pada LKPD dengan teliti sebelum mengerjakan.
2. Ikuti setiap kegiatan dan langkah-langkah pada LKPD
3. Jawablah setiap pertanyaan berdasarkan hasil dan data yang diperoleh dari sumber yg relevan.
4. Periksa kembali jawaban dan kesimpulan kelompok sebelum mengumpulkan LKPD.

DISCOVERY LEARNING

Stimulus

Perhatikan data hasil percobaan berikut!

No.	[H ₂] M	[O ₂] M	Laju Reaksi (V) M/s
1	0,1	0,2	4
2	0,1	0,4	4
3	0,2	0,2	16

Dalam suatu percobaan, dilakukan pengamatan terhadap laju reaksi antara gas H₂ dan O₂. Untuk mengetahui faktor yang memengaruhi cepat lambatnya reaksi, dilakukan beberapa percobaan dengan mengubah konsentrasi salah satu pereaksi sementara konsentrasi pereaksi lainnya dibuat tetap.

Hasil pengamatan ditunjukkan pada tabel berikut. Berdasarkan data tersebut, dapatkah kalian menemukan hubungan antara perubahan konsentrasi pereaksi dengan perubahan laju reaksi?

Problem Statement

Berdasarkan data hasil percobaan, pilih rumusan permasalahan yang akan ditentukan!

Bagaimana pengaruh konsentrasi H₂ dan O₂ terhadap laju reaksi pembentukan H₂O?

DISCOVERY LEARNING

Data collection

Berdasarkan table hasil percobaan diatas jawablah pertanyaan berikut ini !

- Perhatikan data percobaan 1 dan 2. Apa yang berubah dan apa yang tetap dari kedua data tersebut?

Percobaan	Konsentrasi H_2 (M)	Konsentrasi O_2 (M)	Laju reaksi
1			
2			

Konsentrasi Yang tetap _____

Konsentrasi Yang berubah _____

- Perhatikan data percobaan 1 dan 3. Apa yang berubah dan apa yang tetap dari kedua data tersebut

Percobaan	Konsentrasi H_2 (M)	Konsentrasi O_2 (M)	Laju reaksi
1			
3			

Konsentrasi Yang tetap _____

Konsentrasi Yang berubah _____

DISCOVERY LEARNING

Data Processing

Berdasarkan data yg telah diperoleh sebelumnya tentukan orde reaksi dengan memasukkan data tersebut ke persamaan berikut !

$$\text{Menentukan Orde } O_2 \longrightarrow \frac{v_2}{v_1} = \left(\frac{[O_2]}{[O_2]} \right)^x$$

$$\text{Menentukan Orde } H_2 \longrightarrow \frac{v_3}{v_1} = \left(\frac{[H_2]}{[H_2]} \right)^x$$

Kolom jawaban :

Verification

Berdasarkan data yg telah diperoleh tentukan orde total dengan menjumlahkan masing masing orde!

$$\text{Orde total} = \boxed{} + \boxed{} = \boxed{}$$

DISCOVERY LEARNING

Generalization

Berdasarkan Pembelajaran hari ini tulislah kesimpulan dari hasil diskusi kelompok annada pada kolom jawaban dibawah ini !

