

04. Verifikasi



Agar kamu lebih memahami materi pembelajaran hari ini, cobalah untuk menjawab pertanyaan di bawah ini.

Jika diperlukan, gunakan juga buku panduan Kimia kelas XI sebagai tambahan literatur

1. Sebutkan:

   a. 4 contoh reaksi kimia yang berlangsung cepat

   b. 4 contoh reaksi kimia yang berlangsung lambat

LIVEWORKSHEETS

2. Berdasarkan reaksi pembentukan gas ammonia di bawah ini:

$$N_{2(g)} + 3H_{2(g)} \longrightarrow 2NH_{3(g)}$$

Jika diketahui laju reaksi ammonia adalah 0,24 mol/L detik, maka berapakah laju reaksi pengurangan H_2?

3. Jelaskan maksud dari grafik di samping!



LIVEWORKSHEETS

4. Laju reaksi pada reaksi: $4NO_{2(g)} + O_{2(g)} \longrightarrow 2N_2O_{5(g)}$ diukur berdasarkan berkurangnya konsentrasi gas oksigen setiap detik. Jika pada suhu tertentu laju reaksinya adalah 0,024 mol/L detik, hitunglah laju reaksi jika diukur berdasarkan:

a. Berkurangnya gas NO_2 tiap detik

b. Bertambahnya gas N_2O_5 tiap detik

LIVEWORKSHEETS



05. Konklusi

Berdasarkan hasil diskusi, tuliskan kesimpulan pembelajaran hari ini.

⇒ Laju reaksi adalah:

⇒ Laju reaksi umumnya dinyatakan dalam satuan:

⇒ Beberapa contoh laju rekasi dalam kehidupan sehari-hari

1. Reaksi yang berlangsung cepat:

2. Reaksi yang berlangsung lambat

⇒ Persamaan matematika untuk menentukan laju reaksi sebagai berikut:

LIVEWORKSHEETS

Daftar Pustaka

Kuswati, Tine Maria, Ernavita, dkk. 2014. *Buku Siswa KIMIA SMA/MA Kelas XI Kelompok Peminatan Kimia.* Bumi Aksara. Jakarta .

Sudarmo, Unggul. 2014. *Kimia untuk SMA/MA Kelas XI Kelompok Peminatan Matematika dan Ilmu Pengetahuan Alam.* Erlangga. Surakarta.

LIVEWORKSHEETS

Tim Penyusun



Annisa Rahmi Lubis
1705110855
Program Studi
Pendidikan Kimia
FKIP Universitas Riau



Dr. Rasmiwetti, MS
Pembimbing 1



Dr. Lenny Anwar, S.Si, MSi
Pembimbing 2

LIVEWORKSHEETS