



04. Verifikasi



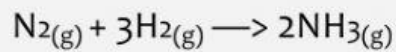
Agar kamu lebih memahami materi pembelajaran hari ini, cobalah untuk menjawab pertanyaan di bawah ini.

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



2. Berdasarkan reaksi pembentukan gas ammonia di bawah ini:



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!





4. Laju reaksi pada reaksi: $4\text{NO}_{2(g)} + \text{O}_{2(g)} \longrightarrow 2\text{N}_2\text{O}_{5(g)}$ diukur berdasarkan berkurangnya konsentrasi gas oksigen setiap detik. Jika pada suhu tertentu laju reaksinya adalah $0,024 \text{ mol/L detik}$, hitunglah laju reaksi jika diukur berdasarkan:

- Berkurangnya gas NO_2 tiap detik
- Bertambahnya gas N_2O_5 tiap detik



05. Konklusi

Berdasarkan hasil diskusi, tuliskan kesimpulan pembelajaran hari ini.

⇒ Laju reaksi adalah:

⇒ Laju reaksi umumnya dinyatakan dalam satuan:

⇒ Beberapa contoh laju reaksi dalam kehidupan sehari-hari

1. Reaksi yang berlangsung cepat:
2. Reaksi yang berlangsung lambat

⇒ Persamaan matematika untuk menentukan laju reaksi sebagai berikut:



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.



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