



#### 04. Verifikasi



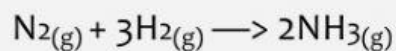
Agar kamu lebih memahami materi pembelajaran hari ini, cobalah untuk menjawab pertanyaan di bawah ini.

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  $\text{H}_2$ ?

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  $\text{NO}_2$  tiap detik
- Bertambahnya gas  $\text{N}_2\text{O}_5$  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