

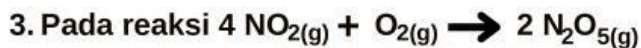
## EXTENTION



NAMA :   
KELAS :   
ASAL SEKOLAH :

Untuk memperkuat dan memperluas pengetahuan yang kamu dapatkan, jawablah pertanyaan berikut !

1. Laju reaksi  $A+B \rightarrow AB$  dapat dinyatakan sebagai....
  - A. Penambahan konsentrasi A tiap satuan waktu
  - B. Penambahan konsentrasi B tiap satuan waktu
  - C. Penambahan konsentrasi AB tiap satuan waktu
  - D. Penambahan konsentrasi A dan B tiap satuan waktu
  - E. Penambahan konsentrasi A, B, dan AB tiap satuan waktu
2. Di bawah ini yang merupakan kelompok reaksi yang berlangsung lambat adalah...
  - A. Besi berkarat, ledakan kembang api, dan kertas dibakar
  - B. Pembakaran sampah, pelapukan batu, dan besi berkarat
  - C. Perkaratan besi, pelapukan batu, stalaktit dan stalagmit
  - D. Ledakan bahan peledak TNT, ledakan kembang api, dan reaksi antara logam Na dan air
  - E. Reaksi antara logam Na dan air, pelapukan batu, dan kertas dibakar



Laju reaksi tersebut 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  $\text{NO}_{2(g)}$  tiap detik
- B. Bertambahnya gas  $\text{N}_2\text{O}_{5(g)}$  tiap detik

Jawaban:

A :

B :