

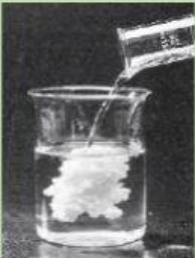



Perhatikan reaksi-reaksi berikut ini dan berilah tanda centang (✓) pada kotak “C” apabila reaksi berlangsung cepat atau “L” apabila reaksi berlangsung lambat!

Reaksi	C	L
<p>Proses daun mengering</p>  <p>(Sumber: dokumen pribadi)</p>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
<p>Kertas yang dibakar</p>  <p>(Sumber: dokumen pribadi)</p>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
<p>Reaksi antara larutan asam dan basa</p>  <p>(Sumber: rumuskimia.net)</p>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
<p>Reaksi antara bahan cat dengan oksigen</p>  <p>(Sumber: pinterest.com)</p>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>

Reaksi pembakaran campuran bensin dan udara di dalam mesin kendaraan bermotor



(Sumber: dokumen pribadi)



Ledakan bom



(Sumber: youtube.com)



Pembusukan pada buah pisang



(Sumber: dokumen pribadi)



Proses penghancuran plastik



(Sumber: dokumen pribadi)







## Mari Mengkomunikasikan !

Setelah melalui serangkaian di atas, apa yang dapat kamu simpulkan tentang konsep laju reaksi ?

Tuliskan kesimpulan tentang konsep laju reaksi dengan bahasamu sendiri disini!

1. Contoh reaksi yang berlangsung dengan cepat dan reaksi yang berlangsung dengan lambat dalam kehidupan sehari-hari

2. Laju reaksi adalah

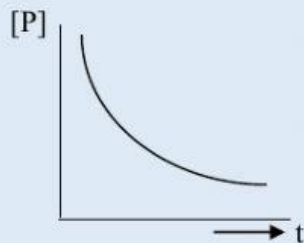
3. Persamaan matematis untuk menentukan laju reaksi dapat diungkapkan sebagai berikut

# Uji Kompetensi

## Latihan Pilihan Ganda

1. Pernyataan yang benar tentang laju reaksi adalah ....
- ☐ A perubahan konsentrasi reaktan persatuan waktu
  - ☐ B perubahan konsentrasi produk persatuan waktu
  - ☐ C berkurangnya konsentrasi produk persatuan waktu
  - ☐ D bertambahnya konsentrasi reaktan persatuan waktu
  - ☐ E bertambahnya konsentrasi produk dan berkurangnya konsentrasi reaktan persatuan waktu

2. Diagram suatu reaksi ditunjukkan sebagai berikut.



Jika reaksi kimia dari diagram tersebut:



maka rumus laju reaksinya adalah sebagai berikut, kecuali ....

- ☐ A  $v = -\frac{\Delta[P]}{\Delta t}$
- ☐ B  $v = -\frac{\Delta[Q]}{\Delta t}$
- ☐ C  $v = +\frac{\Delta[R]}{\Delta t}$
- ☐ D  $v = +\frac{\Delta[S]}{\Delta t}$
- ☐ E  $v = -\frac{\Delta[R]}{\Delta t}$

3. Berikut beberapa contoh reaksi kimia dalam kehidupan sehari-hari:

1. Perkaratan besi
2. Pembakaran kembang api
3. Pembakaran kayu
4. Pembuatan tape
5. Logam natrium dilempar ke air

Reaksi kimia yang dapat berlangsung dengan cepat adalah ....

- ☐ A 1 dan 2
- ☐ B 3 dan 4
- ☐ C 4 dan 5
- ☐ D 2 dan 5
- ☐ E 1 dan 5

### Essay

1.	$X + Y \rightarrow Z$ . Jika konsentrasi awal Y adalah 0,5 M dan setelah bereaksi dengan X selama satu menit konsentrasinya menjadi 0,2 M, maka laju reaksi tersebut terhadap Y adalah ....
2.	Apabila pada suhu tertentu, laju penguraian laju $N_2O_5$ menjadi $NO_2$ dan $O_2$ adalah $2,5 \times 10^{-6}$ M/s, maka laju pembentukan $NO_2$ adalah ....

Jawab:

Silahkan kirim foto jawaban essay beserta langkah pengerjaannya dengan cara klik link berikut!

**KLIK**



Ekspresiku :



"Kalau impianmu tak bisa membuatmu takut, mungkin karena impianmu tak cukup besar"  
– Muhammad Ali



## DAFTAR PUSTAKA

- Purba, Michael, dan Sunardi. 2012. Kimia 2 untuk SMA/MA Kelas XI. Jakarta: Erlangga.
- Pambudi, A. B., Khairunnisa, Adnan, M., dan Caroline, H. T. 2018. The King Bedah Soal & Materi. Yogyakarta: Mukti Sewoh Residence.
- Setiyana. 2020. Modul Laju Reaksi dan Faktor-Faktor Yang Mempengaruhinya Kelas XI MIPA. Magelang: Direktorat SMA.
- Soedjono. 2008. Mandiri Kimia Jilid 2 untuk SMA Kelas XI. Jakarta: Erlangga.
- Sucipto. 2019. E-Modul Laju Reaksi. Direktorat SMA.
- Sudarmo, Unggul. 2014. Kimia untuk SMA/MA Kelas XI. Surakarta: Erlangga.

## Link Youtube

<https://youtu.be/ueuOnxHyOBA>

[https://youtu.be/\\_Rauvb\\_iLSY](https://youtu.be/_Rauvb_iLSY)

BACK