

Uji Kompetensi

Latihan Pilihan Ganda

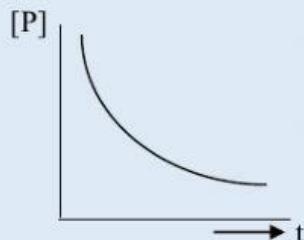
1.

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

- | | |
|--|--|
| <input type="checkbox"/> A $v = -\frac{\Delta[P]}{\Delta t}$ | <input type="checkbox"/> D $v = +\frac{\Delta[S]}{\Delta t}$ |
| <input type="checkbox"/> B $v = -\frac{\Delta[Q]}{\Delta t}$ | <input type="checkbox"/> E $v = -\frac{\Delta[R]}{\Delta t}$ |
| <input type="checkbox"/> C $v = +\frac{\Delta[R]}{\Delta t}$ | |

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

- | | |
|------------------------------------|------------------------------------|
| <input type="checkbox"/> A 1 dan 2 | <input type="checkbox"/> D 2 dan 5 |
| <input type="checkbox"/> B 3 dan 4 | <input type="checkbox"/> E 1 dan 5 |
| <input type="checkbox"/> C 4 dan 5 | |

Essay

- | | |
|----|--|
| 1. | X + Y → 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 ₂ O 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 Residemce.
- 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/5E8xR_qCajQ
- <https://youtu.be/ueuOnxHyOBA>
- https://youtu.be/_Rauvb_iLSY

BACK