

NAMA :

KELAS :

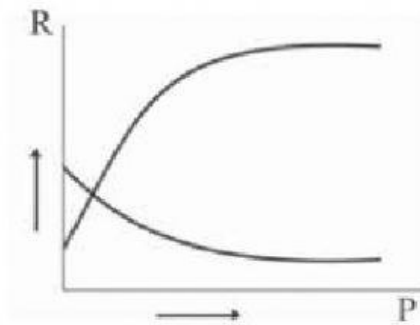
MENENTUKAN LAJU REAKSI

Perhatikan beberapa pertanyaan berikut !

JAWABLAH DENGAN BENAR !!!

Pilih Salah Satu Jawaban yang Tepat !!

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, B dan AB tiap satuan waktu
 - e. penambahan konsentrasi A dan B tiap satuan waktu
2. Perhatikan gambar pada berikut ini :



Pernyataan berikut yang benar adalah

- a. Semakin lama produk akan semakin banyak terbentuk, sedangkan reaktan semakin lama semakin berkurang.
- b. Semakin lama produk akan semakin banyak berkurang, sedangkan reaktan semakin lama semakin bertambah.
- c. Semakin lama reaktan akan semakin banyak terbentuk, sedangkan reaktan semakin lama semakin berkurang.
- d. Semakin lama produk akan semakin banyak berkurang , sedangkan reaktan semakin lama juga semakin berkurang.
- e. Semakin lama produk akan semakin banyak terbentuk, sedangkan reaktan semakin lama juga semakin terbentuk.

3. Kenaikan suhu akan mempercepat laju reaksi karena...
 - a. kenaikan suhu akan menyebabkan konsentrasi pereaksi meningkat
 - b. dalam reaksi kimia suhu berperan sebagai katalisator
 - c. frekuensi tumbukan semakin tinggi
 - d. kenaikan suhu mengakibatkan turunnya energi aktivasi
 - e. energi kinetik partikel – partikel yang bereaksi semakin tinggi

4. Suatu katalis mempercepat reaksi dengan cara menurunkan...
 - a. jumlah tumbukan molekul
 - b. energi kinetik molekul
 - c. perubahan entalpi
 - d. energi aktivasi
 - e. jumlah molekul yang memiliki energi di atas energi aktivasi

5. Cara-cara berikut dapat meningkatkan laju reaksi **kecuali**...
 - a. menghancurkan partikel-partikel pereaksi menjadi serbuk kecil
 - b. meningkatkan suhu reaksi
 - c. memotong daging menjadi serpihan-serpihan kecil sebelum dimasak
 - d. menambah air kedalam larutan pereaksi hingga berlebih
 - e. menambah katalisator yang cocok

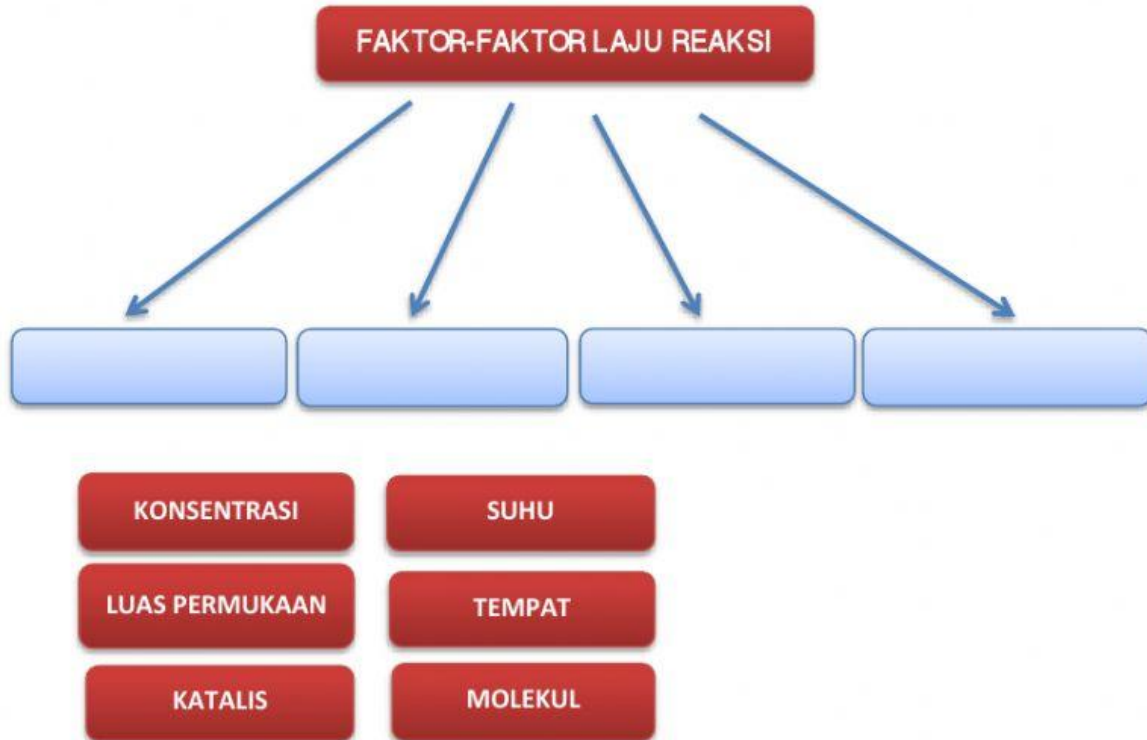
6. Suatu reaksi $P + Q \rightarrow \text{produk}$ mempunyai persamaan kecepatan $v = k [P] [Q]^2$
 jika konsentrasi masing masing pereaksi ditingkatkan menjadi tiga kalinya, maka laju reaksi nya menjadi...
 - a. 3 kali
 - b. 6 kali
 - c. 9 kali
 - d. 18 kali
 - e. 27 kali

7. Pada reaksi $A + B \rightarrow C$ diperoleh persamaan laju reaksi $v = k [A]^2$. Dari persamaan laju tersebut dapat disimpulkan bahwa.....**kecuali**
 - a. laju reaksi dipengaruhi oleh perubahan konsentrasi A.
 - b. orde reaksi atau tingkat reaksi konsentrasi B sama dengan nol.
 - c. laju reaksi tidak dipengaruhi oleh konsentrasi B.
 - d. laju reaksi hasil pereaksi C mempengaruhi laju reaktan B.
 - e. koefisien pereaksi A tidak sama dengan orde reaksi.

MENENTUKAN FAKTOR-FAKTOR LAJU REAKSI

Perhatikan pernyataan berikut :

A. Letakkanlah yang Termasuk Faktor yang Mempengaruhi Laju Reaksi



B. Jodohkan dengan Menarik Panah dengan Jawaban yang Benar

Perhatikan lah reaksi 5 gram pualam, CaCO_3 dengan larutan HCl pada masing-masing wadah berikut :



LAJU REAKSI
DIPENGARUHI LUAS
PERMUKAAN

2 DAN 5

LAJU REAKSI
DIPENGARUHI SUHU

4 DAN 5

LAJU REAKSI
DIPENGARUHI
KONSENTRASI

3 DAN 4

1 DAN 2