

NAMA :

KELAS :

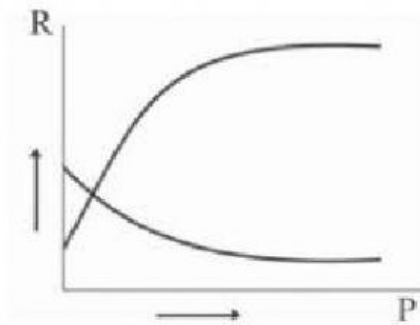
MENENTUKAN LAJU REAKSI

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

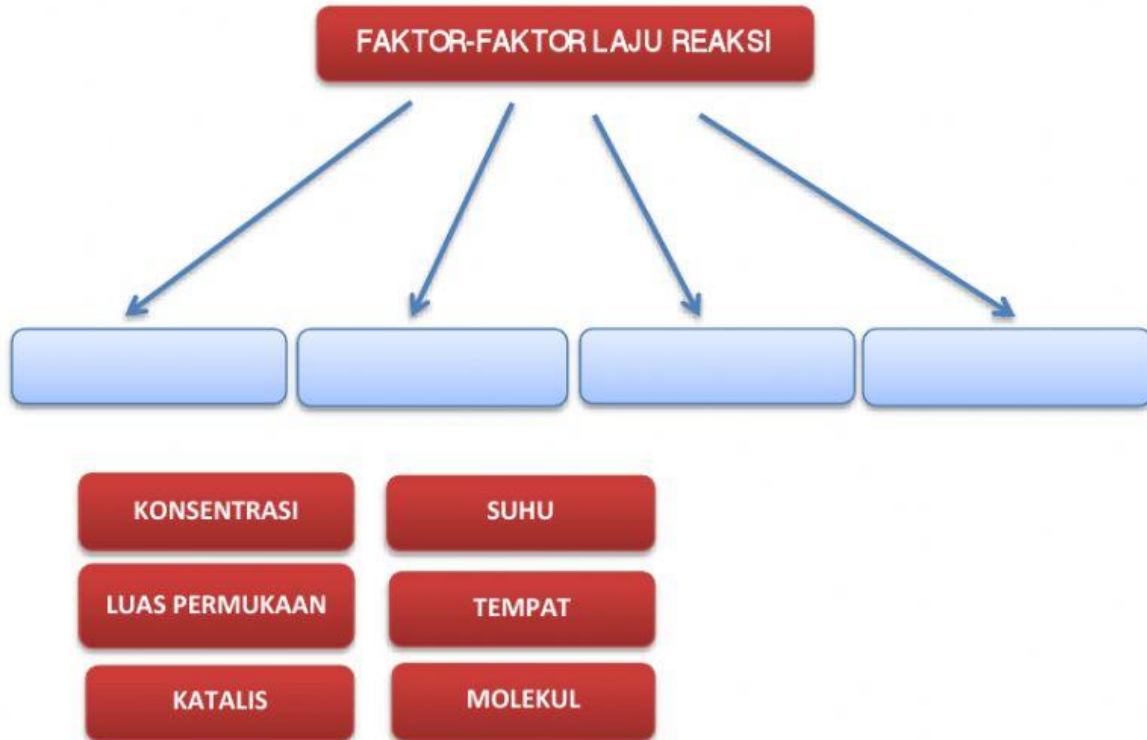
- a. Semakin lama produk akan semakin banyak terbentuk, sedangkan reaktan semakin lama semakin berkurang.
- b. Semakin lama produk akan semakin banyak berkurang, sedangkan reaktan semakin lama semakin bertambah.
- c. Semakin lama reaktan akan semakin banyak terbentuk, sedangkan reaktan semakin lama semakin 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...
- kenaikan suhu akan menyebabkan konsentrasi pereaksi meningkat
 - dalam reaksi kimia suhu berperan sebagai katalisator
 - frekuensi tumbukan semakin tinggi
 - kenaikan suhu mengakibatkan turunnya energi aktivasi
 - energi kinetik partikel – partikel yang bereaksi semakin tinggi
4. Suatu katalis mempercepat reaksi dengan cara menurunkan...
- jumlah tumbukan molekul
 - energi kinetik molekul
 - perubahan entalpi
 - energi aktivasi
 - jumlah molekul yang memiliki energi di atas energi aktivasi
5. Cara-cara berikut dapat meningkatkan laju reaksi **kecuali**...
- menghancurkan partikel-partikel pereaksi menjadi serbuk kecil
 - meningkatkan suhu reaksi
 - memotong daging menjadi serpihan-serpihan kecil sebelum dimasak
 - menambah air kedalam larutan pereaksi hingga berlebih
 - 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...
- 3 kali
 - 6 kali
 - 9 kali
 - 18 kali
 - 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**
- laju reaksi dipengaruhi oleh perubahan konsentrasi A.
 - orde reaksi atau tingkat reaksi konsentrasi B sama dengan nol.
 - laju reaksi tidak dipengaruhi oleh konsentrasi B.
 - laju reaksi hasil pereaksi C mempengaruhi laju reaktan B.
 - 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