NAMA :

KELAS :

MENENTUKAN LAJU REAKSI

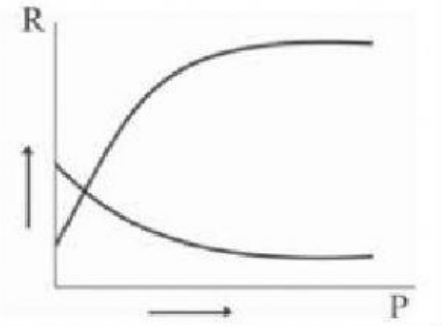
Perhatikan beberapa pertanyaan berikut !

JAWABLAH DENGAN BENAR !!!

Pilih Salah Satu Jawaban yang Tepat !!

1. Laju reaksi A + B → 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.

LIVEWORKSHEETS

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 → produk mempunyai persamaan kecepatan v = k [P] [Q]2
   jika konsentrsi 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

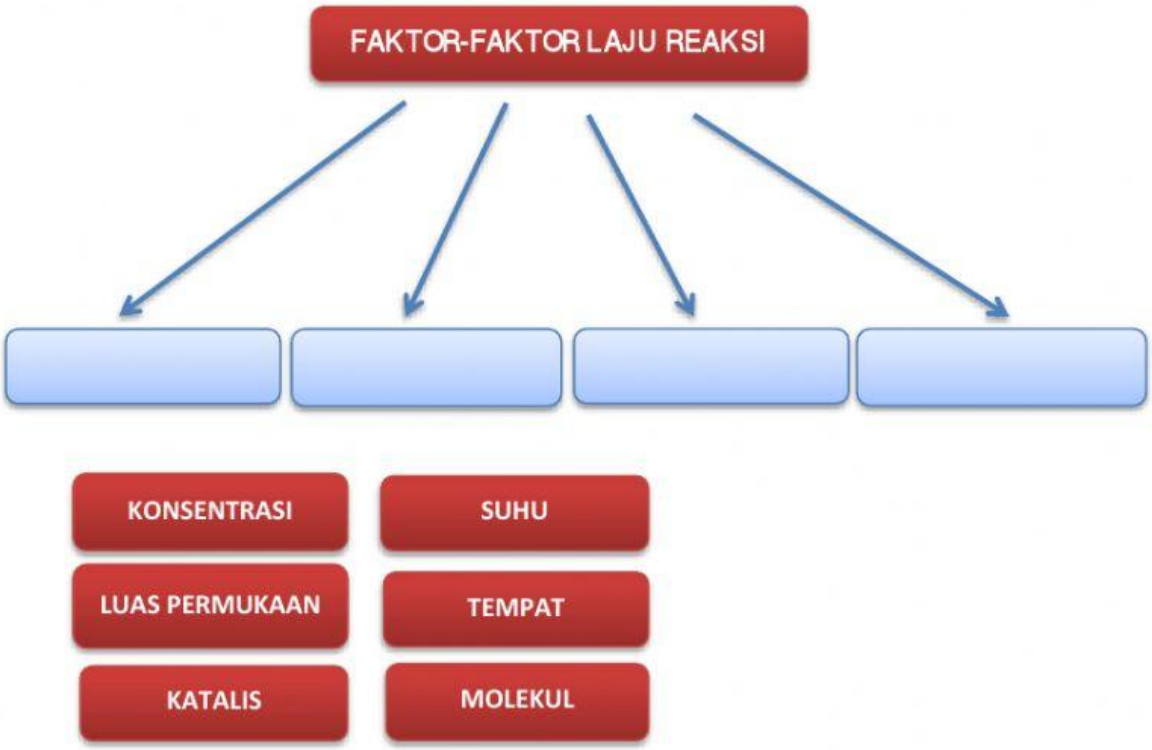
7. Pada reaksi **A + B → C** diperoleh persamaan laju reaksi $\mathbf{v = k\ [A]^2}$. Dari persamaan laju tersebut dapat disimpulkan bahwa…..***kecuali***
   a. laju reaksi dipengaruhi oleh perubahan konsentrasi A.
   b. orde reaksi atau tingkat reaksi konsentrasi B sama dengan nol.
   c. laju reaksi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

LIVEWORKSHEETS

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 :

LIVEWORKSHEETS

LAJU REAKSI DIPENGARUHI LUAS PERMUKAAN	2 DAN 5
LAJU REAKSI DIPENGARUHI SUHU	4 DAN 5
LAJU REAKSI DIPENGARUHI KONSESNTRASI	3 DAN 4
	1 DAN 2

LIVEWORKSHEETS