

Nama :

Kelas :

Tanggal :

LEMBAR EVALUASI

FAKTOR-FAKTOR YANG MEMPENGARUHI LAJU REAKSI (SUHU DAN LUAS BIDANG PERMUKAAN)

A. Pilihlah jawaban di bawah ini dengan tepat.

1. Diketahui data-data percobaan pada table berikut :

No	Logam Fe 0,2 gram	[HCl]
1	Serbuk	3M
2	Serbuk	2M
3	1 keping	3M
4	1 keping	2M
5	1 keping	1M

Dari data diatas, reaksi yang berlangsung paling cepat adalah percobaan nomor...

- A. 1
- B. 2
- C. 3
- D. 4
- E. 5

2. Dari percobaan reaksi:



Diperoleh data sebagai berikut :

Perobaan	Bentuk CaCO_3 (10 gram)	Konsentrasi 25 mL HCl (M)	Waktu (s)	Temperatur ($^{\circ}\text{C}$)
1	Serbuk	0,2	4	25
2	Butiran	0,2	6	25
3	Bongkahan	0,2	10	25
4	Butiran	0,4	3	25
5	Butiran	0,2	3	35

Pada percobaan 1 dan 3 laju reaksi di pengaruhi oleh....

- Temperatur
 - Katalis
 - Sifat-sifat
 - Konsentrasi
 - Luas permukaan
- Di daerah pedesaan masyarakat memasak dengan menggunakan kayu bakar. Ketika memasak, kayu bakar yang digunakan dipotong-potong kecil. Semakin kecil potongan kayu, semakin mudah kayu terbakar. Peristiwa tersebut merupakan salah satu penerapan laju reaksi berdasarkan faktor
 - Suhu
 - Konsentrasi
 - Katalis
 - Luas permukaan
 - Inhibitor
 - Sayuran serta buah-buahan yang kita jumpai di supermarket kelihatan tahan lama dan tidak cepat membusuk, dikarenakan sayuran dan buah buahan tersebut ditempatkan di dalam etalase berpendingin. Peristiwa ini termasuk laju reaksi yang dipengaruhi oleh faktor . . .
 - Luas permukaan
 - Suhu
 - Katalis
 - Entalpi
 - Konsentrasi
 - Diketahui reaksi seng dan HCl sebagai berikut. Laju reaksi paling lambat adalah

No.	Seng	[HCl] (M)	Suhu ($^{\circ}\text{C}$)
1.	Serbuk	1	35
2.	Serbuk	1	45
3.	Keping	2	25
4.	Serbuk	2	45
5.	Keping	2	45

- A. 1
 - B. 2
 - C. 3
 - D. 4
 - E. 5
6. Kenaikkan suhu akan mempercepat laju reaksi, karena kenaikan suhu akan memperbesar
- A. energi pengaktifan zat yang bereaksi
 - B. konsentrasi zat yang bereaksi
 - C. energi kinetik molekul pereaksi
 - D. tekanan
 - E. luas permukaan
7. Laju reaksi berbanding terhadap waktu
- A. lurus
 - B. terbalik
 - C. tidak memengaruhi
 - D. sama
 - E. nol
8. Kenaikan suhu pada suatu reaksi dapat memperbesar laju reaksi. Hal ini dikarenakan . . .
- A. kenaikan suhu akan memperbesar konsentrasi zat
 - B. kenaikan suhu akan memperbesar tekanan zat
 - C. kenaikan suhu dapat mempermudah melepas elektron
 - D. kenaikan suhu akan memperbesar energi kinetik molekul pereaksi
 - E. kenaikan suhu dapat menimbulkan katalis
9. Energi minimum yang diperlukan oleh sebuah reaksi agar dapat berlangsung disebut
- A. energi kinetik
 - B. energi potensial
 - C. energi aktivasi
 - D. energi kimia
 - E. energi reaksi
10. Faktor yang dapat memperlambat laju reaksi adalah
- A. permukaan yang makin luas
 - B. penambahan katalis
 - C. pemanasan
 - D. pengadukan
 - E. pengurangan konsentrasi