

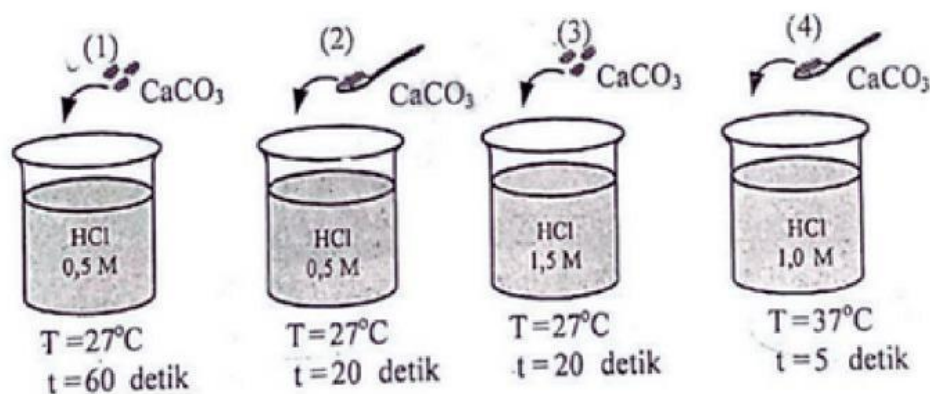
## LATIHAN SOAL



### Petunjuk Pengerjaan:

- Jumlah soal sebanyak 5 butir soal pilihan ganda
- Setiap soal dikerjakan secara berurutan
- Pilihlah salah satu jawaban yang paling tepat dengan mengklik opsi A,B,C,D dan E
- Setelah mengerjakan, silakan siswa terkasih klik tombol *Finish* pada akhir halaman

1. Seorang siswa melakukan percobaan faktor-faktor yang memengaruhi laju reaksi dengan mereaksikan 25 cm larutan HCl dan 2 gram pualam ( $\text{CaCO}_3$ ) sebagai berikut.

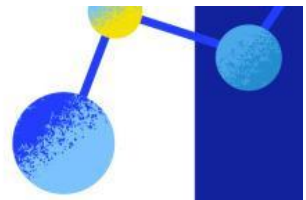


Kondisi yang diharapkan adalah:

- variabel bebas: konsentrasi HCl
- variabel tetap: luas permukaan  $\text{CaCO}_3$  dan suhu
- variabel terikat: waktu dan laju

Pasangan gambar yang menunjukkan kondisi tersebut adalah ....

- A. (1) dan (2)
- B. (1) dan (3)
- C. (2) dan (3)
- D. (2) dan (4)
- E. (3) dan (4)



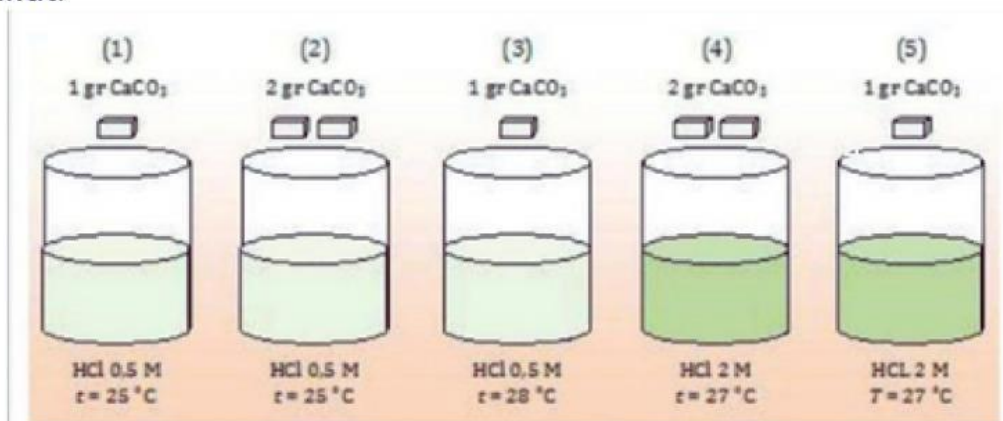
2. Suatu katalis mempercepat reaksi dengan cara menurunkan ....

- A. Jumlah tumbukan molekul
- B. Energi kinetik molekul
- C. Perubahan entalpi
- D. Energi aktivasi
- E. Jumlah molekul yang memiliki energi di atas energi aktivasi

3. Suatu reaksi pada umumnya akan menjadi lebih cepat berlangsung apabila konsentrasi pereaksinya semakin besar. Penjelasan yang paling tepat dari fakta tersebut adalah...

- A. Semakin besar konsentrasi pereaksi, semakin besar pula energi aktivasinya
- B. Tumbukan antartpartikel akan menghasilkan energi yang besar bila konsentrasi pereaksi meningkat
- C. Bertambahnya konsentrasi pereaksi akan menyebabkan orde reaksi bertambah
- D. Semakin besar konsentrasi, peluang terjadinya tumbukan yang menghasilkan reaksi juga semakin besar
- E. Semakin besar konsentrasi akan menyebabkan suhu reaksi juga semakin tinggi

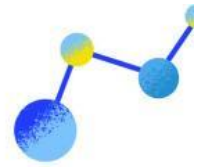
4. Perhatikan gambar reaksi  $\text{CaCO}_3$  dengan larutan 10 ml HCl berikut!



Perkiraan laju reaksi yang hanya dipengaruhi oleh suhu adalah pada percobaan...

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





5. Kenaikan suhu akan mempengaruhi laju reaksi sebab. . .
- A. Kenaikan suhu akan mengakibatkan turunnya energi aktivasi
  - B. Energi kinetik partikel-partikel yang bereaksi meningkat
  - C. Dalam reaksi kimia, suhu berperan seperti katalis
  - D. Kenaikan suhu menyebabkan konsentrasi pereaksi meningkat
  - E. Menyebabkan frekuensi antar partikel semakin meningkat



**SELAMAT MENERJAKAN  
SEMOGA SUKSES!**

