

#### IV. Tabel Hasil Pengamatan

Tabel 1. Tabel Hasil Pengamatan Faktor-faktor yang Memengaruhi Laju Reaksi

##### A. Konsentrasi

| Tabung Reaksi | Larutan HCl  | t (s) |
|---------------|--------------|-------|
| 1             | 5 mL HCl 1 M |       |
| 2             | 5 mL HCl 2 M |       |

Mengapa laju pembentukan gelembung gas pada tabung kedua lebih cepat dibandingkan pada tabung pertama? Tuliskan reaksi yang terjadi!

Jawaban:

Reaksi :  →

##### B. Luas Permukaan

| Ukuran Batu Kapur ( $\text{CaCO}_3$ ) | t (s) |
|---------------------------------------|-------|
| Bongkahan                             |       |
| Serbuk                                |       |

Mengapa laju pembentukan gelembung gas pada tabung kedua lebih cepat dibandingkan pada tabung pertama?

Jawaban:

### C. Suhu

| Gelas Kimia | Suhu (°C) | Volume Na <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>3</sub> (mL) | Volume HCl (mL) | t (s) |
|-------------|-----------|-----------------------------------------------------------|-----------------|-------|
| 1           |           |                                                           |                 |       |
| 2           |           |                                                           |                 |       |

Bagaimana pengaruh suhu terhadap laju reaksi pada kedua gelas kimia tersebut? Jelaskan! Dan tuliskan reaksi yang terjadi!

Jawaban:

Reaksi:  →

### D. Katalis

| Erlenmeyer | Larutan                                                                                                               | t (s) |
|------------|-----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|-------|
| 1          | C <sub>2</sub> H <sub>2</sub> O <sub>4</sub> + H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> + KMnO <sub>4</sub>                     |       |
| 2          | C <sub>2</sub> H <sub>2</sub> O <sub>4</sub> + H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> + KMnO <sub>4</sub> + MnSO <sub>4</sub> |       |

Jelaskan laju reaksi dari yang paling cepat ke yang paling lambat! Bagaimana peran MnSO<sub>4</sub> dalam percobaan tersebut?

Jawaban:



Jelaskan masing-masing pengaruh ke-empat faktor yang mempengaruhi laju reaksi berdasarkan percobaan yang telah dilakukan!

Jawaban:

### REFLECTION



**AYO MEMBUAT KESIMPULAN!**

**AYO MENYIMPULKAN!**

\*Kamu dapat mengetik pertanyaan apabila masih ada materi yang kurang dipahami pada kolom yang disediakan.

\*Apabila kamu sudah paham, buatlah kesimpulan mengenai pembelajaran hari ini pada kolom yang tersedia!

Faktor-faktor yang memengaruhi laju reaksi

Semakin besar konsentrasi reaktan, maka laju reaksi akan semakin

Semakin kecil luas permukaan bidang sentuh zat yang bereaksi, maka laju reaksi

akan semakin

, semakin tinggi suhu reaksi maka laju reaksi akan

semakin

, pengaruh katalis terhadap laju reaksi adalah untuk



## EXTENTION

Untuk memperkuat dan memperluas pengetahuan yang telah kamu dapatkan, jawablah pertanyaan berikut secara inividu dengan mengklik tombol  berikut!



GOOD LUCK



| Nilai | Catatan | Paraf Guru |
|-------|---------|------------|
|       |         |            |