

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!



## EXTENTION

Untuk memperkuat dan memperluas pengetahuan yang kamu dapatkan, jawablah pertanyaan berikut dengan benar!



1. Jika massa  $\text{CaCO}_3$  dan konsentrasi HCl yang direaksikan adalah sama, jelaskan faktor yang memengaruhi laju reaksinya!

Jawaban:

2. Perhatikan data reaksi berikut!

Percobaan	Bentuk Seng	[HCl]	Suhu (°C)
1	Serbuk	0,1 M	35
2	Serbuk	0,1 M	45
3	Butiran Kasar	0,2 M	25
4	Serbuk	0,2 M	45
5	Butiran Kasar	0,2 M	45

Berdasarkan data pada tabel tersebut, urutkanlah percobaan yang menunjukkan laju reaksi dari yang paling lambat ke laju reaksi yang paling cepat!

Jawaban:

3. Sekelompok peserta didik melakukan percobaan reaksi penguraian hidrogen peroksida dan didapatkan hasil percobaan seperti pada tabel berikut.



Pereaksi	Pengamatan
$\text{H}_2\text{O}_2 + \text{K-Na tartrat}$	Gelembung gas tidak terlihat
$\text{H}_2\text{O}_2 + \text{K-Na tartrat} + \text{CoCl}_2$	Terbentuk gelembung gas dan warna larutan berubah dari merah menjadi cokelat kehijauan dan kembali menjadi warna merah
$\text{H}_2\text{O}_2 + \text{NaCl}$	Gelembung gas tidak terlihat
$\text{H}_2\text{O}_2 + \text{FeCl}_3$	Terbentuk gelembung gas yang mula-mula sedikit kemudian semakin banyak

Berdasarkan percobaan tersebut, pernyataan yang benar tentang katalis adalah....

- $\text{CoCl}_2$  berfungsi sebagai katalis karena memengaruhi hasil reaksi
- $\text{Na.K.Tartat}$  dan  $\text{NaCl}$  bertindak sebagai inhibitor
- $\text{CoCl}_2$  bertindak sebagai katalis dan tidak memengaruhi hasil reaksi
- $\text{CoCl}_2$  bertindak sebagai katalis karena dapat mengubah warna larutan
- $\text{FeCl}_3$  bertindak sebagai inhibitor

GOOD LUCK



Nilai	Catatan	Paraf Guru