

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

Jawaban:

REFLECTION



AYO MEMBUAT KESIMPULAN!

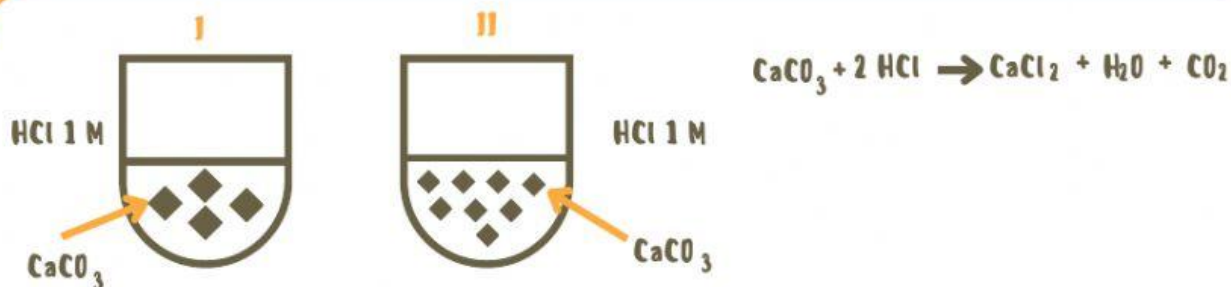
AYO MENYIMPULKAN!

*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 CaCO₃ 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 coklat 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....

- CoCl_2 berfungsi sebagai katalis karena memengaruhi hasil reaksi
- $\text{Na}, \text{K}, \text{Tartar}$ dan NaCl bertindak sebagai inhibitor
- CoCl_2 bertindak sebagai katalis dan tidak memengaruhi hasil reaksi
- CoCl_2 bertindak sebagai katalis karena dapat mengubah warna larutan
- FeCl_3 bertindak sebagai inhibitor

GOOD LUCK



Nilai	Catatan	Paraf Guru