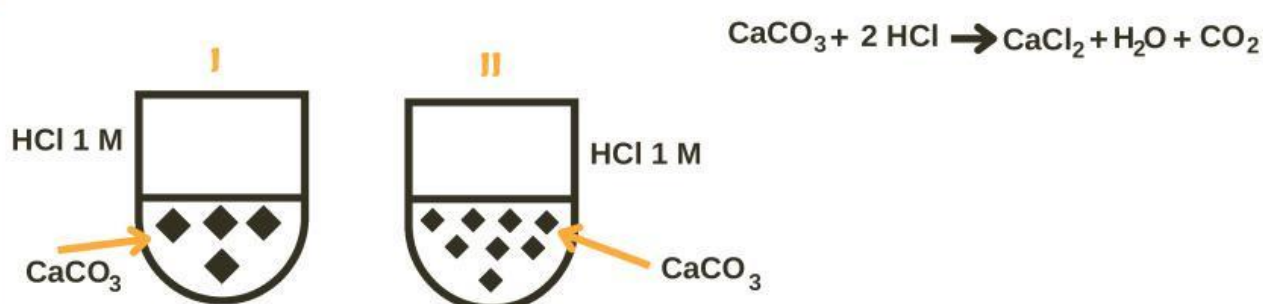


EXTENTION

NAMA : _____
 KELAS : _____
 ASAL SEKOLAH : _____

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



1. Jika massa 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	Bongkahan	0,2 M	25
4	Serbuk	0,2 M	45
5	Bongkahan	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
$\text{H}_2\text{O}_2 + \text{FeCl}_2$	Terbentuk gelembung gas yang mula-mula sedikit kemudian semakin banyak

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

- a. CoCl_2 berfungsi sebagai katalis karena memengaruhi hasil reaksi
- b. K-Na Tartrat dan NaCl bertindak sebagai inhibitor
- c. CoCl_2 bertindak sebagai katalis dan tidak memengaruhi hasil reaksi
- d. CoCl_2 bertindak sebagai katalis karena dapat mengubah warna larutan
- e. FeCl_2 bertindak sebagai inhibitor