

Nama:

Kelas:

POST TEST LAJU REAKSI

Jawablah soal dibawah ini dengan tepat. Beri tanda centang (✓) pada lingkaran yang sesuai.

Di bawah ini yang tidak mempengaruhi laju reaksi adalah

- Katalis
- Suhu
- Luas Permukaan
- Gerak partikel
- Konsentrasi

Dari percobaan reaksi:

$\text{CaCO}_3(\text{s}) + 2 \text{HCl}(\text{aq}) \rightarrow \text{CaCl}_2(\text{aq}) + \text{CO}_2(\text{g}) + \text{H}_2\text{O}(\text{g})$
diperoleh data-data sebagai berikut.

Perc.	Bentuk CaCO_3	Konsentrasi 25 mL HCl (M)	Waktu Reaksi (detik)	Suhu ($^{\circ}\text{C}$)
1	10 gram serbuk	0,2	4	25
2	10 gram butiran	0,2	6	25
3	10 gram bongkahan	0,2	10	25
4	10 gram butiran	0,4	3	25
5	10 gram butiran	0,2	3	35

- Temperatur
- Katalis
- Sifat - sifat
- Konsentrasi
- Luas Permukaan

Kenaikan suhu akan mempercepat laju reaksi. Hal tersebut disebabkan karena kenaikan suhu akan

- Menaikkan energi pengaktifan zat yang bereaksi
- Memperbesar konsentrasi zat yang bereaksi
- Memperbesar energi kinetik molekul pereaksi
- Memperbesar tekanan ruang terjadinya reaksi
- Memperbesar luas permukaan

Dari data percobaan di bawah ini, reaksi yang mempunyai laju reaksi paling cepat adalah...

- 1 gram lempengan Fe + 0,1 M HCl pada suhu 50C
- 1 gram serbuk Fe + 0,5 M HCl pada suhu 50C
- 1 gram lempengan Fe + 0,5 M HCl pada suhu 50C
- 1 gram serbuk Fe + 0,4 M HCl pada suhu 50C
- 1 gram lempengan Fe + 0,1 M HCl pada suhu 25C

No.	Besi 0.2 gram	[HCl]
1	Serbuk	3 M
2	serbuk	2 M
3	1 keping	3 M
4	1 keping	2 M
5	1 keping	1 M

Perhatikan tabel disamping ini!

Pada percobaan 1 dan 3, faktor yang mempengaruhi jalannya reaksi adalah....

- Suhu
- Konsentrasi
- Luas Permukaan
- Sifat Zat
- Katalis