

Lembar Kerja Peserta Didik

LKPD

PENGARUH KONSENTRASI TERHADAP LAJU REAKSI

NAMA :

.....

KELAS:

.....



Lembar Kerja Peserta Didik

Hasil Pengamatan:

Volume $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ 0,1 M	Volume air yang ditambahkan	Volume HCL 2 M yang ditambahkan	Waktu (detik)
40 ml	-	10 ml
20 ml	20 ml	10 ml
10 ml	30 ml	10 ml

Pertanyaan:

1. Bagaimana perubahan waktu dari hasil percobaan-percobaan tersebut?
2. Faktor apa yang diubah sehingga terjadi perubahan waktu tersebut?
3. Jika laju reaksi berbanding terbalik terhadap waktu, bagaimana pengaruh konsentrasi terhadap laju reaksi?

Jawaban:

.....

.....

.....

.....