

2. Apa perbedaan dari kedua percobaan tersebut?

3. Percobaan manakah yang menghasilkan laju reaksi paling cepat? Jelaskan menggunakan teori tumbukan!

4. Faktor apakah yang mempengaruhi perbedaan laju reaksi pada percobaan tersebut?



### Kesimpulan

Apa yang bisa Anda simpulkan dari percobaan yang telah Anda lakukan?

## A. Pengaruh Katalis pada Laju Reaksi



### Mengamati

Apakah kalian pernah melihat penambahan Ni atau nikel pada reaksi kimia? Bagaimana fungsi nikel pada reaksi kimia dan apakah nikel ikut bereaksi dalam reaksi kimia? apakah reaksi harus dalam keadaan cepat semuanya? Bukankah lebih cepat lebih baik, sehingga reaksi dapat segera selesai? Tidak semua reaksi diharapkan berjalan dengan lebih cepat. Untuk reaksi-reaksi yang sifatnya merugikan maka reaksi diharapkan berjalan selambat mungkin, misalnya reaksi pembusukan dan reaksi perkaratan pada logam.



### Merumuskan Masalah

Setelah membaca wacana di atas, tuliskan rumusan masalah yang muncul dalam benak anda?



### Mengumpulkan Data



Untuk memahami apakah konsentrasi mempengaruhi laju reaksi lakukanlah kegiatan berikut! Simaklah video berikut ini, untuk menjawab soal

<https://youtu.be/sQSLNpTAp3M>

Alat	Jumlah
Gelas arloji	1 buah
Pembakar spiritus	1 buah
Tang penjepit	1 buah
Cawan Petri	1 buah

Bahan	Jumlah
Abu	1 Cawan
Gula Batu	2 Potong

1. Pada percobaan yang dilakukan apa yang terjadi pada gula batu setelah di bakar?

Apakah gula batu berhasil terbakar?

2. Amati apa yang terjadi pada gula batu yang sudah dioleskan abu gosok lalu di bakar menggunakan pembakar sepritus, apakah gula berhasil terbakar?

3. Dari data percobaan diatas, apa fungsi abu gosok pada pembakaran gula?

4. Faktor apa yang mempengaruhi perbedaan laju reaksi pada percobaan yang dilakukan?



## Kesimpulan



Apa yang bisa Anda simpulkan dari percobaan yang telah Anda lakukan?