

PERCOBAAN 4

**MENGANALISI DAN MENENTUKAN PERUBAHAN KATALIS
TERHADAP LAJU REAKSI**

ALAT DAN BAHAN:

- 1. 3 BUAH GELAS**
- 2. BAYCLIN**
- 3. CUKA**
- 4. Paper clip**
- 5. GELAS UKUR**
- 6. STOPWATCH**

PROSEDUR PERCOBAAN

1. Siapkan 3 gelas
2. Tandai setiap gelas untuk ukuran volume berbeda
3. Gelas ke-1 sebanyak 50 ml bayclin
4. Gelas ke-2 sebanyak 50 ml cuka
5. Gelas ke-3 sebanyak 25 ml + 25 ml cuka
6. Masukkan paper clip ke masing-masing gelas bersamaan dengan mengaktifkan stopwatch
7. Amati reaksi yang terjadi dan catat waktunya

Lengkapilah tabel berikut berdasarkan data percobaan yang telah anda catat :

PERCOBAAN	Bayclin ml	Cuka ml	Waktu (detik)	keterangan
Gelas 1	50	-		
Gelas 2	-	50		
Gelas 3	25	25		

Verifikasi

Berdasarkan hasil data percobaan diatas manakah reaksi yang berlangsung paling cepat?

.....

Apakah penambahan laju reaksi dapat mempengaruhi laju reaksi? Jelaskan !

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

KESIMPULAN

Pada saat zat-zat pereaksi bercampur, maka akan terjadi antar partikel pereaksi dipermukaan zat. Semakin ukuran luas suatu materi maka semakin bidang sentuh, dan semakin laju reaksi. Fungsi katalis dalam reaksi adalah untuk menurunkan yang menyebabkan suatu berjalan dengan cepat

kecil

cepat

tumbukan

reaks

Energi aktivasi

luas

REFLEKSI

Bagaimana kesan dan pesan kalian setelah mencoba eksperimen laju reaksi ini, ceritakan pengalaman kalian di bawah ini ya!

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....