

# PERCOBAAN 2

## MENGANALISI DAN MENENTUKAN PERUBAHAN KONSENTRASI TERHADAP LAJU REAKSI

### ALAT DAN BAHAN:

1. GELAS UKUR
2. TIGA BOTOL PLASTIK BEKAS AQUA/VIT
3. STOPWATCH
4. TIMBANGAN
5. SODA KUE
6. 3 BALON KARET
7. ASAM CUKA/ ASAM ASETAT/  $\text{CH}_3\text{COOH}$
8. AIR

### Variabel

- Variabel bebas : massa soda kue
- Variabel terikat : waktu atau laju reaksi
- Variabel terkontrol : volume cuka

## **PROSEDUR PERCOBAAN**

- 1. Siapkan 3 botol plastik bekas**
- 2. Tandai botol-botol tersebut agar mudah membedakannya**
- 3. Tuangkan masing-masing botol dengan 50 ml cuka**
- 4. Masukkan soda kue kedalam balon dengan massa yang berbeda-beda :**  
**botol 1 : 10 gram**  
**botol 2 : 20 gram**  
**botol 3 : 30 gram**
- 5. Tancapkan balon kemulut masing-masing botol dan tegakan balon bersamaan dengan menjalankan stopwatchnya**
- 6. catat hasil reaksi perkembangan balon masing-masing botol**

Lengkapilah tabel berikut berdasarkan data percobaan yang telah anda catat :

<b>PERCOBAAN</b>	<b>cuka</b>	<b>air</b>	<b>Soda kue</b>	<b>Waktu (detik)</b>	<b>Gas pada balon</b>
<b>Gelas 1</b>	<b>50 ml</b>	<b>10 ml</b>	<b>10 gram</b>	.....	.....
<b>Gelas 2</b>	<b>50 ml</b>	<b>10 ml</b>	<b>20 gram</b>	.....	.....
<b>Gelas 3</b>	<b>50 ml</b>	<b>10 ml</b>	<b>30 gram</b>	.....	.....

### **Verifikasi**

**Berdasarkan hasil data percobaan diatas manakah yang paling banyak menghasilkan gas pada balon?.....**

**Gas yang terdapat dalam balon menandakan terjadinya .....**

**Mengapa reaksi berlangsung paling cepat?**

.....

**Apa pengaruh konsentrasi soda kue terhadap laju reaksi?  
Jelaskan!**

.....  
.....  
.....  
.....  
.....  
.....  
.....

**NEXT**