

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/ CH_3COOH**
- 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 :

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

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