

PENUNTUN
PRAKTIKUM

Reaksi Kimia



Tujuan

Siswa dapat mengetahui reaksi antara cangkang telur dan asam cuka serta reaksi antara larutan HCl dan Aluminium Foil

Pertanyaan/Masalah

Apa yang terjadi jika asam cuka direaksikan dengan cangkang telur?
Apa yang terjadi jika larutan NaOH direaksikan dengan aluminium foil?

Hipotesis

Reaksi antara asam cuka dengan cangkang telur akan menghasilkan gas karbon dioksida.
Reaksi antara NaOH dengan aluminium foil akan menghasilkan gas hidrogen.

Alat & Bahan

- 2 buah botol kaca bening
- 1 buah gelas beaker
- 1 buah batang pengaduk
- 1 buah spatula
- 1 buah corong
- 10 butir cangkang telur
- 2 buah balon tiup
- KOH
- Asam cuka
- aquadest
- Aluminium foil

Prosedur

Percobaan reaksi NaOH dengan aluminium foil

1. Timbang sebanyak 1,2 gram NaOH. Kemudian larutkan NaOH kedalam 100 mL air.
2. Masukkan 20 mL NaOH ke dalam botol kaca bening.
3. Masukkan aluminium foil (yang telah dipotong kecil) ke dalam botol kaca bening berisi larutan NaOH.
4. Letakkan balon tiup ke mulut botol kaca bening (untuk menampung gas hidrogen yang dihasilkan).
5. Catat apa yang terjadi.

Percobaan reaksi asam cuka dengan cangkang telur

1. Haluskan cangkang telur.
2. Masukkan 20 mL larutan asam cuka ke dalam botol kaca bening.
3. Masukkan cangkang telur yang telah dihaluskan ke dalam botol kaca bening yang berisi larutan asam cuka.
4. Letakkan balon tiup ke mulut botol kaca bening (untuk menampung gas karbon dioksida yang dihasilkan).
5. Catat apa yang terjadi.

Hasil

Kesimpulan

