

LKPD 3

Lembar Kerja Kelompok

Simaklah video pada proyek STEM di E-Modul, kemudian selesaikan persoalan-persoalan yang ada di bawah!

Nama Kelompok:

1. _____
2. _____
3. _____
4. _____

1. Sebutkan alat dan bahan yang dibutuhkan serta fungsi kimianya dalam proses pembuatan alat pemadam api sederhana!

2. Dalam reaksi antara larutan cuka (CH_3COOH) dan soda kue (NaHCO_3) dihasilkan gas CO_2 .

Tuliskan reaksi kimianya dan identifikasi gas yang terbentuk.

3. Jika gas CO_2 berada dalam wadah dengan volume tetap lalu mengalami kenaikan suhu akibat api, bagaimana perubahan tekanan gas tersebut? Jelaskan menggunakan prinsip Hukum Gay-Lussac!

LKPD

4. Bagaimana kamu dapat menentukan perbandingan volume gas dan jumlah molekul berdasarkan hasil persamaan reaksi pada percobaan?

5. Berdasarkan Hukum Avogadro, jika jumlah soda kue diperbanyak dua kali lipat, apa yang akan terjadi pada volume gas CO_2 yang dihasilkan?

6. Gas CO_2 yang dihasilkan dari reaksi kemudian diarahkan ke sumber api. Apa yang terjadi pada suhu gas CO_2 ketika mendekati api, dan bagaimana pengaruhnya terhadap tekanan atau volume gas berdasarkan Hukum Gay-Lussac?
