

LAPORAN DEMONSTRASI PRAKTIKUM

Reaksi Pembakaran Logam



KETERAMPILAN BERPIKIR ILMIAH:

- Mengajukan pertanyaan
- Hipotesis
- Latar Belakang Masalah
- Eksperimen
- Mengkomunikasikan
- Kesimpulan

SIKAP: Kritis, Kreatif, Gotong Royong, Mandiri, Jujur



Tanggal: Januari

NAMA :

KELAS :

NO ABSEN :

LATAR BELAKANG MASALAH:

PERTANYAAN / MASALAH:

HIPOTESIS:



TUJUAN: Membuktikan teori terkait reaksi pembakaran logam

ALAT:

- Timbangan
-
-
-
-

BAHAN - BAHAN:

- Pita Magnesium 6 - 8 cm
-
-

CARA KERJA:

- menggunakan masker untuk menutupi hidung, kacamata pelindung, dan sarung tangan.
- Menimbang massa pita magnesium lalu catatlah hasilnya
- Menimbang mangkok kosong untuk menampung hasil pembakaran lalu catatlah hasilnya.
- Menjepit pita magnesium dengan penjepit kayu.
- Membakar pita magnesium di atas nyala lilin.
- Menampung abu hasil pembakaran ke dalam mangkok (tampung semua, jangan sampai ada yang tercecer).
- Menimbang kembali abu hasil pembakaran bersama mangkoknya lalu catatlah hasilnya.
- Menuliskan semua hasil percobaan pada Tabel 4.1 lalu menganalisis datanya.
- Membuat kesimpulan dari hasil percobaan Kalian.
- Mengkomunikasikan hasil percobaan Kalian dalam diskusi kelas.



HASIL :

Tabel 4.1. Hasil pengamatan percobaan reaksi pembakaran logam.

Massa pita Mg (g) = a	
Massa mangkok (g) = x	
Massa mangkok + abu hasil pembakaran (g) = y	
Massa abu hasil pembakaran (g) = y - x	
Massa sebelum pita Mg dibakar = a	
Dari manakah pertambahan massa setelah reaksi pembakaran?	
Persamaan reaksi kimia pembakaran pita magnesium (Mg) dengan gas Oksigen (O ₂) menghasilkan abu magnesium oksida (MgO)	
Kesimpulan	

KESIMPULAN :

