

# 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 <sub>2</sub> ) menghasilkan abu magnesium oksida (MgO) |  |
| Kesimpulan                                                                                                                         |  |

**KESIMPULAN :**

