

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

HUBUNGAN STRUKTUR ATOM DENGAN TABEL PERIODIK



NAMA :

KELAS :

PETUNJUK!

1. Amati video percobaan 'Loncatan Logam Natrium || Reaksi Natrium dan Air' berikut ini : <https://youtu.be/YbDdnDVlcfl?si=ROTv6nRyRFsdUIFg>
2. Diskusikan bersama kelompokmu untuk menjawab pertanyaan di bawah ini.
3. Tulis jawaban pada lembar ini dengan jelas dan singkat.



MARI KITA JAWAB

1. Apa yang kamu lihat ketika logam natrium dimasukkan ke dalam air?
2. Bunyi/gejala apa yang muncul selama reaksi berlangsung?
3. Mengapa natrium bereaksi sangat cepat dengan air, sedangkan logam lain (seperti besi) tidak?
4. Bagaimana konfigurasi elektron natrium menjelaskan sifat reaktifnya?
5. Mengapa natrium ditempatkan pada golongan IA tabel periodik?



MARI KITA JAWAB

- Apa persamaan sifat natrium dengan unsur lain dalam golongan IA (seperti kalium dan litium)?
- Bagaimana pemanfaatan natrium dalam kehidupan sehari-hari, dan apa potensi bahayanya?



MARI MEREKLEKSI PEMBELAJARAN HARI INI !

Tuliskan 1 hal baru yang kamu pahami dari percobaan ini dan 1 hal yang menurutmu menarik.

Guru Pembimbing: _____

Nama Peserta Didik: _____

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

HUBUNGAN STRUKTUR ATOM DENGAN TABEL PERIODIK

NAMA :

KELAS :



MARI KITA JAWAB

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

HUBUNGAN STRUKTUR ATOM DENGAN TABEL PERIODIK



MARI KITA JAWAB



MARI MEREFLAKSI PEMBELAJARAN HARI INI !

SCORE