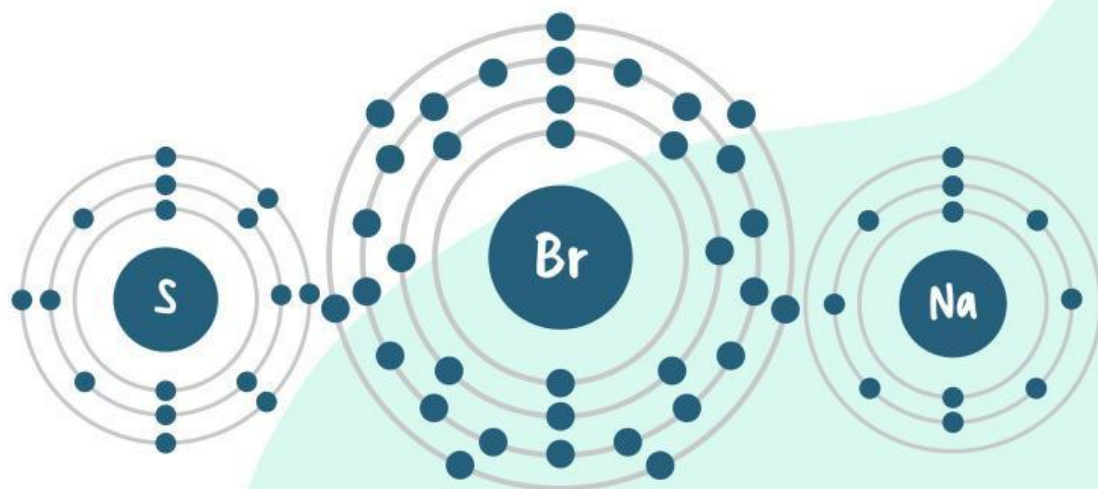


LEMBAR KERJA SISWA

EKSPLORASI SIFAT PERIODIK
UNSUR MELALUI UJI REAKTIVITAS
LOGAM MENGGUNAKAN BAHAN
SEDERHANA

KELAS 10



NAMA :

KELAS :

Tujuan pembelajaran

Setelah kegiatan ini, siswa dapat:

1. Melakukan percobaan sederhana untuk menguji reaktivitas logam.
2. Mengumpulkan dan mencatat data hasil eksperimen secara sistematis.
3. Menyusun kesimpulan berdasarkan tren periodisitas unsur.
4. Menghubungkan fenomena reaksi logam dengan posisi unsur pada tabel periodik.

Pertanyaan pemantik

Pertanyaan Pemantik (Pre-Task Thinking)

1. Mengapa logam seperti aluminium dan besi dapat berkarat, tetapi tembaga jarang mengalami korosi cepat?
2. Menurutmu, apakah semua logam bereaksi sama terhadap asam? Jelaskan dugaan awalmu.

Tuliskan jawaban singkatmu:

.....

.....

.....

.....

.....

Alat & Bahan

1. Siapkan alat dan bahan berikut di meja kerja:

- 3 gelas plastik transparan
- Aluminium foil ($\pm 1 \times 3$ cm)
- Serbuk besi atau kawat baja (± 1 cm)
- Potongan tembaga (kabel bekas/koin kecil)
- Air cuka (± 50 ml)
- Air sabun/deterjen (± 50 ml)
- Sendok plastik
- Sarung tangan latex (opsional)

2. Labeli gelas plastik dengan spidol:

- Gelas 1: Aluminium
- Gelas 2: Besi
- Gelas 3: Tembaga

3. Isi masing-masing gelas dengan 10–15 ml cuka.

Keselamatan Kerja

Keselamatan Kerja

- Jangan mencicipi bahan apa pun
- Gunakan sarung tangan jika tersedia
- Cuci tangan setelah percobaan

Tuliskan 1 aturan keselamatan tambahan versimu:

.....

Langkah Kerja

Percobaan 1: Reaksi Logam dengan Cuka

1. Siapkan tiga gelas berlabel: Aluminium, Besi, Tembaga
2. Masukkan 10–15 ml cuka ke masing-masing gelas.
3. Tambahkan logam sesuai label.
4. Amati selama 5 menit.

Percobaan 2: Reaksi Logam dengan Air Sabun

1. Kosongkan dan bilas gelas jika menggunakan wadah yang sama.
2. Tambahkan 10–15 ml air sabun ke masing-masing gelas.
3. Masukkan logam sesuai label.
4. Amati selama 5–10 menit.

Tabel Pengamatan

Isi tabel berdasarkan perubahan nyata yang diamati.

Logam	Reaksi dengan Cuka	Reaksi dengan air sabun	Bukti reaksi (Gelembung)	Interpretasi (apa artinya?)
Al				
Fe				
Cu				

Analisis Hasil

Jawab pertanyaan berikut berdasarkan data yang kamu peroleh!

1. Logam mana yang paling reaktif? Jelaskan berdasarkan hasil pengamatan.

Jawab:
.....
.....

2. Mengapa tembaga menunjukkan perubahan paling lambat dibanding logam lainnya?

Jawab:
.....
.....

3. Apa hubungan hasil percobaan ini dengan tren reaktivitas logam dalam tabel periodik?

Jawab:
.....
.....

Kesimpulan

Tuliskan 2–3 kalimat yang menjelaskan hubungan antara percobaan dan sifat periodik unsur!

Kesimpulan :

.....
.....
.....
.....
.....

Refleksi Pembelajaran

Pernyataan	Ya	Tidak
Saya dapat melakukan percobaan tanpa bantuan guru	☐	☐
Saya dapat membaca data hasil percobaan dan menarik kesimpulan	☐	☐
Saya memahami mengapa logam memiliki tingkat reaktivitas berbeda	☐	☐

Tuliskan: Apa yang paling menarik dari praktikum ini?

Jawab:

.....

.....

.....

Dokumentasi

📷 Tempelkan foto percobaanmu atau gambar sketsa alat yang kamu gunakan pada saat praktikum dibawah ini!