

SEKOLAH MENENGAH ATAS
KELAS 11

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

TERMOKIMIA



NAMA KELOMPOK: 1. _____ (____)
2. _____ (____)
3. _____ (____)
4. _____ (____)

KELAS : _____

Tujuan

Untuk mengetahui reaksi eksotermik dan endotermik berdasarkan hasil percobaan

Alat dan Bahan

Alat:

Bahan:

Langkah Kerja

Percobaan 1: Reaksi antara NaOH dengan air

1. Mengambil sekitar 1 gram NaOH
2. Mengambil sekitar 10 mL aquades dan dimasukkan ke dalam tabung reaksi
3. Bagian dasar tabung reaksi dipegang (panas, biasa, dingin)
4. Memasukkan NaOH yang telah disiapkan ke dalam tabung reaksi yang berisi larutan aquades
5. Mengamati reaksi yang terjadi dan memegang bagian dasar tabung reaksi (panas atau dingin). Bandingkan dengan sebelum ditambahkan NaOH

Percobaan 2: Reaksi $\text{CO}(\text{NH}_2)_2$ (urea) dengan air

1. Mengambil sekitar 1 gram urea
2. Mengambil sekitar 10 mL aquades dan dimasukkan ke dalam tabung reaksi
3. Bagian dasar tabung reaksi dipegang (panas, biasa, dingin)
4. Memasukkan urea yang telah disiapkan ke dalam tabung reaksi yang berisi larutan aquades

5. Ukur pula suhunya dan catat.
7. Segera aduk, lalu ukur suhu campuran dan catat.
8. Hitung perubahan suhu yang terjadi.

Data Pengamatan

No	Reaksi	Hasil Pengamatan	
		Sebelum reaksi	Setelah reaksi
1	Air + NaOH		
2	Air + $\text{CO}(\text{NH}_2)_2$		

Pertanyaan

1. Pada percobaan 1, bagaimana perubahan suhu sebelum dan sesudah reaksi? Bagaimana pula dengan percobaan 2?
2. Berdasarkan data yang telah kalian peroleh, manakah yang merupakan reaksi eksotermik dan endotermik? Jelaskan!
