

EKPERIMEN WAJIB 6 (m/s 186)

Bidang Pembelajaran : 5 Termokimia

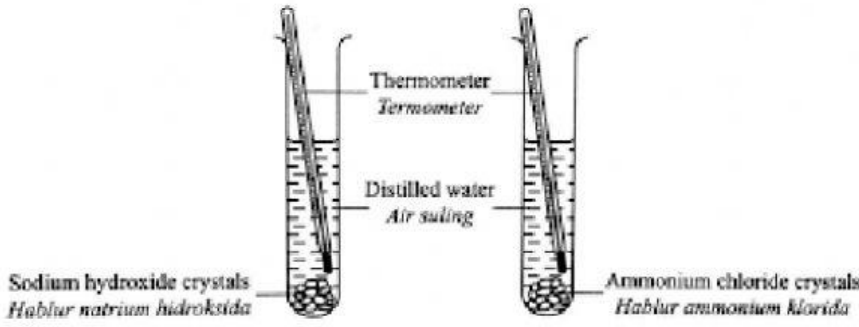
Standard Kandungan : 5.1 Tindak balas endotermik dan eksotermik

Satandard pembelajaran : 5.1.3 Menjalankan eksperimen untuk membanding dan membeza

Standard Prestasi : tindak balas eksotermik dengan tindak balas endotermik
: TP1 Mengingat Kembali pengetahuan dan kemahiran sains \ mengenai termokimia
TP2 Memahami termokimia serta dapat menjelaskan kefahaman tersebut.
TP4 Menganalisis pengetahuan mengenai termokimia dalam konteks penyelesaian masalah mengenai kejadian atau fenomena lain

Tonton video eksperimen tersebut untuk melengkapkan laporan eksperimen

Lengkapkan pelaporan eksperimen wajib tersebut

Tujuan :	Mengkaji tindak balas eksotermik dan endotermik
Hipotesis :	a) Apabila natrium hidrosida bertindak balas dengan air, suhu b) Apabila ammonium klorida bertindak balas dengan air, suhu
Pemboleh ubah	a) Dimanipulasikan :
	b) Bergerak balas :
	c) Dimalarkan :
Bahan dan radas	Butir natrium hidroksida, pepejal ammonium klorida, air, tabung uji, termometer 
Prosedur	1. Masukkan beberapa butir natrium hidroksida ke dalam tabung uji mengandungi air
	2. Rekodkan bacaan termometer selepas beberapa minit
	3. Ulang Langkah 1 dan 2 dengan menggunakan pepejal ammonium klorida

Lengkapkan pelaporan eksperimen wajib tersebut

Keputusan	Jenis Bahan	Suhu awal air	Suhu akhir air
	Butir Natrium hidroksida dan air	30	36
	Pepejal Ammonium klorida dan air	30	25

Perbincangan :

1. Berdasarkan pemerhatian yang direkodkan,

a) Terangkan tindak balas antara natrium hidroksida dengan air. TP2

.....

b) Namakan jenis tindak balas yang berlaku di (a) TP1

.....

c) Terangkan tindak balas antara ammonium klorida dengan air. TP2

Haba apabila ammonium klorida bertindak balas dengan air.

d) namakan jenis tindak balas yang berlaku di c.

.....

2 Bagaimanakah anda dapat mendefinisi secara operasi tindak balas eksotermik dan endotermik?

a) Tindak balas eksotermik ialah ...

.....

a) Tindak balas endotermik ialah ...

.....

Kesimpulan : suhu Apabila natrium hidroksida bertindak balas dengan air. Suhu Apabila ammonium klorida bertindak balas dengan air.

Ckg Shafinas @ SMATKem