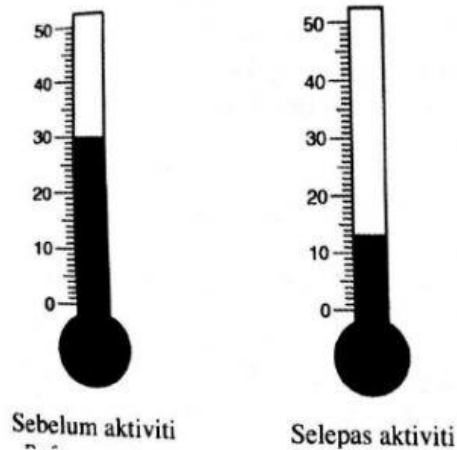


Sambungan latihan 1 (Modul 8)

6. Seorang murid sedang membuat satu aktiviti iaitu melarutkan garam ammonium di dalam air. Murid itu mengambil bacaan suhu larutan sebelum dan selepas melarutkan garam ammonium tersebut.

(a) Rajah menunjukkan bacaan termometer yang diperolehi oleh murid tersebut.



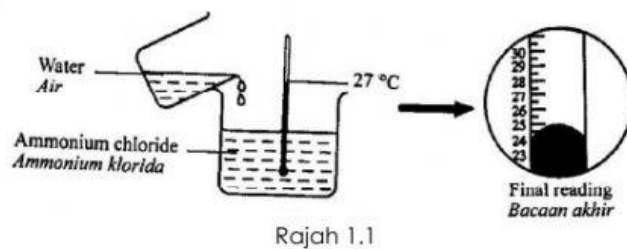
Tuliskan bacaan suhu berikut.

- (i) Suhu sebelum melarutkan garam ammonium : °C
- (ii) Suhu selepas melarutkan garam ammonium : °C

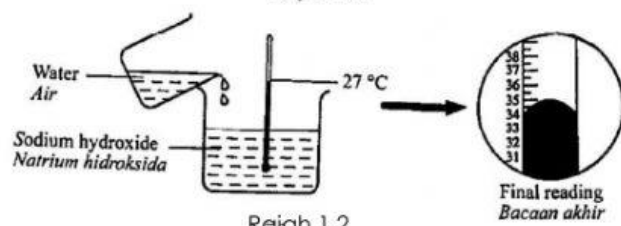
(b) Nyatakan jenis tindak balas yang berlaku.

.....

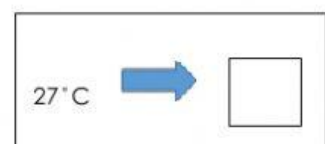
7. Rajah 1.1 dan Rajah 1.2 menunjukkan satu eksperimen untuk mengkaji perubahan haba dalam tindak balas kimia pada suhu bilik.



Rajah 1.1



Rajah 1.2



(a) Berdasarkan Rajah 1.1, apakah pemerhatian anda tentang perubahan suhu?

.....

(b) Apakah bacaan akhir termometer pada Rajah 1.2?

.....

(c) Nyatakan pemboleh ubah dalam eksperimen ini.

i) Pemboleh ubah dimalarkan

..... larutan

ii) Pemboleh ubah bergerak balas

Perubahan

(d) Nyatakan **satu** hipotesis untuk eksperimen ini.

Jika tindak balas adalah tindak balas endotermik, maka suhu akan

Atau

Jika tindak balas adalah tindak balas eksotermik, maka suhu akan.....

nota

Banding beza antara tindak balas endotermik dan eksotermik

Tindak balas endotermik	Tindak balas eksotermik
- Merupakan tindak balas kimia - Melibatkan perubahan tenaga haba	
- Tindak balas yang menyerap haba dari persekitaran Suhu sekeliling akan menurun kerana tindak balas menyerap haba dari persekitarannya - Bacaan termometer menurun Contoh : Larutan ammonium klorida dilarutkan ke dalam air suling	- Tindak balas yang membebaskan haba ke persekitaran Suhu larutan akan meningkat kerana tindak balas memanaskan larutan . - Bacaan termometer menaik. Contoh : Larutan natrium hidroksida dilarutkan ke dalam air suling