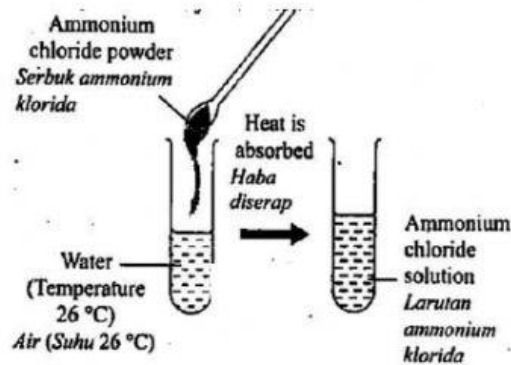


MODUL 8 (Latihan 1)

1. Pernyataan manakah yang menerangkan tindak balas endotermik?

- A Tenaga haba dibebaskan
- B Semua tindak balas adalah berbalik
- C Tindak balas menyerap tenaga haba
- D Suhu persekitaran meningkat

2. Rajah 1 menunjukkan satu tindak balas kimia.



Rajah 1

Apakah kemungkinan suhu larutan ammonium klorida itu?

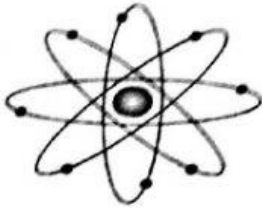
- A 20 °C
- B 26 °C
- C 30 °C
- D 35 °C

3. Pernyataan manakah yang betul tentang tindak balas endotermik?

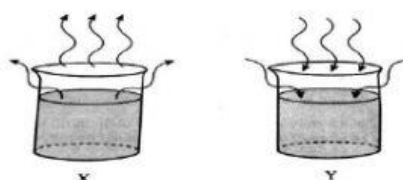
- A Haba diserap
- B Berlaku dalam penghasilan ammonia
- C Melarutkan natrium hidroksida dalam air
- D Suhu persekitaran meningkat

4. Berdasarkan rajah di bawah, tentukan sama ada tindak balas berikut adalah satu tindak balas eksotermik atau tindak balas endotermik.

Tindak balas	Jenis tindak balas
(a) Pembakaran 	

(b) Peleburan ais 	
(c) Pelakuran nucleus 	
(d) Fotosintesis 	

5. Rajah di bawah menerangkan tindak balas eksotermik dan tindak balas endotermik.



(a) Berdasarkan rajah di atas, tentukan sama ada pernyataan yang diberi adalah Benar atau Palsu.

Pernyataan	Benar/ Palsu
(i) Tindak balas X adalah eksotermik	
(ii) Haba dibebaskan ke persekitaran di dalam tindak balas X.	
(iii) Suhu persekitaran akan menurun di dalam tindak balas X	
(iv) Haba diserap ke persekitaran di dalam tindak balas Y	
(v) Suhu persekitaran akan naik di dalam tindak balas Y.	