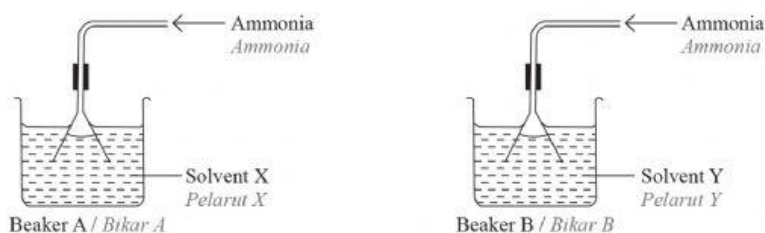


- 2 The diagram below shows the set-up of apparatus to prepare two solutions of ammonia in solvent X and solvent Y. A piece of red litmus paper is dropped into each beaker.

Gambar rajah di bawah menunjukkan susunan radas bagi menyediakan dua larutan ammonia dalam pelarut X dan pelarut Y. Sekeping kertas litmus merah dimasukkan ke dalam setiap bikar.



The table below shows the observation on the red litmus paper in solvent X and solvent Y.

Jadual di bawah menunjukkan pemerhatian ke atas kertas litmus merah dalam pelarut X dan pelarut Y.

Solution / Larutan	Observation / Pemerhatian
Ammonia in solvent X in beaker A <i>Ammonia dalam pelarut X dalam bikar A</i>	The red litmus paper turns blue. <i>Kertas litmus merah bertukar menjadi biru.</i>
Ammonia in solvent Y in beaker B <i>Ammonia dalam pelarut Y dalam bikar B</i>	No visible change in the colour of red litmus paper. <i>Tiada perubahan yang nyata pada warna kertas litmus merah.</i>

- (a) Name possible substances that can be solvent X and solvent Y.

Namakan bahan-bahan yang mungkin bagi pelarut X dan pelarut Y.

Solvent X / Pelarut X: _____

Solvent Y / Pelarut Y: _____

- (b) Explain the difference in the observation on the beakers A and B.

Terangkan perbezaan antara pemerhatian dalam bikar A dengan bikar B.

- Ammonia gas in beaker A is _____ in water, ammonia molecules _____ to _____ ion and _____ ions:

Gas ammonia dalam bikar A _____ dalam air, molekul ammonia _____ kepada ion _____ dan _____ :



- The presence of _____ ions change the red litmus paper to blue.

Kehadiran ion-ion _____ menukar kertas litmus merah kepada biru.

- Ammonia gas in beaker B is _____ in _____, ammonia molecules _____.

Gas ammonia dalam bikar B _____ dalam _____, molekul ammonia tidak _____.

- No _____ ions present, the red litmus paper remains unchanged.

Tiada ion _____, warna merah kertas litmus tidak berubah.