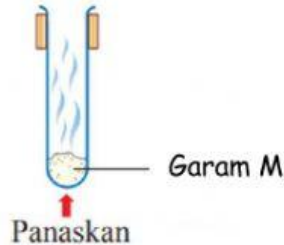


LATIHAN PENGUKUHAN
(KESAN HABA KE ATAS GARAM)

1. Dua spatula garam M yang dipanaskan terurai membentuk baki garam dan membebaskan gas. Baki garam yang terbentuk berwarna perang semasa panas dan kuning semasa sejuk. Penguraian garam M membebas gas tanpa warna dan gas berwarna perang.



- a. Cadangkan nama bagi garam M tersebut.

.....

- b. Nyatakan formula kimia bagi baki garam yang terbentuk semasa penguraian garam M yang anda nyatakan di (a).

.....

- c. Nyatakan nama gas yang berwarna perang dan gas tanpa warna yang terbebas semasa penguraian garam M.

Gas berwarna perang :

Gas tanpa warna :

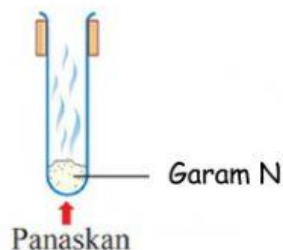
- d. Nyatakan ujian untuk mengesahkan kehadiran gas berwarna perang yang anda nyatakan di (c).

.....

- e. Gas tanpa warna yang terbebas semasa penguraian garam M diuji dengan kayu uji berbara. Nyatakan pemerhatian bagi ujian tersebut.

.....

2. Dua spatula garam N yang dipanaskan terurai membentuk baki garam dan membebaskan gas. Baki garam yang terbentuk berwarna kuning semasa panas dan putih semasa sejuk. Penguraian garam N membebas gas tanpa warna yang mengeruhkan air kapur.



- a. Cadangkan nama bagi garam N tersebut.

.....

- b. Nyatakan formula kimia bagi baki garam yang terbentuk semasa penguraian garam N yang anda nyatakan di (a).

.....

- c. Nyatakan nama gas tanpa warna yang terbebas semasa penguraian garam N.

Gas tanpa warna :

3. Padankan gas berikut dengan ujian dan pemerhatian yang sepadan.

H₂

Kayu uji berbara dimasukkan ke dalam tabung uji.

Air kapur menjadi keruh.

CO₂

Alirkan gas ke dalam larutan KMnO₄ berasid melalui salur penghantar

Warna larutan berubah daripada ungu kepada tanpa warna

SO₂

Gas yang terbebas dialirkan ke dalam air kapur melalui salur penghantar.

Warna kertas litmus berubah merah.

NO₂

Kayu uji bernyala dimasukkan ke dalam tabung uji.

Kayu uji menyala lebih terang.

O₂

Kertas litmus biru lembap diletakkan dekat mulut tabung uji.

Bunyi 'pop' kedengaran