

TUJUAN
AIM

Untuk mengkaji ciri-ciri kalsium karbonat.
To investigate the properties of calcium carbonate.

RADAS
APPARATUS

Tabung uji, tabung didih, pemegang tabung uji, penunu Bunsen, tiub penghantar, gabus, spatula
Test tube, boiling tube, test tube holder, Bunsen burner, delivery tube, cork, spatula

BAHAN
MATERIAL

Batu kapur, asid hidroklorik, air suling, air kapur
Limestone, hydrochloric acid, distilled water, lime water

Langkah-langkah <i>Steps</i>	Susunan radas <i>Arrangement of apparatus</i>	Pemerhatian <i>Observation</i>	Penerangan dan persamaan tindak balas kimia <i>Explanation and equation of chemical reaction</i>
<p>Kesan haba / Effect of heat</p> <p>1 Satu spatula kalsium karbonat dimasukkan ke dalam tabung didih. <i>One spatula calcium carbonate is placed in a boiling tube.</i></p> <p>2 Radas disusun seperti dalam rajah. / <i>The apparatus is arranged as in the diagram.</i></p> <p>3 Kalsium karbonat dipanaskan dengan kuat. <i>Calcium carbonate is heated up strongly.</i></p>			<p>• _____ dihasilkan</p>

Tindak balas dengan asid hidroklorik cair / Reaction with dilute hydrochloric acid

- 1 Satu spatula kalsium karbonat dimasukkan ke dalam tabung uji. / One spatula calcium carbonate is placed into a test tube.
- 2 5 ml asid hidroklorik cair dimasukkan ke dalam tabung uji. / 5 ml of dilute hydrochloric acid is filled into the test tube.
- 3 Dengan serta merta, alat radas disusun seperti dalam rajah. / Immediately, the apparatus is arranged as in the diagram.



• _____
dihasilkan

• Kalsium + Asid →
karbonat hidroklorik

_____ + _____ + _____

KESIMPULAN
CONCLUSION

Ciri-ciri kalsium karbonat termasuk: / The properties of calcium carbonate include:

- (i) _____ di dalam air.
- (ii) Bertindak balas dengan _____ dan membebaskan karbon dioksida.
- (iii) _____ dengan haba dan membebaskan karbon dioksida.