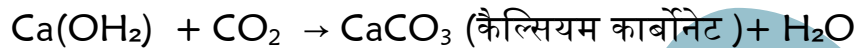


4. संगमरमर का रासायनिक सूत्र तथा उसके बनने की अभिक्रिया बताइए।

उत्तर-

संगमरमर को कैल्सियम कार्बोनेट कहते हैं। इसका रासायनिक सूत्र  $CaCO_3$  है। इसके निर्माण की अभिक्रिया इस प्रकार है-



5. संक्षारण किसे कहते हैं? इसके दो उदाहरण दीजिए।

उत्तर-

जब कोई धातु अपने आसपास अम्ल, नमी आदि के सम्पर्क में आती है तब ये संक्षारित होती हैं और इस अभिक्रिया को संक्षारण कहते हैं।

संक्षारण के उदाहरण हैं-

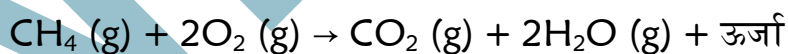
- i. चाँदी के ऊपर काली परत।
- ii. ताँबे के ऊपर हरी परत।

6. ऊष्माक्षेपी अभिक्रिया की परिभाषा तथा दो उदाहरण दीजिए।

उत्तर-

ऊष्माक्षेपी अभिक्रिया-जिन अभिक्रियाओं में उत्पाद के निर्माण के साथ-साथ ऊष्मा भी उत्पन्न होती है उन्हें ऊष्माक्षेपी रासायनिक अभिक्रिया कहते हैं। ऊष्माक्षेपी अभिक्रियाओं के कुछ अन्य उदाहरण हैं-

- i. प्राकृतिक गैस (मिथेन) का दहन-



- ii. साग-सब्जियों का विघटित होकर कंपोस्ट बनना भी ऊष्माक्षेपी अभिक्रिया का ही उदाहरण है

7. क्या होता है जब  $CO_2$  (गैस) चूना जल में प्रवाहित किया जाता है

- i. कम मात्रा में
- ii. ज्यादा मात्रा में?

उत्तर-

- i. कम मात्रा में प्रवाहित करने पर-



जब  $\text{CO}_2$  को कम मात्रा में चुना जल में प्रवाह कराते है तब [Calcium carbonate](#) का श्वेत अवक्षेप बनता है

ii. ज्यादा मात्रा में प्रवाहित करने पर-



जब  $\text{CO}_2$  को अधिक मात्रा में चुना जल में प्रवाह कराते है तब Calcium bicarbonate बनता है