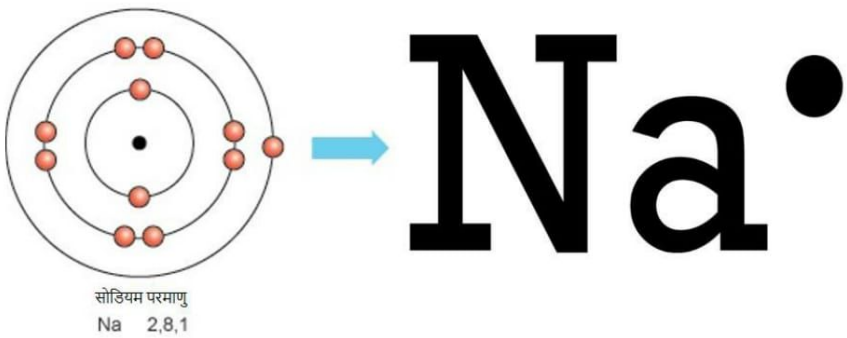
पेज 54

प्रश्न 1:

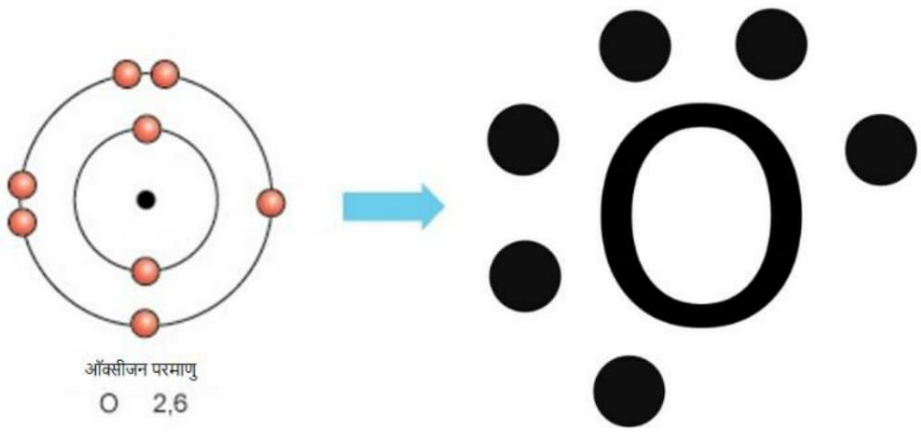
(i) सोडियम, ऑक्सीजन एवं मैग्नीशियम के लिए इलेक्ट्रॉन – बिंदु संरचना लिखिए।
(ii) इलेक्ट्रॉन के स्थानांतरण के द्वारा Na_2O एवं MgO का निर्माण दर्शाइए।
(iii) इन यौगिकों में कौन से आयन उपस्थित हैं?

उत्तर 1:

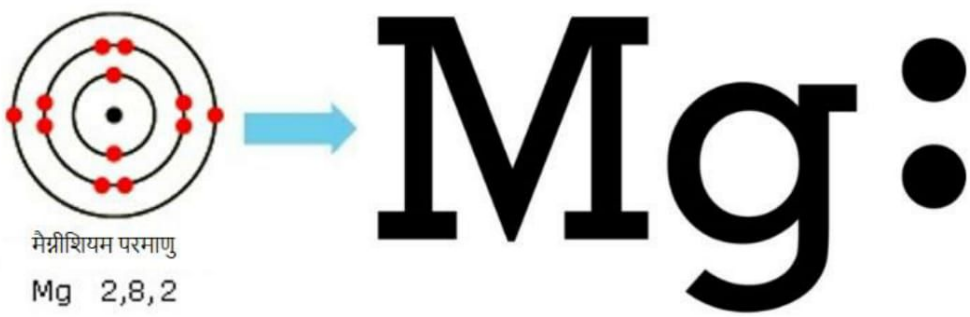
(i) सोडियम के लिए इलैक्ट्रोन बिंदु की संरचना Na - परमाणु (2, 8, 1) = Na



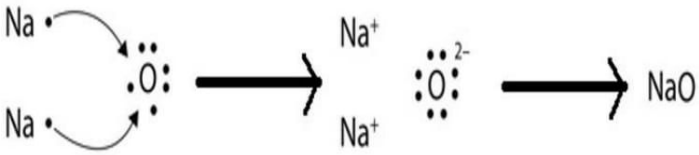
ऑक्सीजन के लिए इलैक्ट्रोन बिंदु की संरचना ऑक्सीजन परमाणु (2, 6) = O

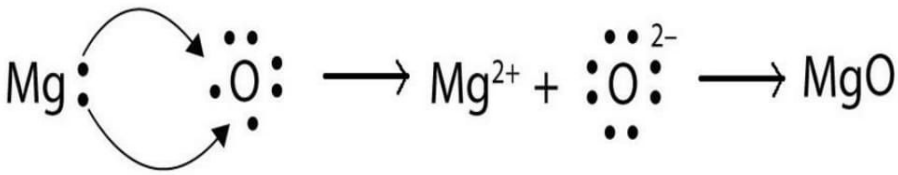


मैग्नीशियम के लिए इलैक्ट्रोन बिंदु की संरचना मैग्नीशियम परमाणु-(2, 8, 2) = Mg



(ii) इलेक्ट्रॉन के स्थानांतरण के द्वारा Na_2O एवं MgO का निर्माण दर्शाइए।





(iii) इन यौगिकों में कौन से आयन उपस्थित हैं?
इन यौगिकों में Mg^{2+}, O^{2-} एवं Na^{+} के आयन उपस्थित हैं ।

प्रश्न 2:

आयनिक यौगिकों का गलनांक उच्च क्यों होता है?

उत्तर 2:

आयनिक यौगिकों का गलनांक उच्च इसलिए होता है कि इसके मजबूत अंतः आयनिक आर्कषण को तोड़ने के लिए अत्यधिक ऊर्जा की आवश्कता होती है।