

විශාල විද්‍යාලය

2 වන වර පරීක්ෂණය - 2019

12 ස්‍රේණිය

බහුවර්ණ :

- |          |         |
|----------|---------|
| 01) - 3  | 26) - 3 |
| 02) - 3  | 27) - 5 |
| 03) - 2  | 28) - 4 |
| 04) - 2  | 29) - 4 |
| 05) - 5  | 30) - 2 |
| 06) - 3  | 31) - 3 |
| 07) - 11 | 32) - 1 |
| 08) - 1  | 33) - 5 |
| 09) - 3  | 34) - 5 |
| 10) - 2  | 35) - 1 |
| 11) - 2  | 36) - 2 |
| 12) - 5  | 37) - 2 |
| 13) - 3  | 38) - 4 |
| 14) - 1  | 39) - 2 |
| 15) - 3  | 40) - 1 |
| 16) - 2  | 41) - 1 |
| 17) - 2  | 42) - 4 |
| 18) - 5  | 43) - 4 |
| 19) - 3  | 44) - 1 |
| 20) - 5  | 45) - 2 |
| 21) - 5  | 46) - 4 |
| 22) - 2  | 47) - 3 |
| 23) - 1  | 48) - 4 |
| 24) - 3  | 49) - 2 |
| 25) - 3  | 50) - 3 |

විෂ්ලේෂණය

- (01) a) (i) A - C E - Ne  
B - N F - Na  
C - O G - Mg  
D - F

(ii) a) E (Ne)

b) A (C) , C (O)

c) B (N) , C (O)

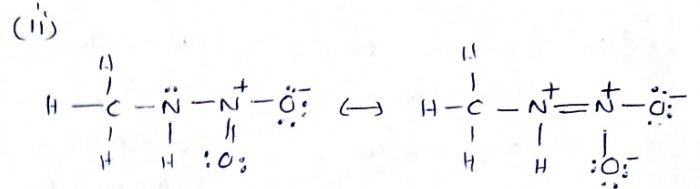
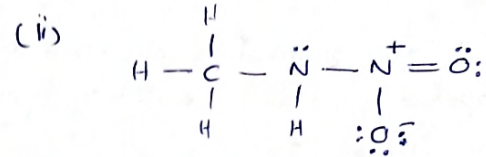
d) F (Na)

e) F (Na)

(iii) a) MgO

b) අයනික දැලි

(b) (i) P - C (කාබන්) Q - N (නයිට්‍රජන්)  
R - N (නයිට්‍රජන්) X - O (ඔක්සිජන්)



(c) (i) සත්‍යයයි.

අයනික දැලි ජලයට දියවීමේ (+) අයන ගුණ අයන ලෝහය වෙන්වී ජලයේ දියවීම තුළින් මෙයන් ජලාශ්‍රිත දැලි නිදා ජලයේ දියවෙයි.

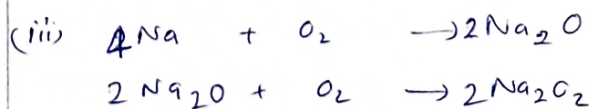
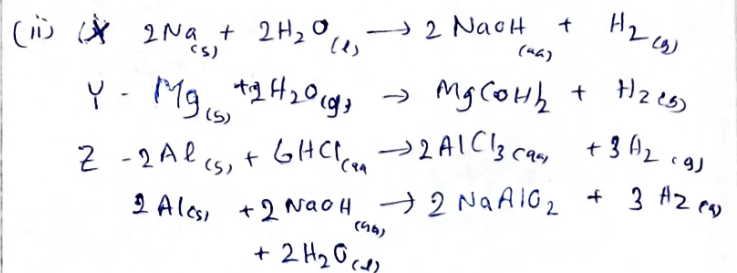
(ii) සත්‍යයයි.

H<sub>2</sub>O ට H බන්ධන 2 ක් පවතින අතර HF අනු අතර පවතින්නේ H බන්ධන 1 කි. බැවින් H<sub>2</sub>O හි අනු අතර බන්ධන බිඳීම HF ට සාපේක්ෂව අපහසුය.

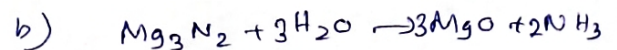
(iii) අසත්‍යයයි.

HBx හි H<sub>2</sub>S අනු ද්‍රාව්‍ය අනු බාවන් දියවීම - දියවීම බන්ධනවල පවතියි.

(02) (i) X - Na Z - Al  
Y - Mg



(iv) a) D - Mg<sub>3</sub>N<sub>2</sub>  
E - MgO



c) X - සමමය  
Y - සමමය  
Z - සමමය.

