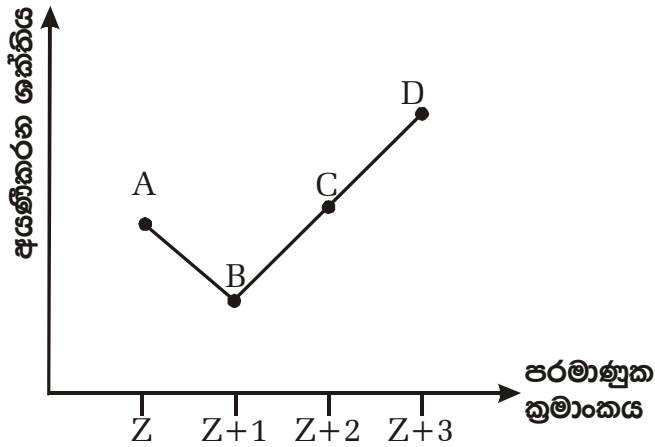




VI. Q හා S සංයෝජනය වීමෙන් සෑදෙන සංයෝගයේ අණුක සූත්‍රය සොයා ලුවීස් ව්‍යුහය අඳින්න.

(02) A, B, C සහ D යනු පිළිවෙලින් පරමාණුක ක්‍රමාංකය Z, (Z+1), (Z+2), (Z+3) වන අන්තර්ක නොවන මූලද්‍රව්‍ය වල පළමුවැනි අයනීකරණ ශක්තිවල විචලනය ප්‍රස්ථාරය ලෙස පහත නිරූපණය කර ඇත.



B හි ඔක්සයිඩය ආම්ලික ගුණ දක්වයි.

මෙහි හයිඩ්‍රජිනීය ආම්ලික ගුණ දක්වන අතර වායුමය වීම හයිඩ්‍රජිනයේ සාපේක්ෂ අණුක ස්කන්ධය 30 – 40 අතර වේ.

(i) සංකේත වලට අදාළ මූලද්‍රව්‍ය වල නියම සංකේත දක්වන්න.

(ii) A හා C අතර සංයෝජනයෙන් සෑදෙන සංයෝග(ය) හි සූත්‍ර(ය) දක්වන්න.

(03) ආවර්තිතා වගුවේ වූ පරමාණුක ක්‍රමාංකය 1 - 18 දක්වා වූ මූලද්‍රව්‍ය සම්බන්ධවූ පහත සඳහන් ප්‍රශ්නවලට පිළිතුරු සපයන්න.

(i) ප්‍රභලම ඔක්සිකාරක මූලද්‍රව්‍ය

.....

(ii) ඛනුරූපීතාවය පෙන්නවන මූලද්‍රව්‍යය/මූලද්‍රව්‍ය

.....

(iii) ජල විච්ඡේදනයෙන් අම්ලයක් හා භෂ්මයක් ලබාදෙන ක්ලෝරයිඩයක් සාදන මූලද්‍රව්‍යය

.....

(iv) ඉහලම 3 වන අයනීකරණ චන්තැල්පිය ඇති මූලද්‍රව්‍යය

.....

(v) මධ්‍ය පරමාණුවේ අවසාන කවචයේ ඉලෙක්ට්‍රෝන අන්තකය සම්පූර්ණ නොකරමින් සංයෝග සාදන මූලද්‍රව්‍යය/මූලද්‍රව්‍ය

.....

(vi) ආම්ලික ඔක්සයිඩයක් හා ආම්ලික හයිඩ්‍රයිඩයක් සාදන මූලද්‍රව්‍යය / මූලද්‍රව්‍ය

.....

**ආවර්තිතාව ඔහු වරණ ගැටලු**

01. O, F, Na, K, Ca, Ga සහ As යන මේවා සලකන්න. මේවායින් කුමන එකෙහි පරමාණුක අරය වඩාත් විශාල වේද?  
 (1) O (2) F (3) C (4) Al (5) පිළිතුර දී නැත  
**(2011)**

02. දෙවැනි ආවර්තයේ Li සිට F තෙක් මූලද්‍රව්‍ය පිළිබඳව පහත සඳහන් කුමන ප්‍රකාශය සත්‍ය නොවේ ද?  
 (1) ඉහළම සෘණ ඉලෙක්ට්‍රෝන බන්ධුතාව පෙන්වන්නේ F ය.  
 (2) ඉහළම ධන ඉලෙක්ට්‍රෝන බන්ධුතාව පෙන්වන්නේ Be ය.  
 (3) ඉහළම ඔක්සිකරණ අවස්ථාව පෙන්වන්නේ C ය.  
 (4) Li සිට F තෙක් පරමාණුක අරයන් අඩු වේ.  
 (5) කැටයන සෑදීමේ හැකියාව සහ ඔක්සිහාරක ලෙස ක්‍රියාකිරීමේ හැකියාව Li සිට F තෙක් අඩු වේ.  
**(2012)**

03. B, Be, Cl, Al සහ Ca යන පරමාණු සලකන්න. ඉලෙක්ට්‍රෝන තුනක් ඉවත් කිරීම පහසු වන්නේ මින් කුමන පරමාණුවෙහිද?  
 (1) Be (2) B (3) C (4) Al (5) Ca

04. බාහිරම ශක්ති මට්ටමේ එක ඉලෙක්ට්‍රෝනයක් පමණක් ඇත්තේ මින් කුමන පරමාණුවෙහිද?  
 (1) B (2) N (3) Cl (4) Cr (5) Zn

05. පරමාණුක ක්‍රමාංකය 34 වූ මූලද්‍රව්‍යයේ ඉලෙක්ට්‍රෝනික වින්‍යාසය මෙම වර්ගයේ  
 (1)  $d^{10} s^2 p^6$  (2)  $d^{10} s^2 p^4$  (3)  $s^2 p^6$  (4)  $d^{10} s^2$  (5)  $d^9 s^2 p^3$

06. A, B, C, D සහ E ආවර්ථිතා වගුවේ ආන්තරික නොවන අනුයාත මූලද්‍රව්‍ය පහක් වේ.  $CE_3$  යන අණුක සූත්‍රය ඇති සංයෝගයක් C සහ E වලින් සෑදේ. A යන මූලද්‍රව්‍ය මින් කුමක් විය හැකිද?  
 (1) කාබන් (2) නයිට්‍රජන් (3) ඇලූමිනියම් (4) සල්ෆර් (5) කිසිවක් නොවේ