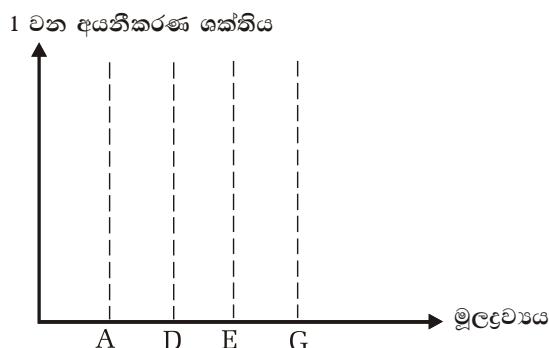


- (i) A හා D කාමර උෂ්ණත්වයේදී සහ වන අතර E හා G කාමර උෂ්ණත්වයේදී වාපු වේ. A, B, D හා E හඳුනාගන්න.
- (ii) A, D, E හා G වල සහස්‍යාත අරය වැඩිවන පිළිවෙළ ලියා දක්වන්න. (සත්‍ය සංකේත හාවිතා කරන්න.)
- (iii) A, D, E හා G හි පලමු අයනීකරණ ගක්ති විවෘතය දී ඇති ප්‍රස්ථාරයේ ඇද දක්වන්න.



- (c) පෙශටෝනයක ස්කන්ධය Xg ද ඉලෙක්ට්‍රෝනයක ස්කන්ධය Yg ද නියුලෝනයක ස්කන්ධය Zg ද වේ.
- (i) පරමාණුක කුමාංකය P හා ස්කන්ධ කුමාංකය Q වූ M නම් ලෝහයේ සා.ප.ස්. සඳහා ඉහත සංකේත මගින් ප්‍රකාශනයක් ලියන්න. (ලෝහයේ සා.ප.ස්. R වේ.)
- (ii) ඇවගාචිරේ නියතය $Lmol^{-1}$ නම් M වල මුළු ස්කන්ධය සඳහා ප්‍රකාශනයක් ලියන්න.
- (iii) $^{18}_8O$ හි මුළු ස්කන්ධය සඳහා L නොමැති ප්‍රකාශනයක් ලියන්න.

- (d) හයිඩ්‍රූජන් පරමාණුවේ ඉලෙක්ට්‍රෝනයක් $n = 5$ (-52 kJmol^{-1}) ගක්ති මට්ටමේ සිට $n = 2$ (-326 kJmol^{-1}) ගක්ති මට්ටමේ සංක්‍රමණය විමෙනි විමෙනිවනය වන තරංගයේ තරංග ආයාමය ආසන්න ප්‍රජාවට කුමක් වේද?

The Periodic Table

	57	58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71
	La	Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Kr
	89	90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102	103
	Ac	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr