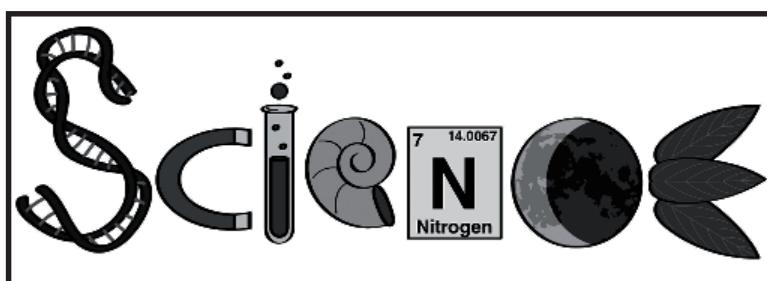
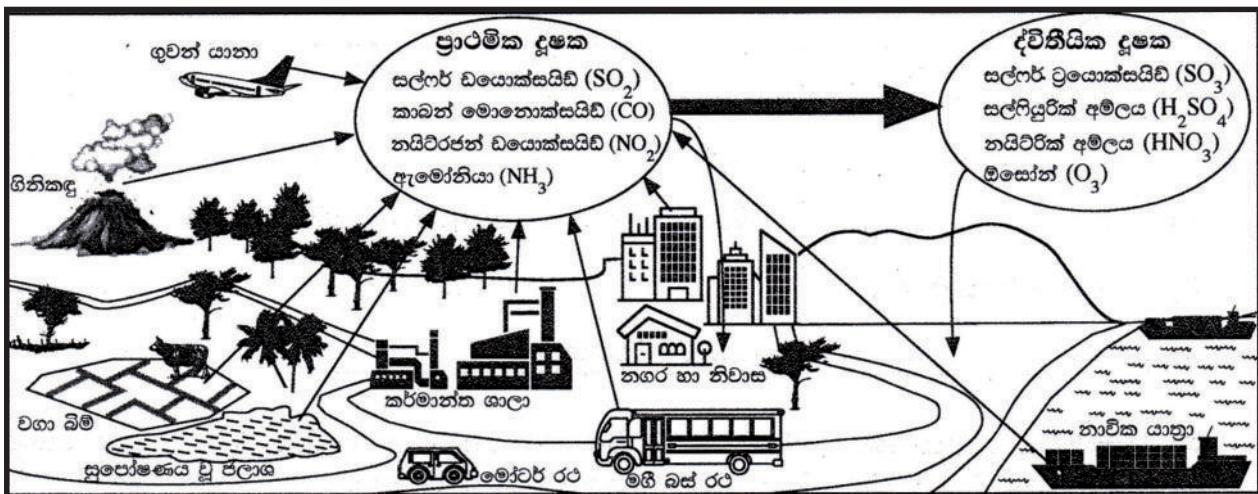




ශ්‍රී ලංකා විශාල දෙපාර්තමේන්තුව
අ.පො.ක. (කා.පෙළ) විශාලය - 2020

34 - විද්‍යාව

ලක්ණු දීමේ පටිපාටිය



මෙය උත්තරපතු පරීක්ෂකවරුන්ගේ ප්‍රයෝගනය සඳහා සකස් කෙරිණි.
 ප්‍රධාන පරීක්ෂක රස්වීමේ දී ඉදිරිපත්වන අදහස් අනුව මෙහි වෙනස්කම් කරනු ලැබේ.

ශ්‍රී ලංකා විභාග දෙපාර්තමේන්තුව

අ.පො.ස. (සා.පෙළ) විභාගය - 2020

34 - විද්‍යාව

ලකුණු දීමේ පටිපාටිය

I පත්‍රය

ප්‍රශ්න සංඛ්‍යාව	=	40
එක් ප්‍රශ්නයක නිවැරදි පිළිතුර සඳහා ප්‍රදානය කෙරෙන ලකුණු ගණන	=	2
මුළු ලකුණු ගණන	=	2 x 40 = 80

II පත්‍රය

A කොටස

අනිවාර්ය ප්‍රශ්න 4කින් සමන්විත ය.

එක් ප්‍රශ්නයක නිවැරදි පිළිතුර සියල්ල සඳහා ප්‍රදානය කෙරෙන ලකුණු ගණන	=	15
ප්‍රශ්න 4 සඳහා මුළු ලකුණු ගණන	=	4 x 15 = 60

B කොටස

ප්‍රශ්න 5කින් සමන්විත ය.

තෝරාගත් ප්‍රශ්න 3කට පමණක් පිළිතුර සැපයිය යුතුය.

එක් ප්‍රශ්නයක නිවැරදි පිළිතුර සියල්ල සඳහා ප්‍රදානය කෙරෙන ලකුණු ගණන	=	20
ප්‍රශ්න 3ක් සඳහා මුළු ලකුණු ගණන	=	20 x 3 = 60

I පත්‍රය සඳහා ලකුණු ගණන	=	80
II පත්‍රය A හා B කොටස් 2ක සඳහා ලකුණු ගණන	=	120
මුළු ලකුණු ගණන	=	200
අවසාන ලකුණු ගණන	=	200 - 2 = 100

අ.පො.ස. (සා.පෙ.ල) විභාගය - 2020
උත්තරපත්‍ර ලකුණු කිරීමේ පොදු හිල්පිය ක්‍රම

උත්තරපත්‍ර ලකුණු කිරීමේ හා ලකුණු ලැයිස්තුවල ලකුණු සටහන් කිරීමේ සම්මත ක්‍රමය අනුගමනය කිරීම අනිවාර්යයෙන් ම කළ යුතුවේ. ඒ සඳහා පහත පරිදි කටයුතු කරන්න.

1. උත්තරපත්‍ර ලකුණු කිරීමට රතුපාට බෝල් පොයින්ට් පැනක් පාවිච්චි කරන්න.
2. සැම උත්තරපත්‍රයක ම මූල් පිටුවේ සහකාර පරීක්ෂක සංකේත අංකය සටහන් කරන්න.
ලකුණු සටහන් කිරීමේදී පැහැදිලි ඉලක්කමෙන් ලියන්න.
3. ඉලක්කම් ලිවීමේදී වැරදුණු අවස්ථාවක් වේ නම් එය පැහැදිලිව තනි ඉරකින් කපා හැර තැවත ලියා අත්සන යොදන්න.
4. එක් එක් ප්‍රශ්නයේ අනු කොටස්වල පිළිතුරු සඳහා හිමි ලකුණු ඒ ඒ කොටස අවසානයේ Δ ක් තුළ ලියා දක්වන්න. අවසාන ලකුණු ප්‍රශ්න අංකයන් සමග \square ක් තුළ, හාග සංඛ්‍යාවක් ලෙස ඇතුළත් කරන්න. ලකුණු සටහන් කිරීම සඳහා පරීක්ෂකවරයාගේ ප්‍රයෝගනය සඳහා ඇති තිරුව හාවිත කරන්න.

අදාහරණ : ප්‍රශ්න අංක 03

(i)	√	
.....
(ii)	√	
.....
(iii)	√	
.....
03	(i) $\frac{4}{5}$	+ (ii) $\frac{3}{5}$	= (iii) $\frac{3}{5}$
			

බහුවරණ උත්තරපත්‍ර

01. ලකුණු දීමේ පටිපාටිය අනුව නිවැරදි වරණ ක්‍රියා පත්‍රයේ සටහන් කරන්න. එසේ ලකුණු කළ ක්‍රියා බිලේඛි තළයකින් කපා ඉවත් කරන්න. ක්‍රියා පත්‍රය උත්තරපත්‍රය මත නිවැරදිව තබා ගත හැකි වන පරිදි විෂය අංක කොටුව හා නිවැරදි පිළිතුරු ගණන දක්වෙන කොටුව ද කපා ඉවත් කරන්න. හරි පිළිතුරු හා වැරදි පිළිතුරු ලකුණු කළ හැකි වන පරිදි එක් එක් වරණ පේලිය අවසානයේ හිස් තිරයක් ද කපා ඉවත් කරන්න. කපා ගත් ක්‍රියා පත්‍රය ප්‍රධාන පරීක්ෂකවරයා ලබා අත්සන් යොදා අනුමත කර ගන්න.
02. අනතුරුව උත්තරපත්‍ර හොඳින් පරීක්ෂා කර බලන්න. කිසියම් ප්‍රශ්නයකට එක් පිළිතුරකට වඩා ලකුණු කර ඇත්තාම හෝ එකම පිළිතුරකට ලකුණු කර නැත්තාම හෝ වරණ කැඳී යන පරිදි ඉරක් අදින්න. ඇතැම් විට අයදුම්කරුවන් විසින් මුළුන් ලකුණු කර ඇති පිළිතුරක් මකා වෙනත් පිළිතුරක් ලකුණු කර තිබෙන්නට ප්‍රථම. එසේ මකන ලද අවස්ථාවකදී පැහැදිලිව මකා නොමැති නම් මකන ලද වරණය මත ද ඉරක් අදින්න.
03. ක්‍රියා පත්‍රය උත්තරපත්‍රය මත නිවැරදිව තබන්න. නිවැරදි පිළිතුර ලකුණකින් ද, වැරදි පිළිතුර ලකුණකින් ද ලකුණු කරන්න. නිවැරදි පිළිතුරු සංඛ්‍යාව ඒ ඒ වරණ තිරයට පහළින් ලියා දක්වන්න.

අනතුරුව එම සංඝා එකතු කර මූල්‍ය නිවැරදි පිළිතුරු සංඝාව අදාළ කොටුව තුළ ලියන්න. ලකුණු පරිවර්තනය කළ යුතු අවස්ථාවලදී පරිවර්තිත ලකුණු අදාළ කොටුව තුළ ලියන්න.

ව්‍යුහගත රචනා හා රචනා උත්තරපත්‍ර :

1. අයදුම්කරුවන් විසින් උත්තරපත්‍රයේ හිස්ව තබා ඇති පිටු හරහා රේඛාවක් ඇද කපා හරින්න. වැරදි හෝ තුළුණු පිළිතුරු යටින් ඉරි අදින්න. ලකුණු දිය හැකි ස්ථානවල හරි ලකුණු යෙදීමෙන් එය පෙන්වන්න.
2. ලකුණු සටහන් කිරීමේදී ඕචර්ලන්ඩ් කඩදාසියේ දකුණු පස තීරය යොදා ගත යුතු වේ.
3. සැම ප්‍රශ්නයකට ම දෙන මූල්‍ය ලකුණු උත්තරපත්‍රයේ මූල්‍ය පිටුවේ ඇති අදාළ කොටුව තුළ ප්‍රශ්න අංකය ඉදිරියෙන් අංක දෙකකින් ලියා දක්වන්න. ප්‍රශ්න පත්‍රයේ ද ඇති උපදෙස් අනුව ප්‍රශ්න තෝරා ගැනීම කළ යුතුවේ. සියලු ම උත්තර ලකුණු කර ලකුණු මූල්‍ය පිටුවේ සටහන් කරන්න. ප්‍රශ්න පත්‍රයේ ද ඇති උපදෙස්වලට පටහැනිව වැඩි ප්‍රශ්න ගණනකට පිළිතුරු ලියා ඇත්තම අඩු ලකුණු සහිත පිළිතුරු කපා ඉවත් කරන්න.
4. පරීක්ෂාකාරීව මූල්‍ය ලකුණු ගණන එකතු කොට මූල්‍ය පිටුවේ නියමිත ස්ථානයේ ලියන්න. උත්තරපත්‍රයේ සැම උත්තරයකටම ද ඇති ලකුණු ගණන උත්තරපත්‍රයේ පිටු පෙරලමින් නැවත එකතු කරන්න. එම ලකුණ ඔබ විසින් මූල්‍ය පිටුවේ එකතුව ලෙස සටහන් කර ඇති මූල්‍ය ලකුණට සමාන දියී නැවත පරීක්ෂා කර බලන්න.

ලකුණු ලැයිස්තු සකස් කිරීම :

එක් පත්‍රයක් පමණක් ඇති විෂයන් හැර ඉතිරි සියලු ම විෂයන්හි අවසාන ලකුණු ඇගයීම් මණ්ඩලය තුළදී ගණනය කරනු නොලැබේ. එබැවින් එක් එක් පත්‍රයට අදාළ අවසාන ලකුණු වෙන වෙනම ලකුණු ලැයිස්තුවලට ඇතුළත් කළ යුතු ය. I පත්‍රයට අදාළ ලකුණු, ලකුණු ලැයිස්තුවේ "Total Marks" තීරුවේ ඇතුළත් කර අකුරෙන් ද ලියන්න. අදාළ විස්තර ලකුණු ඇතුළත් කිරීමෙන් අනතුරුව II පත්‍රයේ අවසාන ලකුණු, ලකුණු ලැයිස්තුවේ "Total Marks" තීරුවේ ඇතුළත් කරන්න. 43 විතු විෂයයේ I, II හා III පත්‍රවලට අදාළ ලකුණු වෙන වෙනම ලකුණු ලැයිස්තුවල ඇතුළත් කර අකුරෙන් ද ලිවිය යුතු වේ.

21 - සිංහල හාජාව හා සාහිත්‍යය, 22 - දෙමළ හාජාව හා සාහිත්‍යය යන විෂයන්හි I පත්‍රයේ ලකුණු ඇතුළත් කර අකුරෙන් ලිවිය යුතු ය. II හා III පත්‍රවල විස්තර ලකුණු ඇතුළත් කර ඒ ඒ පත්‍රයේ මූල්‍ය ලකුණු, ලකුණු ලැයිස්තුවට ඇතුළත් කළ යුතු ය.

සැ.යු :- සැම විටම එක් එක් පත්‍රයට අදාළ මූල්‍ය ලකුණු පූර්ණ සංඝාවක් ලෙස ඇතුළත් කළ යුතු ය. කිසිදු අවස්ථාවක පත්‍රයේ අවසාන ලකුණු දීම සංඝාවකින් හෝ භාග සංඝාවකින් නොතැබේය යුතු ය.

I පත්‍රයේ අභිමතකාර්ථ පිළිබඳ හැඳින්වීමක්

විද්‍යාව I ප්‍රය්‍න පත්‍රය බහුවරණ 40කින් සමන්විත ය. ඒ සඳහා ලබා දෙන කාලය පැය එකකි. විෂය නිර්දේශයේ එකක වැඩි ප්‍රමාණයක් ආවරණය කරමින් ප්‍රය්‍න ඉදිරිපත් කිරීම මෙම ප්‍රය්‍න පත්‍රයෙන් අපේක්ෂා කෙරේ. ප්‍රධාන නිපුණතා හතරෙහි විෂය සන්ධාරය සඳහා වෙන් කරන ලද කාලය පදනම් කරගෙන ප්‍රය්‍න සංඛ්‍යාව තීරණය කිරීම සිදු කෙරේ.

ප්‍රය්‍න සැකසීමේ දී දැනුම, අවබෝධය හා භාවිතය වැනි සරල මානසික හැකියා කෙරෙහි වැඩි අවධානයක් යොමුකර ඇත. එමෙන්ම විශ්ලේෂණ, සංශ්ලේෂණය හා ඇගයීම වැනි ඉහළ මානසික හැකියා පිරික්සීම ද යම්තාක් යුරට සිදු කෙරේ. විෂය කරුණු පිළිබඳ නිවැරදි, නිරවුල් දැනුම විමසා බැලීම කෙරෙහි මෙහි දී අවධානය යොමු කර ඇත. ගිශ්‍යයා තරකානුකූල ව හා විවාරකිලි ව කටයුතු කරන්නේ දැයි මැන බැලීම ද මින් අපේක්ෂා කෙරේ.

ලකුණු දීමේ පටිපාටිය - I පත්‍රය

පළමුවන පත්‍රය ලකුණු කිරීම සඳහා උපදෙස්

01. ලකුණු කිරීම සඳහා ඔබ පිළියෙළ කර ගන්නා ක්‍රියාවත ප්‍රධාන පරීක්ෂක ලබා සහතික කරවා ගන්න.
02. පළමුවෙන් ම උත්තර පත්‍රය පරීක්ෂා කර එක් එක් ප්‍රශ්නයක් සඳහා පිළිතුරු එකකට වඩා ලකුණු කර ඇත්තාම් හෝ ලකුණු කර නැත්තාම් හෝ වරණ හතරම කැපී යන සේ ඉරක් අදින්න.
03. ඇතැම් විට අයදුම්කරුවන් විසින් මූලින් ලකුණු කර ඇති පිළිතුරක් කපා දමා වෙනත් පිළිතුරක් ලකුණු කර තිබෙන්නට පුළුවනා. එවිට එම ඉතිරි කර ඇති කතිරය ඔහුගේ/ඇයගේ පිළිතුර ලෙස සලකා හරි හෝ වැරදි ලෙස ලකුණු කරන්න.
04. අපේක්ෂකයා ලකුණු කර ඇති පිළිතුර මත හරි, වැරදි (✓, x) ලකුණු නොදුමන්න.
05. වරණ ජේලි අග ඇති හිස් තීරය ක්‍රියාවක් වන සේ කපා හැර එම තීරුවෙහි ම හරි හෝ වැරදි (✓/x) බව දක්වන්න.
06. ක්‍රියාවක් යොදා ගන්නා විට නිවැරදි සිහුම ගැන විශේෂයෙන් පරීසිසම් වන්න.
07. එක් එක් තීරුවෙහි නිවැරදි උත්තර සංඝාව පහළට එකතු කර ඒ ඒ තීරුවෙහි ම යටින් ලියා ඒවා එකතු කර තිවැරදි පිළිතුරු ගණන (xx ලෙස) දකුණු පස අභ්‍යන්තර කොටුව තුළ ලියන්න.
08. ලකුණු එකතු කිරීම, මුළු ලකුණ දෙවන පත්‍රයේ සටහන් කිරීම යන අවස්ථාවල දී බෙහෙවින් පරීක්ෂාකාරී වන්න. මෙහිදී නිවැරදි පිළිතුරු සංඝාව 2 න් ගුණ කර II වන පත්‍රයේ ලකුණු තීරුවේ සටහන් කරන්න.

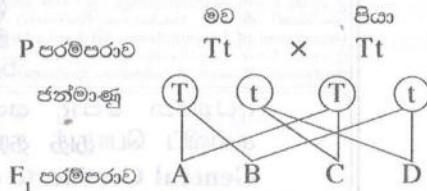
1 පත්‍රය

ප්‍රශ්න අංකය	ඉගෙනුම් එල
1	ඡේවයේ ව්‍යුහමය හා කෘත්‍යාලය ඒකකය සෙසලය බව ප්‍රකාශ කරයි.
2	පරමාණුවල ගුහ ආකෘතිය විස්තර කරයි.
3	m නියත විට $a \propto F$, F නියත විට $a \propto 1/m$ සම්බන්ධතා පරීක්ෂණාත්මකව පෙන්වයි.
4	සෙසලයේ හැඩය අනුව ජේං පටක හඳුනාගනියි.
5	අයනික සහ සහසිංහුර සංයෝගවල ආකෘති ගොඩනගයි.
6	තාප සංක්‍රමණය වන විවධ ආකාර සඳහා උදාහරණ ඉදිරිපත් කරයි.
7	පෙරව එක්රස්ලීමේ අහිතකර බලපැමි විස්තර කරයි.
8	විස්ථාපන - කාල ප්‍රස්ථාර මගින් 'ප්‍රවේශය' යන්න විස්තර කරයි.
9	හිමොගිලියාව, වර්ණන්ධතාව, තැලැසීමියාව සහ ඇලි බව වැනි ප්‍රවේණී ආබාධ පැහැදිලි කිරීම සඳහා ප්‍රතිබඳ්ධතාන සංකල්පය පිළිබඳ අවබෝධය විදහා දක්වයි
10	හිමොගිලියාව, වර්ණන්ධතාව, තැලැසීමියාව සහ ඇලි බව වැනි ප්‍රවේණී ආබාධ පැහැදිලි කිරීම සඳහා ප්‍රතිබඳ්ධතාන සංකල්පය පිළිබඳ අවබෝධය විදහා දක්වයි
11	විශ්‍යාපනය හා සම්බන්ධ හෝතික රාජී විස්තර කරයි. (දුර, විස්ථාපනය, වේගය, ප්‍රවේශය සහ ත්වරණය)
12	ඉලෙක්ට්‍රෝන වින්‍යාසය පදනම් කර ගනිමින් ආවර්තිතා වගුව ගොඩනගයි.
13	ස්කන්ධය, දුවා ප්‍රමාණය සහ මුවුලික ස්කන්ධය අතර සම්බන්ධතා පදනම් කර ගනිමින් ගණනය කිරීම්වල යෙදෙයි.
14	ආවර්තනයක් ඔස්සේන් ඉදිරියටත්, කාණ්ඩයක් ඔස්සේ පහළටත්, මූලුව්‍යවල පළමුවන අයනීකරණ ගක්තිය හා විද්‍යුත් සාණනාව වෙනස්වන රටා හඳුනා ගනියි
15	කාබොහයිඩ්රේට, ප්‍රෝටීන, ලිපිඩ, න්‍යූජ්ටික අම්ල, බතිජ, විටමින් සහ ජලයෙහි කාර්යභාරය විස්තර කරයි
16	අතැම් බෝනොවන රෝග සඳහා වෙනස්වන ඡේවන රටාව හේතු කාරකය බව පිළිගනියි.
17	කාබොහයිඩ්රේට, ප්‍රෝටීන, ලිපිඩ සහ න්‍යූජ්ටික අම්ලවල සංයුතිය හා උදාහරණ ප්‍රකාශ කරයි.
18	එල හා බිජවල අනුවර්තන ඉස්මතු කරමින් ඒවා ව්‍යාප්ත වන ක්ම හඳුනාගනියි.
19	සංස්කරණ ක්‍රියාවලිය සහ අධිරෝපණ ක්‍රියාවලිය විස්තර කරයි.
20	පුරුණ අභ්‍යන්තර පරාවර්තන සංසිද්ධිය සහ එහි හාවිත පැහැදිලි කරයි.
21	මක්සිජන්වල අවශ්‍යකාව සහ පිට කරන ගක්ති ප්‍රමාණය මත සවායු සහ නිර්වායු ග්‍රැවසනය සන්ස්කන්දානය කරයි.
22	පාෂේයවංශීන් පිස්කේස්, අම්ලිඩ්‍යා, රේජ්වීලියා, ආවේෂ හා මොලියා ලෙස වර්ගිකරණය කරයි.
23	අවශ්‍ය පරිදි විද්‍යුත් දාරාව පාලනය කර ගැනීම සඳහා ප්‍රතිරෝධක ශේෂීගත ව හා සමාන්තරගත ව සම්බන්ධ කිරීම ඉතා පලදායි උපක්‍රමයක් බව පිළිගනියි.
24	දෙන ලද ලේඛවල ප්‍රතිකියා සසඳුම්න් ඒවා සඳහා සක්‍රියතා ශේෂීය ගොඩ නගයි.
25	සමහර ඡේව ස්වරුප, ජීවීන් හෝ අංශ්‍ය වස්තු හෝ ලෙස වෙන් කර හඳුනා ගැනීමට අපහසු බව පිළිගනියි
26	මුහුදු ජලය මගින් ලුණු නිෂ්පාදනය කිරීමේ ක්‍රියාවලිය විස්තර කරයි.
27	සරල ක්‍රියාකාරකමක් මෙහෙයුම්න් ආකෘතියිඩ් මූලධර්මය ආදර්ශනය කරයි. (ගණනය කිරීම අංශ්‍යා තොරතුරු)
28	ආභාර ජීරණ පද්ධතිය ආශ්‍යා රෝග, ආබාධ හා ඒවා වැළැක්වීම පිළිබඳ තොරතුරු ඉදිරිපත් කරයි.

29	බල සූර්ණය සම්බන්ධ ගණනය කිරීමෙන් යෙදෙයි.
30	මිශ්‍රණයක සංයුතිය මුළු භාගයක් ලෙස ප්‍රකාශ කරයි.
31	ප්‍රතිත්වියා ශීසුතාව කෙරෙහි බලපාන සාධක ආදර්ශනය කිරීම සඳහා සරල ක්‍රියාකාරකම් මෙහෙයවයි.
32	ලදාසීනීකරණය යන පදය පැහැදිලි කරයි.
33	බලයේ දිගාව සෞයාගැනීම සඳහා ජ්‍යෙෂ්ඨම් වමත් නීතිය භාවිත කරයි.
34	උජ්‍යානත්ව වෙනස් වීමකින් තොරව, ද්‍රව්‍යාකයේ දී සහ තාපාංකයේ දී අවස්ථා විපර්යාස සිදුවන බව ප්‍රකාශ කරයි.
35	ඒකඇවයවක, බහුඇවයවක, බහුඇවයවිකරණය සහ ප්‍රනරුවර්තන ඒකක යන පද පැහැදිලි කරයි.
36	යකච්ඡල කැනෝඩ් ආරක්ෂාව සඳහා සුදුසු ලේඛන සක්‍රියතා ගේ මීටර් පදනම් කරගෙන තෝරා ගනියි.
37	එක ම දිගාවක් ඔස්සේ සහ ප්‍රතිවිරැදෑද දිගාවලට ක්‍රියා කරන ඒක රේඛිය බල දෙකක සම්පූර්ණක්තය සෙවීමට සරල ක්‍රියාකාරකම් මෙහෙයවයි.
38	විද්‍යුත් ව්‍යුම්බක ප්‍රේරණ සංයිද්ධිය ගුණාත්මකව පැහැදිලි කරයි.
39	ආහාර දාම හා ආහාර ජාල තුළින් ගක්තිය හා පෝෂක ගැලීම විස්තර කරයි.
40	පස, ජලය හා වායු දුෂණයට බලපාන කරුණු සෞයා බලා වාර්තා කරයි.

● 9 සහ 10 ප්‍රශ්න පහත තොරතුරු හා සටහන මත පදනම් වේ.

දෙදික වර්ණදේශයක ජාහ විකාති වීම නිසා ඇති වන ප්‍රවේශීක ආබාධයක් වන කැලීම්පියාව සේතුවෙන් සිමොගලුවෙන් නිෂ්පාදනය අඩාල වේ. ස්වාහාවිකව සිමොගලුවෙන් නිෂ්පාදනයට අදාළ ප්‍රමුඛ ජාහය T ද විකාත තිළින ජාහය t ද වේ. A, B, C හා D මගින් දැක්වෙන්නේ F_1 පරම්පරාවයි.



9. F_1 පරම්පරාවට අයත් කැලීම්පියා රෝගීයෙකු වන්නේ,

- (1) A ය. (2) B ය. (3) C ය. (4) D ය.

10. F_1 පරම්පරාවට අයත් කැලීම්පියා රෝගීන්, නිරෝගී රෝග වාහකයන් හා නිරෝගී පුද්ගලයන් අතර අනුපාතය (1) 1:1:1:1 කි. (2) 1:1:2:1 කි. (3) 1:2:1 කි. (4) 2:1:1 කි.

11. යම් වස්තුවක විස්ථාපනයේ විශාලත්වය පිළිබඳව සැම විම සත්‍ය වන ප්‍රකාශය කුමක් ද?

- (1) වලනය වූ දුරට වඩා විශාල ය. (2) වලනය වූ දුරට සමාන ය. (3) වලනය වූ දුරට වඩා අඩු ය. (4) වලනය වූ දුරට සමාන හෝ අඩු ය.

12. X හා Y භාම් මුදුවා පරමාණුවල ඉලෙක්ට්‍රෝන වින්යාස පිළිවෙළින් 2, 8, 1 හා 2, 8, 7 වේ. එම මුදුවා යුගලය පිළිබඳ පහත ප්‍රකාශවලින් අසත්‍ය ප්‍රකාශය කුමක් ද?

- (1) ආවර්තනා වගුවේ එකම ආවර්තනයේ පිහිටියි. (2) ආවර්තනා වගුවේ එකම කාණ්ඩයේ පිහිටියි. (3) අයනික බන්ධන සාදුන් රසායනිකව සංයෝගනය වේ. (4) සංයෝගනය වී රසායනික පූංස XY වන සංයෝගය සාදියි.

13. ඔක්සිජන් වායුව 64 ග්‍රෑ අඩංගු O_2 අණු සංඛ්‍යාව කොපමණ ද? (O = 16)

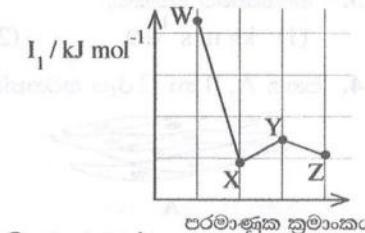
- (1) 6.022×10^{23} (2) $2 \times 6.022 \times 10^{23}$ (3) $4 \times 6.022 \times 10^{23}$ (4) $64 \times 6.022 \times 10^{23}$

14. W, X, Y හා Z ආවර්තනා වගුවේ අනුයාතව පිහිටි පරමාණුක කුමාංකය 20ට

අඩු මුදුවා භතරකි. එවායේ පරමාණුක කුමාංකයට එදිරිව පළමු අයනීකරණ ගක්නිය (I_1) විවෘතය වන ආකාරය ප්‍රස්ථාරයන් දැක්වේ.

ආවර්තනා වගුවේ Y පිහිටන කාණ්ඩය කුමක් විය යුතු ද?

- (1) I (2) II (3) III (4) IV



15. මානව දේශ ක්‍රියාකාරීත්වය සඳහා ගක්නිය ලබාදෙන ප්‍රධාන සංස්කීර්ණ ලෙස ක්‍රියාකරනුයේ,

- (1) ප්‍රෝටීන හා උපිඩ ය. (2) ප්‍රෝටීන හා විටමින් ය. (3) කාබොහයිඩිරෝට හා උපිඩ ය. (4) කාබොහයිඩිඩිරෝට හා ප්‍රෝටීන ය.

16. පුද්ගලයෙකුගේ රුධිරයේ ග්ලුකොස් මට්ටම ප්‍රශ්නය මට්ටමට වඩා වැඩි වී ඇත. ඔහු විසින් පරිහැරනය අවම කළ යුත්තේන් පහත කුමක් ආහාරය ද?

- (1) මස් (2) කිරි (3) මූං ඇට (4) පාන්

17. නියුක්ලේයික් අම්ල පිළිබඳව අසත්‍ය වගන්නිය තොරන්න.

- (1) තැනුම් ඒකකය නියුක්ලේයාටිඩ් නම් වේ. (2) ස්වාහාවික බහුඅවයවකයි. (3) ප්‍රවේශීක තොරතුරු ගෙවා කරයි. (4) C, H, O හා N යන මුදුවා පමණක් අඩංගු වේ.

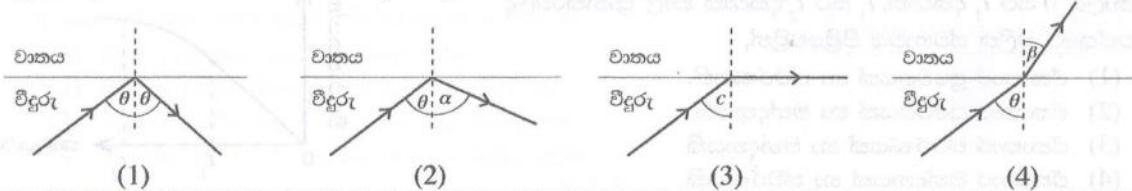
18. ජලය, පුළුග හා ස්ලේච්නය මගින් ව්‍යාප්ත වන බිජ/එල සඳහා නිදුසුන් වනුයේ පිළිවෙළින්,

- (1) කොට්ටිමා, හොර හා අඩු ය. (2) නෙම්මි, එඩිරු හා රබර ය. (3) පොල්, වරා හා රබර ය. (4) කොස්, කුපු හා බණ්ඩකා ය.

19. පෙන්කිඩ්ල හරහා මවගෙන්, පුළුණයට ගමන් නොකරන්නේ මින් කුමක් ද?

- (1) රුධිරය (2) පෝපක (3) ඔක්සිජන් (4) රෝග කාරක

20. පුරුණ අභ්‍යන්තර පරාවර්තන සංසිද්ධිය දැක්වෙන කිරණ සටහන කුමක් ද?

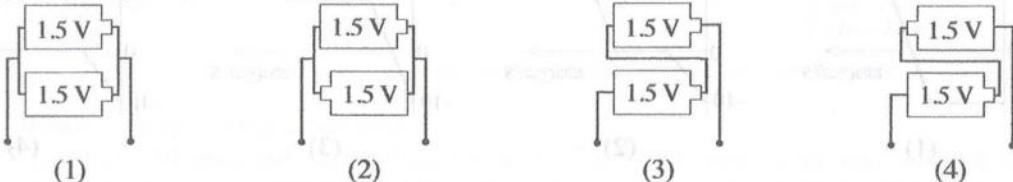


21. බාවන තරගයක් අවසන් කළ මලල තීවිකයෙකුගේ පාදය කෙන්ඩා පෙරප්‍රිමකට ලක් විය. කෙන්ඩා පෙරප්‍රිමට හේතුවන ජේඩි යොල තුළ නිපදවන රසායනික සංයෝගය කුමක් ද?

- (1) කාබන් බියෙක්සයිඩ් (2) එකිල් මද්‍යසාරය (3) ලැකරික් අම්ලය (4) ඇයිටික් අම්ලය

22. අවලතාපි සත්ත්වයෙකු හා වලතාපි සත්ත්වයෙකු වන්නේ පිළිවෙළින්
(1) පරිචිය හා මැධිය ය. (2) වලහා හා මියා ය. (3) ගැරතිය හා තල්මසා ය. (4) කිහිලා හා ඉඩබා ය.

23. 1.5 V විද්‍යුත්ගාමක බලයක් සහිත වියලි කේප දෙකකින් 3 V වෝල්ටෝමෝවක් ලබා ගැනීම සඳහා යොදා ගත හැකි සැකසුම කුමක් ද?



24. සිසිල් ජලය සමග ප්‍රතික්‍රියා තොකරන මූල්‍ය, උණු ජලය සමග ප්‍රතික්‍රියා කරන ලෝහය කුමක් ද?

- (1) සේවියම (2) මැශ්‍යිසියම (3) ඇලුමිනියම (4) කැලුසියම

25. කොවිඩ-19 (Covid-19) වෙරෝයු පිළිබඳ නිවැරදි ප්‍රකාශය කුමක් ද?

- (1) ආලෝක අංශ්‍රීක්ෂණයන් නිරික්ෂණය කළ හැකි ය. (2) පරිවෘතිය ක්‍රියා සිදු කරයි.
(3) DNA සහිත ත්‍යාග්‍යාවනක් දරයි. (4) ජ්‍යෙෂ්ඨ මෙන්ම අර්ථී ලක්ෂණ ද පෙන්වයි.

26. ලේඛ්‍යකදී මුදුද ජලයෙන් ලුණු නිස්සාරණය සිදුකරනවිට NaCl සමගම අවක්ෂේප වන සංයෝගය කුමක් ද?

- (1) Na_2SO_4 (2) MgCl_2 (3) CaCO_3 (4) CaSO_4

27. ජලය මගින් එකතු වන්නුවක් මත යෙදෙන උපරිම උඩුකුරු තෙරප්‍රම වස්තුවේ බරට වඩා අඩු ය. එවිට වස්තුව,

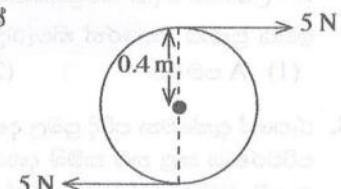
- (1) ජල පැහැදිය මත පා වේ. (2) ජලයේ අඩුව වියයෙන් හිඳි පා වේ.
(3) ජලයේ පුරුෂ වියයෙන් හිඳි පා වේ. (4) සම්පූර්ණයෙන්ම ජලයේ හිඳි.

28. මානව ආකාර ජීවීන් පද්ධතියටත්, මානව උවසන පද්ධතියටත් යොදු කොටස කුමක් ද?

- (1) මුදය (2) අන්ත්‍යපෝෂනය (3) ග්‍රෑසිනිකාව (4) ස්වරාලය

29. රුපයේ දැක්වෙන්නේ අරය 0.4 m වන රෝදයක් ප්‍රමාණ හිරිම සඳහා බල පුළුවයක්
යෙදෙන ආකාරයයි. මෙම බල පුළුවයේ පුරුෂය කොපමණ ද?

- (1) $5 \times 0.4 \text{ Nm}$ (2) $5 \times 0.8 \text{ Nm}$
(3) $5 \times 5 \times 0.4 \text{ Nm}$ (4) $5 \times 5 \times 0.8 \text{ Nm}$



30. ඔක්සිජන් වායු (O_2) 96 g හා නයිටිජන් වායු (N_2) 56 g ක් අඩිගු මිශ්‍රණයක O_2 හි මුවල හාය කොපමණ ද? ($N = 14, O = 16$)

- (1) $\frac{1}{5}$ (2) $\frac{2}{5}$ (3) $\frac{3}{5}$ (4) $\frac{4}{5}$

31. කාමර උෂ්ණත්වයේදී සින්ක් ලේඛ්‍ය හා හයිඩිරෝක්ලේරික් අම්ලය ප්‍රතික්‍රියා කරවූ ආකාර හතරක් පහත දැක්වේ. වැඩිම සිදුකාවතින් හයිඩිරෝන් වායුව මුක්ක කරනුයේ කුමන ආකාරයේදී ද?

- (1) සින්ක් කුබලි + තනුක හයිඩිරෝක්ලේරික් (2) සින්ක් කුබලි + සාන්ද හයිඩිරෝක්ලේරික්
(3) සින්ක් කුඩා + තනුක හයිඩිරෝක්ලේරික් (4) සින්ක් කුඩා + සාන්ද හයිඩිරෝක්ලේරික්

32. ප්‍රබල අම්ලයක් හා ප්‍රබල හස්මයක් අතර සිදුවින්නේ,

- (1) තාපදායක උදාසිනිකරණ ප්‍රතික්‍රියාවකි. (2) තාපාවගෝෂණ උදාසිනිකරණ ප්‍රතික්‍රියාවකි.
(3) තාපදායක සංයෝගන ප්‍රතික්‍රියාවකි. (4) තාපාවගෝෂණ සංයෝගන ප්‍රතික්‍රියාවකි.

33. රුපයේ ආකාරයට I විද්‍යුත් ධාරාවක් යෙගෙන යන සන්නායකයක්, වුමිකක

ක්ෂේත්‍රයට ලමිකකව තබා ඇත. තිරස රේඛා මගින් වුමිකක ක්ෂේත්‍රයේ

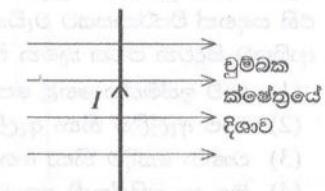
දිගාව දැක්වේ. එවිට සන්නායකය මත ක්‍රියා කරන බලයේ දිගාව

- (1) කඩාසියේ තලය ඔස්සේ වම පසට වේ.

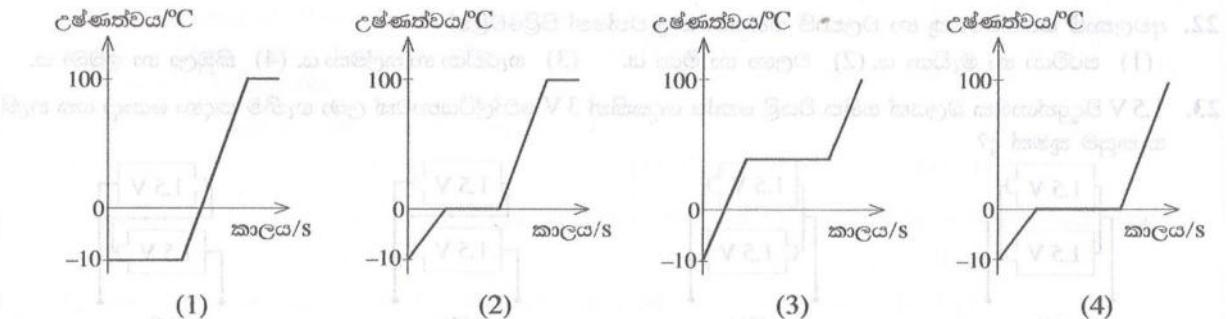
- (2) කඩාසියේ තලය ඔස්සේ දකුණු පසට වේ.

- (3) කඩාසියේ තලයට ලමිකකව තලය තුළට වේ.

- (4) කඩාසියේ තලයට ලමිකකව තලයෙන් පිටතට වේ.



34. සාමාන්‍ය වායුගෝලීය පිහිනයේදී උෂ්ණත්වය -10°C හි පවතින සංසුද්ධ අයිස් කුට්ටියක් දුව ජලය බවට පත්වන තුරුත්, අනතුරුව එම ජලය නැඟීම ආරම්භ වී වික වේලාවක් ගතවන තුරුත්, ඒකාකාර සිපුතාවකින් රන් කරන ලදී. පද්ධතියේ උෂ්ණත්වය කාලය සමග විවෘතය වීම නිවැරදිව නිරුපණය කරන ප්‍රස්ථාරය කුමක් ද? (1)



35. ස්වාහාවික රබර් සම්බන්ධයෙන් දී ඇති පහත ප්‍රකාශ සලකා බලන්න.

A - එය උෂ්ණ බෙහෙළුවය වකයකි. B - ඒකාවය වකය අයිසොලින් වේ. C - දාම අතර හරස් බන්ධන ඇත. මෙම ප්‍රකාශවලින් සත්‍ය වනුයේ

- (1) A පමණි. (2) A හා B පමණි. (3) B හා C පමණි. (4) A හා C පමණි.

36. M නමුති ද්‍රව්‍ය ලේඛය සමග යකඩ සම්බන්ධ කර තැබූමෙන් යකඩ විභාදනය වීම පාලනය කළ හැකි ය. මෙහිදී M ලේඛය ලක් වන අරඹ ප්‍රතික්‍රියාව කුමක් ද?

- (1) $M(s) \longrightarrow M^{2+}(aq) + 2e$ (2) $M^{2+}(aq) \longrightarrow M(s) + 2e$
 (3) $M^{2+}(aq) + 2e \longrightarrow M(s)$ (4) $M(s) \longrightarrow M^+(aq) + e$

37. වස්තුවක් මත 4N බලයක් හා 3N බලයක් එකම අවස්ථාවේදී යොදුනු ලැබේ. එහිදී ලබා ගත හැකි සම්පූර්ණ බලයේ විශාලත්වය පිළිබඳ දී ඇති පහත ප්‍රකාශ සලකා බලන්න.

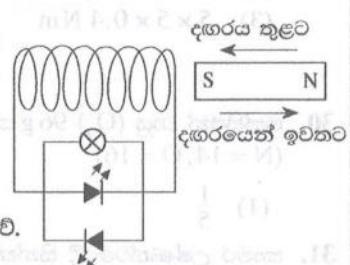
A - ලබාගත හැකි සම්පූර්ණයේ උපරිම විශාලත්වය 7N වේ.
 B - ලබාගත හැකි සම්පූර්ණයේ අමත විශාලත්වය 1N වේ.
 C - ලබාගත හැකි සම්පූර්ණයේ විශාලත්වය හැම විමත 5N වේ.

ඉහත ප්‍රකාශ අනුරෙන් නිවැරදි වන්නේ,

- (1) A පමණි. (2) B පමණි. (3) C පමණි. (4) A හා B පමණි.

38. රුපයේ දැක්වෙන පරිදි පූල දැක්වීම් වූමිකයක් විශාල වට සංඛ්‍යාවක් සහිත පරිවර්තනය කළ තම කම්බි දශරයක් තුළට සහ ඉන් ඉවතට වලනය කරනු ලැබේ. වූමිකයයේ වලින අවස්ථා පිළිබඳ නිවැරදි නිරික්ෂණය කුමක් ද?

- (1) අවස්ථා දෙකකිදීම බල්බය හා LED දෙකම එකම එකටර දැල්වේ.
 (2) අවස්ථා දෙකකිදීම බල්බය දැල්වෙන අතර LED එකක් පමණක් දැල්වේ.
 (3) දශරය තුළට වලනය කරන විට පමණක් බල්බය හා LED එකක් දැල්වේ.
 (4) දශරයයේ ඉවතට වලනය කරන විට පමණක් බල්බය හා LED එකක් දැල්වේ.



39. පහත ප්‍රකාශ සලකන්න.

A - ආහාර දාමයක් ඔස්සේ ජෙවෙ එවෙන එක්ස්ප්‍රෝෂන් වීම සිදු වේ. B - විෂ රසායනික දුෂ්ක වැඩි වශයෙන් සාන්දුගත වන්නේ ආහාර දාමයක් ඉහළ පෝෂී මට්ටම්වලයි.

ඉහත,

- (1) A හා B ප්‍රකාශ දෙකම සත්‍ය වේ. (2) A ප්‍රකාශය සත්‍ය වන අතර B ප්‍රකාශය අසත්‍ය වේ.
 (3) A ප්‍රකාශය අසත්‍ය වන අතර B ප්‍රකාශය සත්‍ය වේ. (4) A හා B ප්‍රකාශ දෙකම අසත්‍ය වේ.

40. වැවක් අසල පූරුෂක පුදරිගනය කර තිබූ වැකියක් රුපයේ දැක්වේ. එහි සඳහන් විපරියායයට වැඩියෙන්ම දායක වන්නට ඇත්තේ එම වැව ආශ්‍රිතව සිදුවන පහත කුමන මිනිස් ස්ථාකාරකම ද? “මෙම වැවේ ජලය කොළ පාට කෙළු තිබයි.”

- (1) වැව ඉස්මතක හෙළි පෙහෙළි කිරීම
 (2) මාල ඇල්ලීම නිසා ඇල්ලී ගහනය වැඩි වීම
 (3) වාහන ගෝම් නිසා තෙල් හා ප්‍රිස් එකතු වීම
 (4) මල හා බහිස්පාවී අපද්‍රව්‍ය ජලයට එකතු කිරීම

* * *

ශ්‍රී ලංකා විභාග දෙපාර්තමේන්තුව
இலங்கைப் பர්ட්සේත் திணைக்களம்

අ.පො.ස. (සා.පෙල) විභාගය - 2020
க.පො.த (சා.தර)ப் பர්ட්සේ - 2020

විෂයය අංකය
පාට ඩිලක්කම්

34

විෂයය
පාටම්

විද්‍යාව

I පත්‍රය - පිළිතුර
I පත්තිරාම - බිජාකාලී

පූර්ණ ඇංකය විනා ඩිල.	පිළිතුරු ඇංකය බිජාකාලී ඩිල.						
01.	1	11.	4	21.	3	31.	4
02.	2	12.	2	22.	1	32.	1
03.	1	13.	2	23.	3	33.	3
04.	3	14.	2	24.	2	34.	2
05.	4	15.	3	25.	4	35.	2
06.	1	16.	4	26.	2	36.	1
07.	2	17.	4	27.	4	37.	4
08.	2	18.	3	28.	3	38.	2
09.	4						
10.	3	20.	1	30.	3	40.	4

විශේෂ උපදෙස් } එක් පිළිතුරකට ලක්ෂණ
විශේෂ අර්ථවුත්තල් } ඉගු සරියාන බිජාකාලී

02

බැඳීන්
ප්‍රස්ථා බිංදුව

මුළු ලක්ෂණ / මොත්තප් ප්‍රස්ථාව් 02 × 40 = 80

පහත නිසුනෙහි දක්වෙන පරිදි බහුවරණ උත්තරපතයේ අවසාන තිරුවේ ලක්ෂණ ඇතුළත් කරන්න.
ක්‍රී ගුරුපිටපත් උතාරණත්තිර්கුම් ඔතාරණත්තිර්කුම් අමෙය පල්තෝර්ව විනාක්කුරු ප්‍රස්ථාව් ප්‍රස්ථාව් විනාක්කුරු ප්‍රස්ථාව් ප්‍රස්ථාව් ප්‍රස්ථාව් ප්‍රස්ථාව් ප්‍රස්ථාව් ප්‍රස්ථාව්

නිවැරදි පිළිතුරු සංඛ්‍යාව
සරියාන බිජාකාලී ප්‍රස්ථාව්

25

40

I පත්‍රයේ මුළු ලක්ෂණ
පත්තිරාම I මොත්තප් ප්‍රස්ථාව්

50

80

දෙවන පත්‍රයේ අභිමතාර්ථ පිළිබඳ භැඳින්වීමක්

A කොටස

මෙහි දී විශේෂ අවධානය යොමු වන්නේ විද්‍යාවේ සංකල්ප, මූලධර්ම හා නාෂායන් පිළිබඳ මෙන් ම සිපුන් හමුවේ නිර්මාණය කරන ලද සිද්ධියක්/අවස්ථාවක් පිළිබඳ ව නියුත් කෙටි පිළිතුරු සැපයිය යුතු අන්දමේ ගැටළ ඉදිරිපත් කිරීමට යි. පන්ති කාමර ඉගෙනුම් ඉගැන්වීම් හ්‍රියාවලියේ ලද දැනුම්, අවබෝධය හා ප්‍රායෝගික අත්දැකීම් සිපුන් හමුවේ නිර්මාණය කරන ලද සිද්ධිය/අවස්ථාව පිළිබඳ මත්‍යකරන ලද ගැටළ සඳහා පිළිතුරු සැපයිමට ගලපා ගැනීමක්, කෙටි හා සංශ්‍රේ පිළිතුරු සැපයිමටත් යොමු කිරීම ව්‍යුහගත රචනා කොටසින් අපේක්ෂා කෙරේ.

B කොටස

මෙහිදී විශේෂ අවධානය යොමු වන්නේ විද්‍යාව පිළිබඳ පන්ති කාමර ඉගෙනුම මෙන් ම ශේෂු අත්දැකීම් ද පසුබීම් කර සිපුන් හමුවේ නිර්මාණය කරන ලද සිද්ධියක්/අවස්ථාවක් පිළිබඳ ව වඩාත් විවෘත හා විස්තරාත්මක පිළිතුරු සැපයිය යුතු අන්දමේ කොටස් ද ඇතුළත් ගැටළ ඉදිරිපත් කිරීමයි. ගුරු මාර්ගෝපදේශ සංග්‍රහ මගින් යෝජිත හ්‍රියාකාරකම් මූලික කර ගත් ඉගෙනුම් අත්දැකීම් ඔස්සේ පුදුණ කිරීමට අපේක්ෂා නිපුණතා/නිපුණතා මට්ටම් කරා යොමු කිරීම මෙ මගින් අපේක්ෂා කෙරේ. එමෙන් ම ලද ඉගෙනුම් අත්දැකීම් නව අවස්ථාවල දී යොදා ගැනීමට හා ප්‍රවර්ධනය කර ගැනීමට ඇති සූදානම මෙහි දී පුළුල් ලෙස ඇගයීමට ලක් කෙරේ.

තව ද විද්‍යාවේ ගතික ස්වභාවය සහ සීමා හඳුනා ගෙන එදිනෙදා ඒවිතයේ අත්විදින සිදුවීම් ඔස්සේ ලැබෙන තොරතුරු විද්‍යාත්මක නිරණායක අනුව ඇගයීමේ කුසලතා වර්ධනය පිළිස ගැටළ ඉදිරිපත් කෙරේ. ස්වභාවික සංසිද්ධි හා විශ්වය පිළිබඳ විද්‍යාත්මක පදනම අවබෝධ කර ගැනීමට අවශ්‍ය නිපුණතා මට්ටම් කරා යොමු කිරීම ද මෙහි දී සිදු කෙරේ. එමෙන් ම ගාරීක හා මානසික වශයෙන් සෞඛ්‍ය සම්පන්න ඒවන රටාවක් සඳහා විද්‍යා යුතානය යොදා ගැනීමට අදාළ නිපුණතා පිළිබඳ ඇගයීම ද මෙමගින් අපේක්ෂා කෙරේ.

දෙවන පත්‍රය ඇගයීම සඳහා උපදෙස්

01. පිළිතුරු පත්‍ර ඇගයීම ආරම්භ කිරීමට පෙර එක් එක් ප්‍රයෝගකින් තක්සේරු කිරීමට අපේක්ෂා කරන හැකියා කවචේ දැයි හොඳින් අවබෝධ කරගත යුතු ය.

02. එම හැකියා සම්බන්ධයෙන් අපේක්ෂකයා ප්‍රදරුණනය කළ යුතු ප්‍රවේශකා මට්ටම කුමක් ද යන්න ලකුණු දීමේ පටිපාටිය සාකච්ඡා කරන අවස්ථාවේ දීන්, අනුපුරු කිරීමේ අවස්ථාවේ දීන් පැහැදිලි ව හදුනා ගැනීම අවශ්‍ය වේ. මෙහි දී ප්‍රදරුණනය විය යුත්තේ 11 වසර අවසානයේ දී අපේක්ෂකයා ලිඟා විය යුතු ප්‍රාථ්‍යා මට්ටම ය. එහි දී ගුරුවරයෙකු වශයෙන් මත සතු අත්දැකීම් ද ඔබගේ ප්‍රධාන පරික්ෂකවරයා විසින් දෙනු ලබන උපදෙස් හා මග පෙන්වීම් ද බොහෝ සෙයින් ප්‍රයෝගනවත් වනු ඇත.

03. ලකුණු පැවරීමේ දී පරික්ෂකවරුන් අතර සංගත බවක් නිඩිය යුතු ය. එකම පිළිතුරකට පරික්ෂකවරුන් කිහිපයෙන් පවරනු ලබන ලකුණු විභාල වශයෙන් වෙනස් වීම වළක්වා ගත යුතු ය. මේ සඳහා පහත සඳහන් ස්ථියාමාර්ග අනුගමනය කිරීම මැත්තවේ.
 - I ඉදිරිපත් කොට ඇති ලකුණු දීමේ පටිපාටිය එලෙසම අනුගමනය කිරීම.
 - II ප්‍රධාන පරික්ෂකගේ උපදෙස් නිවැරදි ව විභාග ගෙන එවා ස්ථියාත්මක කිරීම.
 - III විභාග දෙපාර්තමේන්තුව මගින් නිකුත් කර ඇති අත්පාතෙහි සඳහන් සිල්පිය කුම ඒ අයුරින් ඔ සාවිත කිරීම.

34 - විද්‍යාව

II පත්‍රයේ ලක්ෂණ බෙදී යන ආකාරය

(1)	(A)	(i)		01
		(ii)		01
		(iii)		01
		(iv)		01
		(v)		01
		(vi)		01
		(vii)		01
	(B)	(i)		02
		(ii)		01
		(iii)		02
		(iv)		02
		(v)		01
මුළු ලක්ෂණ		15		

(4)	(A)	(i)	(I)	02
			(II)	02
			(III)	01
		(ii)		02
	(B)	(i)		02
		(ii)		01
		(iii)	(a)	01
			(b)	02
			(c)	02
මුළු ලක්ෂණ		15		

(7)	(A)	(i)		01
		(ii)		02
		(iii)		02
		(iv)		01
		(v)		02
		(vi)		02
	(B)	(i)	(a)	02
			(b)	02
		(ii)	(a)	01
			(b)	03
		(c)		01
			(d)	01
මුළු ලක්ෂණ		20		

(2)	(A)	(i)		01
		(ii)		01
		(iii)		01
		(iv)		01
	(B)	(i)	A	01
			B	01
			C	01
			D	01
		(ii)		01
		(iii)		01
	(C)	(i)		01
		(ii)		02
		(iii)	(a)	01
			(b)	01
මුළු ලක්ෂණ		15		

(5)	(A)	(i)		03
		(ii)		02
		(iii)		01
		(iv)	(a)	01
			(b)	02
		(v)	(a)	01
			(b)	02
	(B)	(i)		02
		(ii)		01
		(iii)		01
		(iv)	(a)	02
			(b)	02
මුළු ලක්ෂණ		20		

(8)	(A)	(i)	(a)	02
			(b)	01
		(ii)		01
		(iii)		01
		(iv)		02
			(v)	02
		(vi)		02
	(B)	(i)	(a)	01
			(b)	01
		(ii)	(a)	02
			(b)	02
		(iii)	(a)	01
			(b)	01
		(iv)		01
මුළු ලක්ෂණ		20		

(3)	(A)	(i)		05
		(ii)		02
		(iii)	(a)	01
			(b)	01
	(B)	(i)		04
		(ii)		01
		(iii)		01
මුළු ලක්ෂණ		15		

(6)	(A)	(i)		01
		(ii)		01
		(iii)		01
		(iv)		01
		(v)		01
		(vi)		01
		(vii)		01
	(B)	(i)		02
		(ii)		01
		(iii)		02
		(iv)	(a)	01
			(b)	01
		(v)	(a)	02
			(b)	02
		(c)		02
මුළු ලක්ෂණ		20		

(9)	(A)	(i)		01
		(ii)		01
		(iii)		02
		(iv)		02
		(v)	(a)	01
			(b)	02
		(vi)		01
	(B)	(i)	(a)	01
			(b)	02
		(ii)		02
		(iii)		02
		(iv)		02
		(v)		01
මුළු ලක්ෂණ		20		

I පත්‍රය**A කොටස**
අධිමත්‍රවල**01. ප්‍රශ්නය****A.**

- විවිධ ප්‍රහවයන් මගින් මූදාහරින පරිසර දුෂ්‍ක පිළිබඳ වාර්තාවක් සකස් කර ඉදිරිපත් කරයි.
- විවිධ ප්‍රහවයන් මගින් මූදාහරින පරිසර දුෂ්‍ක ක්‍රියාවල තිබිය හැකි රසායනික ද්‍රව්‍ය නම් කරයි.
- දී ඇති අභිතකර බලපෑම් සඳහා පරිසර දුෂ්‍කණය හා සම්බන්ධ විවිධ සංසිද්ධින් බලපාන ආකාරය විස්තර කරයි.
- කාබන් වකුය හා නයිට්‍රෝන් වකුය පැහැදිලි කරයි.
- පා සටහන් හා ආහාර සැතපුම් අවම කිරීම වැදගත් බව පිළිගනියි.

B

- පස, ජලය හා වායු දුෂ්‍කණයට බලපාන කරුණු සොයා බලා වාර්තා කරයි.
- පරිසර දුෂ්‍කණයේ ඇති අභිතකර බලපෑම් පිළිබඳව සන්නිවේදනය සඳහා විවිධ ක්‍රම හාවිත කරයි.
- පරිසර දුෂ්‍කණය සඳහා පෙළුද්ගලික දායකත්වය පිළිබඳ තක්සේරු කරයි.
- එක් සම්පතක දුෂ්‍කණය තවත් සම්පත්වල දුෂ්‍කණය හා අන්තර් සම්බන්ධිත බව පිළිගනියි.

02. ප්‍රශ්නය**A**

- තෙසළ ඉන්දියිකාවල ව්‍යුහමය සහ කෙතුමය සම්බන්ධතාව සංක්ෂිප්ත ව දක්වයි.

B

- මඟුස්තර, ස්පුරුලකෝණාස්තර සහ දෘඩස්තර යන පටක 'සරල ස්ටීර පටක' ලෙස නම් කරයි.
- ගෙලම සහ ප්ලෝයම යන පටක 'සංකීරණ ස්ටීර පටක' ලෙස නම් කරයි.
- විභාගක හා ස්ටීර පටකවල ලක්ෂණ ලැයිස්තු ගත කරයි.
- ගෙලම හා ප්ලෝයම පටක ඒවායේ විශේෂ ලක්ෂණ හාවිතයෙන් සංකීරණ ස්ටීර පටක ලෙස හඳුනා ගනියි

C

- ප්‍රහාසන්ලේෂණයේ අන්තථල හඳුනාගැනීම සඳහා සරල ක්‍රියාකාරකම් සිදු කරයි.
- ප්‍රහාසන්ලේෂණය සඳහා කාබන්චියෝක්සයිඩ්, ආලෝක ගක්තිය හා හරිතපුද්වල අවශ්‍යතාවය සනාථ කිරීම සඳහා සරල ක්‍රියාකාරකම් සිදු කරයි.

03. ප්‍රශ්නය

A

- අයතික හා සහසංයුත් සංයෝගවල ආකෘති ගොඩනගයි.
- අයතික සහ සහසංයුත් සංයෝගවල හොතික ගුණ ආදර්ශනය කිරීමට සරල ක්‍රියාකාරකම්වල යෙදෙයි.

B

- සෝඩිසි ක්‍රමය හාවිතකර තුළිත රසායනික සම්කරණ ලියා දක්වයි. සන්නීවේදන ආකාරයක් ලෙස රසායනික සංතාස්ථ හා සූත්‍ර හා සම්කරණවල වැදගත්කම අයයයි.
- සමහර පරමාණු ඉලෙක්ට්‍රොන් ලබාගනීමින් සාරු අයන බවටත්, ඉලෙක්ට්‍රොන පිටකරමින් දන අයන බවටත් පත්වන ආකාරය විස්තර කරයි
- ලිටිමස් කඩ්ඩාසි සහ pH කඩ්ඩාසි මගින් අම්ල හස්ම වෙන්කර ගනියි.

04. ප්‍රශ්නය

A

- වලිතය පිළිබඳ නීවිටන්ගේ නියම ප්‍රකාශ කරයි. බලයක ආවරණ පෙන්වුම් කිරීමට සරල ක්‍රියාකාරකම්වල යෙදෙයි.
- වලිතය හා සම්බන්ධ හොතික රාඛ විස්තර කරයි.

B

- වස්තුවක බල සමතුළිතතාව විස්තර කරයි.
- බල සමතුළිතතාවයේ ප්‍රායෝගික යේදීම විස්තර කරයි.
- ස්ටේතික සර්පණය, සීමාකාරී සර්පණය සහ ගතික සර්පණය වෙන්කර දක්වයි.
- සීමාකාරී සර්පණ බලය කෙරෙහි බලපාන සාධක හඳුනාගැනීමට පරීක්ෂණ සිදුකරයි.
- මානව ක්‍රියාකාරකම්වල දී සර්පණයෙන් ඇති ප්‍රයෝගන අය කරයි.

II පත්‍රය

B කොටස

අනිමත්‍යාර්ථ

05. ප්‍රශ්නය

A.

- ජීරණ ක්‍රියාවලිය සහ මූල්‍ය, අන්තර්‍යාපිතය, ආමාගය, කුඩා අන්තර්‍ය, මහාන්තර්‍ය හා ගුද මාර්ගයේ කෘත්‍ය විස්තර කරයි.
- ජීරණ ක්‍රියාවලිය සහ මූල්‍ය, අන්තර්‍යාපිතය, ආමාගය, කුඩා අන්තර්‍ය, මහාන්තර්‍ය හා ගුද මාර්ගයේ කෘත්‍ය විස්තර කරයි.
- ලිපිබෑ ජීරණයෙන් ලැබෙන අන්තර්වල හා ඒ සම්බන්ධ එන්සයිම ලැයිස්තු ගත කරයි.
- කාබෝහයිඩ්ටිට, ප්‍රෝවීන, ලිපිබෑ ජීරණයෙන් ලැබෙන අන්තර්වල හා ඒ සම්බන්ධ එන්සයිම ලැයිස්තු ගත කරයි.
- ප්‍රධාන අන්තරාසර්ග ගුන්‍රී, ඒවායේ පිහිටීම හා කෘත්‍යයන් පැහැදිලි කරයි.

B

- බහිස්ප්‍රාවය යනු කුමක්දැයි ප්‍රකාශ කරයි.
- මිනිසාගේ බහිස්ප්‍රාවී අවයව හා බහිස්ප්‍රාවී එල ලැයිස්තු ගත කරයි.
- වෘක්කවල කෘත්‍ය ප්‍රකාශ කරයි.
- මුතු තිපදවීමේ ක්‍රියාවලිය කෙටියෙන් පැහැදිලි කරයි.

06. ප්‍රශ්නය

A.

- හයිඩ්බූකාබන යනු කාබන් සහ හයිඩ්චන් පමණක් අඩංගු සංයෝග බව විස්තර කරයි.
- දී ඇති වෙන් කිරීමේ ක්‍රම දිල්ප විස්තර කරයි.
- විවිධ වෙන් කිරීමේ ක්‍රම දිල්ප භාවිත කර මිගුණයක ඇති සංසටක වෙන්කරයි.
- පරමාණු අතර ඉලෙක්ට්‍රොන් යුගල් හැඳුල් තබා ගැනීමෙන් සහසංශ්‍යිත බන්ධන සැදෙන ආකාරය පහදයි.
- කුලිත රසායනික සම්කරණ ලියා දක්වන්න.
- දී ඇති වෙන් කිරීමේ ක්‍රම දිල්ප භාවිත වන අවස්ථා සඳහා නිදිසුන් ඉදිරිපත් කරයි.
- පරිසර දූෂණයේ ඇති අනිතකර බලපැමි පිළිබඳ සන්නිවේදනය සඳහා විවිධ ක්‍රම හාවිත කරයි.

B.

- සංයුතතාව ඇසුරෙන් සංයෝගවල රසායනික සූත්‍ර ගොඩනගයි.
- එක් එක් ප්‍රතික්‍රියා වර්ගය යටතේ, දෙන ලද ප්‍රතික්‍රියා වර්ග කර දක්වයි.
- අම්ල සහ හස්ම ප්‍රතික්‍රියා කිරීමෙන් ලවණ සහ ජලය සැදෙන බව සඳහන් කරයි
- දෙන ලද ප්‍රතික්‍රියාවක් ආග්‍රිත තාප විපර්යාසය පරීක්ෂණාත්මකව නිර්ණය කිරීමේ දී සිදු කරන උපකල්පන සඳහන් කරයි.
- දෙන ලද ප්‍රතික්‍රියාවක් ආග්‍රිත තාප විපර්යාස පරීක්ෂණාත්මකව නිර්ණය කරයි.
- තාපදායක සහ තාපඥවෙශ්‍යක ප්‍රතික්‍රියා යනු මොනවාදැයි පැහැදිලි කරයි

07. ප්‍රශ්නය

A.

- උත්තල කාව හා අවතල කාවවල හාවිත සඳහා උදාහරණයක් ඉදිරිපත් කරයි.
- උත්තල කාවවල ප්‍රතිඵිම්ල සඳහා කිරණ සටහන් නිර්මාණය කරයි.
- අදාල අවස්ථාවලදී වතු ද්‍ර්පණ හාවිත කරයි.
- උත්තල හා අවතල කාව හාවිත සඳහා උදාහරණ ඉදිරිපත් කරයි.

B

- වාලක ගක්තිය සඳහා $E_k = 1/2 mv^2$ ප්‍රකාශය හාවිත කරයි.
ගක්තිය මැනීමට හෝ විනාශ කිරීමට නොහැකි. එහෙත් එක් ගක්ති ආකාරයක් තවත් ගක්ති ආකාරයකට පරිවර්තනය කළ හැකි ආකාර විමසා බලයි.
- බධිසිකල් බිඩිනමෝට් හා මයිකුපෝනයේ ක්‍රියාව පැහැදිලි කිරීමට විද්‍යුත් වුම්බක ප්‍රේරණය යොදා ගනී.
- විද්‍යුත් වුම්බක ප්‍රේරණ සංසිද්ධිය ගුණාත්මකව පැහැදිලි කරයි.
- සරල ධාරා මෝටරයක ප්‍රධාන කොටස් නමිකර ඒවායේ අවශ්‍යතාවය පැහැදිලි කරයි.
- පරිපථයකට විහව අන්තරය සපයා දීම සඳහා විද්‍යුත් ප්‍රහවයක් යොදා ගැනෙන බව විස්තර කරයි.

08. ප්‍රශ්නය

A

- පෘථිවියේ පිස්කේස්, අම්පිලියා, රෙප්ටීලියා, ආවේස් හා මලාලියා ලෙස වර්ගීකරණය කරයි.
- අපෘථිවියේ සිලන්ටරේට්, අනෙලිඩා, මොලුස්කා, ආනෙෂ්‍යාපාඩා හා එකිනොච්චර්මටා ලෙස වර්ගීකරණය කරයි.
- ඒක වගාව වෙනුවට බහු වගාව, ජේව පළිබේද පාලනය හා කාබනික පොහොර හාවිතය තිරසාර කාෂිකාර්මික හාවිතයන් බව පිළිගනියි.
- ආහාර දාම හා ආහාර ජාල තුළින් ගක්තිය හා පෙශ්පක ගැලීම විස්තර කරයි.

B

- දුවයක් මගින් ඇති කෙරෙන පිඩිනය පලදායි ලෙස යොදා ගැනෙන වර්තමාන අවස්ථා සඳහා තීදුෂුන් ඉදිරිපත් කරයි.
- සනන්වය ස්කන්ධය හා පරිමාව ඇසුරින් ගනනය කරයි.
- $p = hpg$ යන ප්‍රකාශනය යොදා ගනිමින් දුවයක් මගින් ඇති කෙරෙන පිඩිනය ගණනය කරයි.
- වස්තුවක බර යනු එය පොලොව දෙසට ආකර්ෂණය කර ගැනීමේ බලය බවත් එය විශාලත්වය, ස්කන්ධයෙන් ගුරුත්වා ත්වරණයෙන් ගුණීතයට සමානවත් බවත් ප්‍රකාශ කරයි.
- වස්තුවේ බර සහ උඩුකුරු තෙරපුම අනුව ගිලිම සහ ඉපිලිම යන සංකල්ප පහදයි.
- ගිලිම සහ ඉපිලිම අතර වෙනස පෙන්වීමට සරල උපතුම හාවිත කරයි.

09. ප්‍රශ්නය

A

- සිනක් කොපර් සහ තනුක සල්ඩියුරික් අම්ලය හාවිතකර විද්‍යුත් රසායනික කෝෂ තනයි.
- ඔක්සිකරණය සිදුවන ඉලෙක්ට්‍රොඩිය, ඇනෙක්ඩිය ලෙස හඳුන්වයි.
- Zn/Cu වැනි සරල විද්‍යුත් රසායනික කෝෂ සඳහා ඇනෙක්ඩි කැනෙක්ඩි සහ සමස්ත ප්‍රතිත්‍යා ලියා දක්වයි.
- විද්‍යුත් විවිධේන ක්‍රියාවලියක ඇනෙක්ඩි හා කැනෙක්ඩි හඳුනාගතී.
- සෙක්ඩියම් ක්ලේරයිඩ් දාවණය ආම්ලීකෘත ජලය සහ කොපර් සල්ඩිප්‍රේට් දාවණය සම්බන්ධ විද්‍යුත් විවිධේනය ආදර්ශනය කරයි.
- ඔක්සිකරණය සිදුවන ඉලෙක්ට්‍රොඩිය ඇනෙක්ඩි ලෙස අර්ථ දක්වයි.

B

- අවකර හා අධිකර පරිනාමක හාවත කරන අවස්ථා සඳහා උදාහරණ ඉදිරිපත් කරයි.
- අවකර හා අධිකර පරිනාමකවල ව්‍යුහය සහ ක්‍රියාව පැහැදිලි කරයි.
- පරිනාමක හා සම්බන්ධ සරල ගැටුපූ විසඳයි.
- ප්‍රත්‍යාවර්ථ බාරා ජනකය ප්‍රේරිත, විද්‍යුත්ගාමක බලය කාලය සමග විවෘත වන අයුරු ප්‍රස්ථාරිකව තීරුපනය කරයි.
- අර්ථ තරංග සංශ්‍යාකරණය, පූර්ණ තරංග සංශ්‍යාකරණය සහ සුම්බන්ධ පරිපථ සටහන් මගින් පැහැදිලි කරයි.

මිලුම රිශිකී ඇවිරෝ/මුදුස් පතිපූරිමයුණායතු /All Rights Reserved]

ශ්‍රී ලංකා විෂය දෙපාත්‍රමේන්තුව හි ලංකා වහා ඉග්‍ර මැණ්ඩු විභාග තුළ උග්‍ර තිබුණු ක්‍රියාත්මකයි පරි සාර්ථක තිබුණු ක්‍රියාත්මකයි එම විෂය සඳහා උග්‍ර තිබුණු ක්‍රියාත්මකයි පරි සාර්ථක තිබුණු ක්‍රියාත්මකයි එම විෂය සඳහා උග්‍ර තිබුණු ක්‍රියාත්මකයි

Department of Examinations, Sri Lanka Department of Examinations, Sri Lanka

34 S II

අධ්‍යාපන පොදු සහතික පත්‍ර (සාමාන්‍ය පෙළ) විෂය දෙපාත්‍රමේන්තුව, 2020
 කළමනීය පොතුත් තුරාතුරුප පත්තිර (සාතාරණ තුරු)ප පරිශේ, 2020
 General Certificate of Education (Ord. Level) Examination, 2020

විද්‍යාව	II
විශ්‍රානාම	II
Science	II

පැය තුනකි
මුළු මණිත්තියාලම්
Three hours

අමතර කියවීම් කාලය - මිනින්ද 10 දි
මෝලතික වෘත්තිප්‍රාග්‍රහ නීරුම - 10 නිමිටණක්
Additional Reading Time - 10 minutes

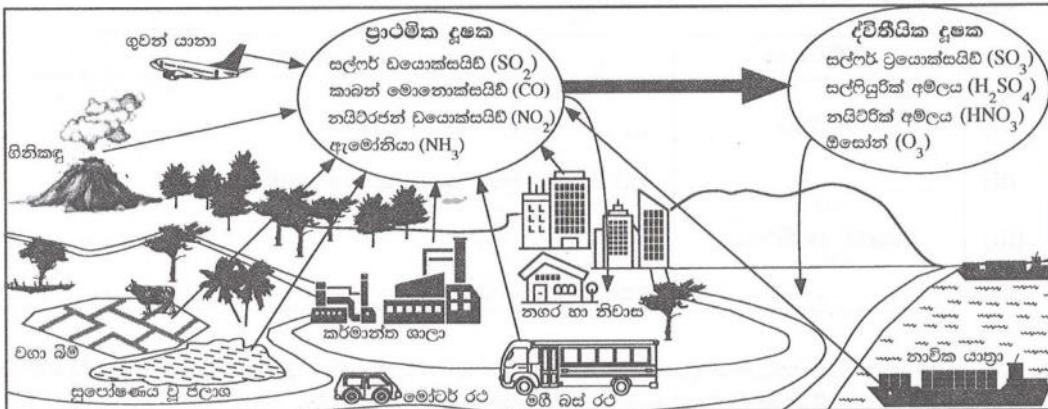
අමතර කියවීම් කාලය පුළුන පැය දිනෙන සෙළඳ ගැනීමටත් පිළිතුර මිලිමේට් ප්‍රමුඛතාය දෙන පුළුන
සංචිතාය කර ගැනීමටත් යොදාගැනීම්.

විෂය අංකය :

- උපදෙස් : * පැයදීම් අත් අනුරෙන පිළිතුර ලියන්න.
 * A කොටසේ පුළුන අතරට දී ඇති ඉඩ ප්‍රමාණය තුළ පිළිතුරු සපයන්න.
 * B කොටසේ පුළුන පහෙන් පුළුන තුනකට පමණක් පිළිතුරු සපයන්න.
 * පිළිතුරු සපය අවශ්‍යනයේ A කොටස හා B කොටසේ පිළිතුරු පැය එකට අමුණා බාරදෙන්න.

A කොටස

1. (A) සුලබ දුෂක ප්‍රහාර කිහිපයක් හා ඒවායෙන් නිපදවෙන වාපු දුෂක ප්‍රහාර රුපසටහනේ දැක්වේ. එහි දැක්වෙන ප්‍රාථමික දුෂක යනු ඡාප්‍රමුඛ වාපුගේලයට එකතු වන වාපු දුෂක වේ. ප්‍රාථමික දුෂක වාපුගේලයේදී රසායනික විපර්යාසවලට ලක් වීමෙන් නිපදවෙන ද්විතීයික දුෂක ද රුපයේ දැක් වේ.



පහත එක් එක් ප්‍රකාශයට අදාළ වන තිදුෂුනක් රුපසටහනින් තෝරා වගුවේ හිස්තුන් පුරවන්න.

- (i) මිනියාගේ මැදිහත්මකින් තොරව ප්‍රාථමික දුෂක නිපදවන දුෂක ප්‍රහාරයකි.
 (ii) වාපු ගෝලයේ ඉහළදී ඒවායෙන් පිනකර ලෙස ද පහළදී අහිතකර ලෙස ද තිබා කරන ද්විතීයික දුෂකයකි.
 (iii) අම්ල වැසි ඇති සිරිමට දායක වන ද්විතීයික දුෂක නිපදවන ප්‍රාථමික දුෂකයකි.
 (iv) සුජෝන්ය වූ ජලාවලින් මුදාහරින හාස්මික ගණවලින් යුතු ප්‍රාථමික දුෂකයකි.
 (v) පසට පතින වී ගාක වර්ධනයට අවශ්‍ය ප්‍රධාන පෝෂකයක් යැපිමට දායක වන ද්විතීයික දුෂකයකි.
 (vi) ආභාර සැනුප්‍රමු කෙටි කළ හොත් මෙම දුෂක ප්‍රහාරයෙන් වාපු දුෂක මුදාහරුණ ප්‍රමාණය අඩු වේ.
 (vii) මෙම ප්‍රවාහන මාධ්‍යය තෝරා ගත හොත් රට තුළ සිදුකරන සංචාරකයි ඔබගේ කාබන් පිය සටහන අවම කළ හැකිය.

- ගිනි කද (01)
 ඔසේන්/O3/ව්‍යෝකයිඩ් (01)
 සලුදර ව්‍යෝකයිඩ්/SO2 /
 නයිට්‍රික අම්ලය/NO2 (01)
 ආමෝනියා/NH3 (01)
 නයිට්‍රික අම්ලය/HNO3 (01)
 නාවික යාත්‍රා/ගුවන් යානා/
 මෝටර රථ/මගි බස් රථ (01)
 මගි බස්රථ (01)

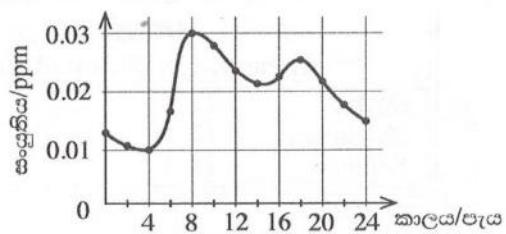
(B) ඉරිදා මධ්‍යම රාඩියොන් ආරම්භ කර සැපුදා මධ්‍යම රාඩිය දක්වා දිනක් තුළ ජාගරුණ නායු වායුගෝලීය නයිටිටරිජ් බිජාක්සයිඩ් වායු (NO_2) සංයුතිය මතින ලදී. එම දත්ත ඇසුරෙන් අදින ලද NO_2 සංයුතියේ විවෘත ප්‍රස්ථාරය පහත දැක්වේ. එම ප්‍රස්ථාරය ඇසුරෙන් අසා ඇති පහත ප්‍රශ්නවලට පිළිතුරු සපයන්න.

- (i) අදාළ දිනයේදී පැවති උපරිම හා අවම NO_2 සංයුතිය කොපමත් ද?

උපරිම : 0.03 ppm (01) අවම : 0.01 ppm (01)

- (ii) උපරිම NO_2 සංයුතිය වාර්තා වී ඇත්තේ දිනයේ කුමන පැයේදී ද?

8 (01)



- (iii) ඉහත ප්‍රස්ථාරයට අනුව දිනකදී උක්ත නායු රාඩිය ඉහළ අයයක් ගන්නා අවස්ථා දෙකක් දක්නට ඇති. ඒ සඳහා හේතුවක් දක්වන්න. (එම වේලාවන් හිදී) මාර්ගවල වාහන තදබදිය අධික වීම / එම අදහස ගැඹුව ඇති වෙනත් ගැළපෙන පිළිතුරකට ලක්ණු (02)

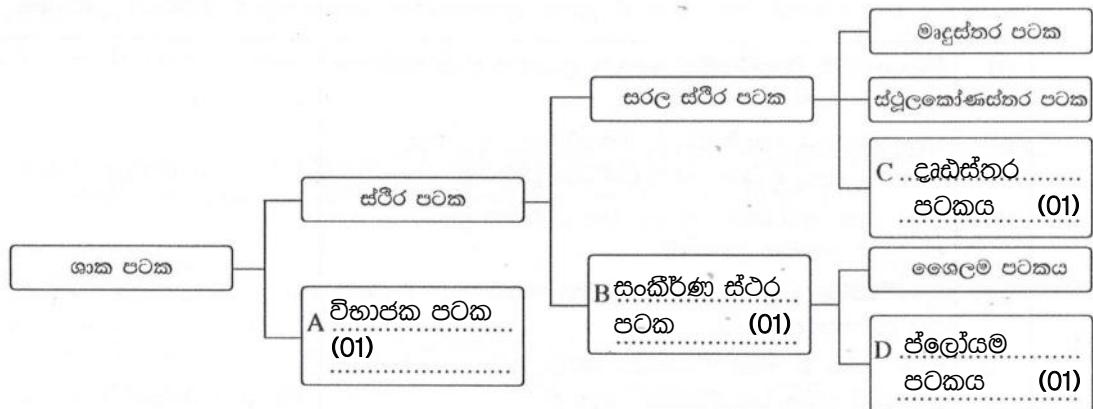
- (iv) උක්ත නායු රාඩිය උපරිම සිදු වන NO_2 සංයුතියේ ඉහළ යුම්, සවස් වරුවේ සිදු වන ඉහළ යුමට වඩා වැඩි වී ඇති. එයට හේතුවක් දක්වන්න. උදය වරුවේ වාහන තදබදිය සවස්වරුවට වඩා වැඩිවීම / එම අදහස ගැඹුව ඇති වෙනත් ගැළපෙන පිළිතුරකට ලක්ණු (02)

- (v) අදාළ දිනයේ උක්ත නායු රාඩියේ විවෘතයට අනුරූප විවෘතයක් දක්වනු ඇතැයි අපේක්ෂා කළ හැකි වෙනත් ප්‍රාථමික වායු දුෂ්කයක් නම් කරන්න. සුලුලදු බිජාක්සයිඩ් / SO_2 / කාබන් මොනොක්සයිඩ්/CO/කාබන් බිජාක්සයිඩ්/CO₂ මින් එක පිළිතුරකට ලක්ණු (01)

2. (A) සෙසලයක් තුළ පවත්නා ඉත්සුයිකා හතරක් හා ඒවායේ ප්‍රධාන ක්ත්‍ය පිළිබඳ අසම්පූර්ණ වගුවක් පහත දැක්වේ. වගුව සම්පූර්ණ කරන්න.

	ඉන්දුයිකාව	කෘත්‍යය
(i)	නායුප්‍රේය	සෙසලය තුළ සිදුවන ජ්වල් ක්‍රියා/පරිවාත්තිය ක්‍රියා පාලනය / ප්‍රවේශීකා තොරතුරු/ ගබඩා/කිරීම.....(01)
(ii)	මයිටොකාන්ට්‍රුයම (01)	පරිවාත්තිය ක්‍රියා සඳහා අවශ්‍ය ගක්තිය සැපයීම
(iii)	ගොල්ඩ් සංකීර්ණය (රජ්) අන්ත්‍රේල්ඩ්ම්ය ජාලිකා.....(01)	ප්‍රාවිය ද්‍රව්‍ය නිපදවීම/අසුරා තැබීම/බෙදා හැරීම
(iv)	ප්‍රොශ්න පරිවහනය	

- (B) (i) ගාක පටක වර්ගිකරණය දැක්වෙන අසම්පූර්ණ සටහනක් පහත දැක්වේ. A, B, C හා D කොට්ඨාස අදාළ පටක වර්ගය දී ඇති නින් ඉරි මත උග්‍රා සටහන සම්පූර්ණ කරන්න.



- (ii) ප්‍රහාසනය වැඩිපූරම සිදුවන පටක වර්ගය කුමක් ද? මෘදුක්කර... (පටකය).....(01)
- (iii) පෙනෙන නළ සෙසල අඩංගු පටක වර්ගය නම් කරන්න. ප්‍රෝලෝගම.... (පටකය).....(01)

(C) ප්‍රහාසය් ගේල්සනයේ එලයක් පරික්ෂා කිරීමට සිංහ කෘෂිකායමක් විසින් සකසන ලද ඇටවුමක් රුපයේ දැක්වේ.

(i) මෙම ඇටවුම හිරු එලියේ තැබූ විට පරික්ෂා නළය තුළ

එකතු වන වායුව කුමක් ද? ඔක්සිජෙන් / O₂ (01)

(ii) මෙම වායුව හඳුනා ගැනීමට සිදු කළ හැකි පරික්ෂාවක් හා එහිදී ලැබෙන නිරීක්ෂණය සඳහන් කරන්න.

පරික්ෂාව : ප්‍රළිගු කිරක් ඇතුළු කිරීම / ඇල්ලම (01)

නිරීක්ෂණය : ප්‍රළිගු කිර (දිජ්නිමත්ව) දැල්වීම (01)

(iii) සාමාන්‍ය ජලය වෙනුවට කාබන් ඩියොන්සයිඩ් වායුවෙන් සහන්තාරේක කළ ජලය යොදා ඉහත ඇටවුමට සමාන නව ඇටවුමක් සකස් කරන ලදී.

(a) සමාන පැහැර තත්ත්ව යටතේ පළමු ඇටවුමේ වායු බුබුජ පිට වීම සමග සැසදිමේදී නව ඇටවුමේ වායු බුබුජ පිටවීම සම්බන්ධයෙන් අඟේක්ෂා කළ හැකි නිරීක්ෂණයක් සඳහන් කරන්න.

(A) වැඩි වේලාවක් වායු බුබුජ පිටවීම (B) වායු බුබුජ පිටවන ගිසුනාව වැඩි වීම මින් එක පිළිතුරකට ලකුණු (01)

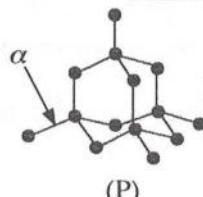
(b) ඉහත ඔහ සඳහන් කළ නිරීක්ෂණයට හේතු දක්වන්න.

(A) දිය වී ඇති CO₂ ප්‍රමාණය වැඩි නිසා දිරිස කාලයක් ප්‍රහාසය් ගේල්සනයට අවශ්‍ය CO₂ සැපයීම(B) නව ඇටවුමේ CO₂ සාන්දුණය වැඩි නිසා ප්‍රහාසය් ගේල්සනයට මින් එක පිළිතුරකට ලකුණු (01)

3. (A) P, Q හා R යන් ගැනීමෙන් දැක්වා ඇත්තෙන් දැක්වා ඇත්තෙන් දැක්වා ඇත්තෙන් දැක්වා ඇත්තෙන් දැක්වා ඇත්තෙන් (01)

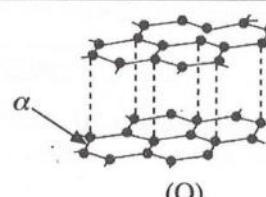
(i) ඒවා හඳුනාගෙන එම දුව්‍යවල හා දැලිස් ව්‍යුහවල නම් පහත කොටුවෙන් තෝරා අදාළ හිස්තැන් පුරවන්න.

සේය්චියම් ක්ලෝරයිඩ්, දියමන්ති, මිනිරන්, අයනික, පරමාණුක



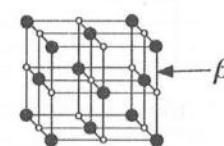
දුවය : දියමන්ති (01)

දැලිස : පරමාණුක (01)



දුවය : මිනිරන් (01)

දැලිස : පරමාණුක



දුවය : සේය්චියම් ක්ලෝරයිඩ් (01)

දැලිස : අයනික (01)

(ii) දැලිස් ව්‍යුහවල α හා β ලෙස දක්වා ඇති රසායනික බන්ධනවල නම් ලියන්න.

α : සහසිංහිත (01) β : අයනික (01)

(iii) P, Q හා R දුවය ඇතුළත්,

(a) ඒන් අභ්‍යන්තරීය විද්‍යුත්‍ය සන්නයනය කරන්නේ කුමන දුව්‍යය ද? (01)

(b) ඉහළම දායිතාව ඇත්තේ කුමන දුව්‍යයට ද? P / දියමන්ති (01)

(B) M නමැති ලේඛය හා සම්බන්ධ ප්‍රතික්‍රියා දෙකක් පහත දක්වා ඇත.

 $M + \text{ඔක්සිජෙන් වායුව} \xrightarrow{\text{රත් කිරීම}} X \text{ (සුදු පැහැති කුඩා)}$ $M + Y \longrightarrow \text{මැග්නීසියම් ක්ලෝරයිඩ් (ජලීය ආවශ්‍යකයි)} + Z \text{ (අවරුණ වායුවකි)}$

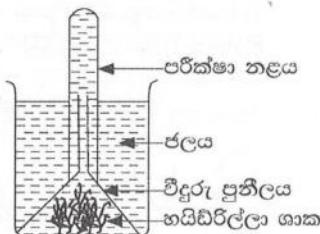
(i) M, X, Y හා Z හඳුනාගෙන ඒවායේ නාම හෝ රසායනික සුදු හෝ තින් ඉර මත ලියන්න.

M : මැග්නීසියම් / Mg (01)

Y : HCl / හයිඩ්බුක්ලෝරික් (ඇම්ලය) / හයිඩ්බුජන් ක්ලෝරයිඩ් (01)

(ii) X සංයෝගයෙහි M ප්‍රතික්‍රියා ඇති අයනික ආකාරය M²⁺ වේ. එම සංයෝගයේ ඔක්සිජෙන් පවතින අයනික ආකාරය දක්වන රසායනික සංකේතය ලියන්න. O²⁻ (01)

(iii) X අංශ වශයෙන් ජලයේ ආවශ්‍යක ප්‍රතික්‍රියා ඇති ප්‍රතික්‍රියා ඇති පරික්ෂා කිරීමේදී වර්ණ විපර්යායක් දක්වන්නේ කුමන වර්ණයෙන් යුතු උග්‍ර උග්‍ර පිට්තු පිට්තු පිට්තු (01)



01

02

02

15/15

05

02

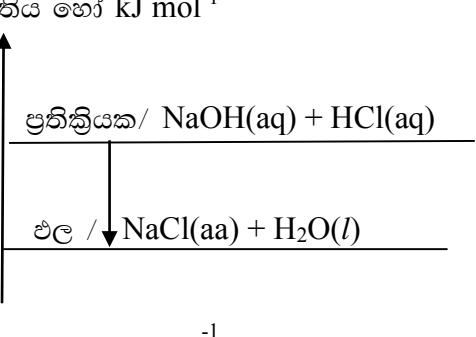
02

04

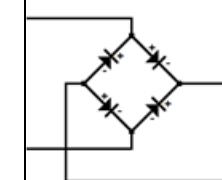
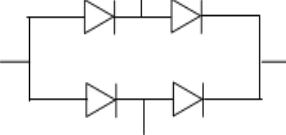
01

01

15/15

			$\text{Na}^+(\text{aq}) + \text{OH}^-(\text{aq}) + \text{H}^+(\text{aq}) + \text{Cl}^-(\text{aq}) \rightarrow \text{Na}^+(\text{aq}) + \text{Cl}^-(\text{aq}) + \text{H}_2\text{O}(l)$ (01) $\text{H}^+(\text{aq}) + \text{OH}^-(\text{aq}) \rightarrow \text{H}_2\text{O}(l)$ (01)	02
			H ⁺ (aq) + OH ⁻ (aq) → H ₂ O(l) පමණක් ලියා ඇත්තම් ලක්ෂණ (01) ක් පමණක් දෙන්න	
(iv)	(a)		තාප පරිවාරක බදුනකින් ආවරණය කිරීම	01
	(b)		<ul style="list-style-type: none"> බදුනට තාප පරිවාරක (කාච්ලෝඩ්/ලි/සෑල්ගෝඩ්) පියනක් යෙදීම තවත් තාප පරිවාරක බදුනක බහාලීම <p style="text-align: right;">මින් එකකට ලක්ෂණ (01)</p>	01
(v)	(a)		A හා B වල /ප්‍රතික්‍රියකවල/HCl හා NaOH වල ආරම්භක උෂ්ණත්වය (01) HCl හා NaOH /A හා B මිශ්‍ර කළ පසු මිශ්‍රණය ලැගා වූ උපරිම උෂ්ණත්වය (01) (අවසාන උෂ්ණත්වය යන්නට ලක්ෂණ හිමි නොවේ)	02
	(b)		$\begin{aligned} Q &= mc\theta \\ &= \frac{100}{1000} \text{ kg} \times 5000 \text{ J kg}^{-1} \text{ } {}^\circ \text{C}^{-1} \times 10 \text{ } {}^\circ \text{C} \\ &= \underline{\underline{5000}} \text{ (J)} \end{aligned}$ <p>සම්කරණයට හෝ ආදේශයට ලක්ෂණ (01) පිළිබුරට ලක්ෂණ (01)</p>	02
(vi)			$\text{Q} = \text{mc}\theta$ $= \frac{100}{1000} \text{ kg} \times 5000 \text{ J kg}^{-1} \text{ } {}^\circ \text{C}^{-1} \times 10 \text{ } {}^\circ \text{C}$ $= \underline{\underline{5000}} \text{ (J)}$ <p>සම්කරණයට හෝ ආදේශයට ලක්ෂණ (01) පිළිබුරට ලක්ෂණ (01)</p>	02
			 <p style="text-align: center;">-1</p> <p>ප්‍රතික්‍රියක, ඡල හා ර්තලය පහළට දැක්වීමට (01)</p>	02
			මුළු ලක්ෂණ	20

			$= \frac{1000 \text{ kg} \times 10 \text{ m s}^{-2}}{1 \text{ m}^3}$ $= 10000 \text{ (Pa)}$ <p>සම්කරණයට හෝ ආදේශයට ලක්ෂු (01)</p> <p>පිළිතුරට ලක්ෂු (01)</p>	04
(iii)	(a)		(බොෂයාවහි) බර / ගුරුත්වාකර්ෂණ ප්‍රාග්ධනය (01)	
	(b)		(ජලය මගින් ඇතිකරන) උඩුකුරු තෙරපුම (01)	
	(c)		<ul style="list-style-type: none"> • ජලය පරිහෝජනය කරන විට නැවත නැවත වැළැවය විවෘත වී ජලය පිරිම / සැම විටම වැංකිය පිරි පැවතීම • ජලය පිටවන පිඩිනය නීයතව පවත්වා ගැනීමට භැකිය • ජලය අපනේ යාම වැළැක්වීම නිසා ආර්ථික වාසි ඇතිවීම (කාලය ඉතිරිවීම, ජල බිල අඩුවීම) <p>මිනැම එකකට ලක්ෂු (01)</p>	03
			මුළු ලක්ෂු	20

(9)	(A)	(i)	U / විද්‍යුත් රසායනික කෝෂය U කෝෂයේ නම් කළ රුප සටහනක් ඇද ඇති විට ලක්ෂණ දෙන්න.	01
		(ii)	ඉක්සිකරණය	01
		(iii)	$Zn(s) \longrightarrow Zn^{2+}(aq) + 2e$ (01) (01) $Zn(s) - 2e \longrightarrow Zn^{2+}(aq)$ ලෙස ලියා ඇතිවිට ද ලක්ෂණ 01 දෙන්න.	02
		(iv)	කෝෂයේ (+) අගුයට සම්බන්ධ ඉලෙක්ට්‍රොෂ්ඩය - ඇනෝෂ්ඩය කෝෂයේ (-) අගුයට සම්බන්ධ ඉලෙක්ට්‍රොෂ්ඩය - කැනෝෂ්ඩය	(01) (01) 02
		(v)	(a) නිල් පැහැය අඩුවේ/නිල් වර්ණ තීවතාව අඩුවේ/නිල් වර්ණය අවර්ණ වේ (01) (b) උවණයේ ඇති Cu^{2+} අයන (01) ඉවත්වීම / අඩුවීම (01)	03
		(vi)	Zn / සින්ක්	01
	(B)	(i)	(a) අවකර පරිණාමක (01) (b) ද්‍රව්‍යීකික දායරයේ • වැඩි බාරාවක් ගමන් කිරීම නිසා රත්වීම වැළැක්වීම • ප්‍රතිරෝධය අඩුකර ගැනීමට ඕනෑම එකකට ලක්ෂණ (01)	03
		(ii)	$\frac{V_p}{V_s} = \frac{N_p}{N_s}$ හේ $\frac{240}{12} = \frac{1800}{N_s}$ (01) $N_s = \frac{1800 \times 12}{240}$ = 90 (01)	02
		(iii)	වෝල්ටීයතාව / V  අක්ෂ නම් කිරීමට ලක්ෂණ (01) ප්‍රස්ථාර හැඩියට ලක්ෂණ (01)	02
		(iv)	   (02/00)	02
		(v)	ඩාරිතුකය (සුම්වන ඩාරිතුකය / විද්‍යුත් විවිධේක ඩාරිතුක ලෙස ඇති විට ද ලක්ෂණ දෙන්න) මුළු ලක්ෂණ	01 20