

ම/ශ්‍රී රාහුල විදුලය කටුගස්තොට

10 ශ්‍රේණිය

නිවාඩු කාලීන පැවරුම.

විදුව

පදාර්ථයේ ව්‍යුහය.

3 වන ඒකකය

29.04.20

1. පහත දී ඇති පද හඳුන්වන්න.

a. පරමාණුක ක්‍රමාංකය.

b. ස්කන්ධ ක්‍රමාංකය.

c. ඉලෙක්ට්‍රෝන වින්‍යාසය.

2. ආවර්තිතා වගුවේ 1-20 දක්වා මූලද්‍රව්‍ය වල ඉලෙක්ට්‍රෝන වින්‍යාස ලියා දක්වන්න.

3. සම්මත ක්‍රමයට පහත මූලද්‍රව්‍ය හඳුන්වන්න. (නැවත ලියා දක්වන්න.)

Na ස්.ක්‍ර = 23 C ස්.ක්‍ර = 12

ප .ක්‍ර = 11 ප.ක්‍ර = 6

4. නිර්මාණශීලී ආවර්තිතා වගුවක් පිළියෙල කරන්න. ඒ සඳහා පෙළ පොතෙහි ඇති ආවර්තිතා වගුව යොදා ගන්න.

5. ආවර්තිතා නියමය යනු කුමක්ද?

6. ආවර්තිතා වගුවේ දක්නට ලැබෙන විශේෂ රටා 2ක් සඳහන් කරන්න.(පෙළ පොත ඇසුරෙන්)

7. පරමාණුක ක්‍රමාංකය සමග ඉහත ලක්ෂණ විචලනය වන අන්දම පරමාණුක ක්‍රමාංකයට එදිරිව අදාළ ලක්ෂණය ප්‍රස්ථාර ගත කොට පෙන්වන්න.

8. පහත වගුව සම්පූර්ණ කරන්න.

	ලෝහ	අලෝහ	ලෝහාලෝහ
භෞතික ගුණ			
රසායනික ගුණ			

උදාහරණ හා ප්‍රයෝජන			
--------------------	--	--	--

9. කාබන් වල ස්ඵටික රූපී හා අස්ඵටික රූපී ආකාර මොනවාද?

10.a. 3 වන ආවර්තයේ පිහිටි මූලද්‍රව්‍ය වල ඔක්සයිඩ වල ආම්ලික හාෂ්මික ස්වභාවය පෙළ ගස්වන්න.

b. පහත වගුව සම්පූර්ණ කරන්න.

මූලද්‍රව්‍ය	ප.කු	ස්.කු	සමස්ඵානිකය	ප්‍රෝටෝන ගණන	ඉලෙක්ට්‍රෝන ගණන	නියුට්‍රෝන ගණන
හයිඩ්‍රජන්	1	1	${}^1_1\text{H}$	1
	1	2	${}^2_1\text{H}$	1
	1	3	${}^3_1\text{H}$	1
කාබන්	6	12	${}^{12}_6\text{C}$	6
	6	13	${}^{13}_6\text{C}$	7
ඔක්සිජන්	8	16	${}^{16}_8\text{O}$	8
	8	17	${}^{17}_8\text{O}$
	8	18	${}^{18}_8\text{O}$	8
ක්ලෝරීන්	35	${}^{35}_{17}\text{Cl}$	17

	³⁷ Cl 17
	³⁸ Cl 17
සුරේනියම්	92 92	²³⁵ U ²³⁸ U	92 92
සල්ෆර්	32	³² S 16 ³³ S ³⁴ S	16 16 16
නියෝන්	10 10 10 Ne Ne Ne	10	10 11 12

Prepared by:- H.R Janitha sajeewani