

ඒකකය 3 - පදාර්ථයේ ව්‍යුහය

1. පරමාණුව පිළිබඳ මූලික කරුණු

1. සියලුම පදාර්ථයේ නැනුම් ඒකකය ලෙස සලකනු ලබන්නේ කවරෙක් ද?

.....

2. ජෝන් ඩෝල්ටන්ගේ පරමාණුක වාදයේ කරුණු ලියා දක්වන්න.

.....

.....

.....

3. පරමාණුව උප පරමාණුක අංශු තුනකින් සමන්විත වේ. එම පරමාණුක අංශු මොනවා ද?

.....

.....

.....

4. පරමාණුව තුළ උප පරමාණුක අංශු සකස් වී ඇති ආකාරය පිළිබඳ අර්නස්ට් රදර්ෆඩ් ග්‍රහ ආකෘතිය විස්තර කරන්න.

.....

.....

.....

5. රදර්ෆඩ් ආකෘතිය නව දුරටත් විස්තර කළ නිල්ස්බෝර් පරමාණුක ආකෘතිය විස්තර කරන්න.

.....

.....

.....

6. නීල්ස්බෝර් ආකෘතිය අනුව න්‍යෂ්ටියේ සිට පිටතට යන ශක්ති මට්ටම් 1,2,3,4 හා ප්‍රවණතාව හැකි උපරිම ඉලෙක්ට්‍රෝන සංඛ්‍යාව කොපමණ ද?

ශක්ති මට්ටම	නිඛිය හැකි උපරිම ඉලෙක්ට්‍රෝන සංඛ්‍යාව
1	
2	
3	
4	

7. සමස්ථානික යනුවෙන් අදහස් වන්නේ කුමක් ද?

.....

8. ඉලෙක්ට්‍රෝන වල සමස්ථානික දෙකක් පහත දැක් වේ. ඒ අනුව පහත වගුව සම්පූර්ණ කරන්න.

මූලද්‍රව්‍ය සම්මත නිරූපණය	ප්‍රෝටෝන ගණන	ඉලෙක්ට්‍රෝන ගණන	නියුට්‍රෝන ගණන
$^{35}_{17}\text{Cl}$			
$^{37}_{17}\text{Cl}$			