

1.4 ඒකලිත වායුමය පරමාණුවල හා අයනවල හුම් අවස්ථාවේ ඉලෙක්ට්‍රෝන වින්‍යාසය ලියා දැක්වීම.

- උප ශක්ති මට්ටම්වල පවතින ඉලෙක්ට්‍රෝන සංඛ්‍යාව සඳහන් කිරීම.
- ඉලෙක්ට්‍රෝන පිරීමට අදාළ මූලධර්ම හා නීති සඳහන් කිරීම.
- පරමාණුක ක්‍රමාංකය 1 සිට 54 දක්වා මූලද්‍රව්‍යවල හුම් අවස්ථාවේ ඇති ඒකලිත වායුමය පරමාණුවල හා ඒවායේ අයනවල ඉලෙක්ට්‍රෝන වින්‍යාස සම්මත ආකාරයට ලිවීම.
- අවුල්බාවු මූලධර්මයේ අපගමන 4d ශ්‍රේණියේ pd හි ඉලෙක්ට්‍රෝන වින්‍යාසය ඇසුරෙන් පැහැදිලි කිරීම.
- ස්ථායී ඉලෙක්ට්‍රෝන වින්‍යාස සඳහා උදාහරණ දැක්වීම.