

2. පරමාණු ක්‍රමාංකය, ස්කන්ධ ක්‍රමාංකය, ඉලෙක්ට්‍රෝන වින්‍යාසය

1. පරමාණුක ක්‍රමාංකය මූලද්‍රව්‍යට අනන්ත වූ ලක්ෂ්‍යකි. ඒ අනුව පරමාණුක ක්‍රමාංකය අර්ථ දක්වන්න.

.....

.....

2. ස්කන්ධ ක්‍රමාංකය අර්ථ දක්වන්න.

.....

.....

3. ස්කන්ධ ක්‍රමාංකය ප්‍රෝටෝන සංඛ්‍යාව, නියුට්‍රෝන සංඛ්‍යාව අතර සම්බන්ධය ලියන්න.

ස්කන්ධ ක්‍රමාංකය = +

4. ඇලුමිනියම් (Al) පරමාණුක ක්‍රමාංකය 13 කි. ස්කන්ධ ක්‍රමාංකය 27 කි. මෙම දත්ත ජාත්‍යන්තරව නිරූපනය වන ආකාරය ලියන්න.

Al

5. පහත වගුවේ හිස් කොටු සම්පූර්ණ කරන්න.

මූලද්‍රව්‍ය සම්මත නිරූපණය	පරමාණුක ක්‍රමාංකය	ප්‍රෝටෝන ගණන	ස්කන්ධ ක්‍රමාංකය	නියුට්‍රෝන ගණන	ඉලෙක්ට්‍රෝන ගණන
²³ Na ₁₁		11			
¹² C ₆	6		12		
³⁵ Cl					17

6. පහත මූලද්‍රව්‍ය වල ඉලෙක්ට්‍රෝන වින්‍යාසය ලියා දක්වන්න.

(a) ¹²C
6

(c) ²⁰Ne
10

(b) ²³Na
11

(d) ³⁹K
19