මූලද්‍රව්‍ය හා සංයෝග ප්‍රමාණනය

1. පරමාණුක ස්කන්ධ ඒකකය අර්ථ දක්වන්න.

2. මෙම ප්‍රකාශනයේ හිස්තැන් සම්පූර්ණ කරන්න.

පරමාණුක ස්කන්ධ ඒකකය = ...

3. සාපේක්ෂ පරමාණුක ස්කන්ධය අර්ථ දක්වන්න.

4. සාපේක්ෂ පරමාණුක ස්කන්ධය ප්‍රකාශනයක් මගින් දක්වන්න.

5. ^{12}C පරමාණුවේ ස්කන්ධය 1.99×10^{-23}g ද ($\sim 2 \times 10^{-23}$g), K පරමාණුවක ස්කන්ධය 6.476×10^{-23}g ($\sim 6.5 \times 10^{-23}$g) ද නම්, K වල සාපේක්ෂ පරමාණුක ස්කන්ධය ගණනය කරන්න.

6. සාපේක්ෂ අණුක ස්කන්ධය අර්ථ දක්වන්න.

7. H_2O අණුවක ස්කන්ධය 2.99×10^{-23}g ($\sim 3 \times 10^{-23}$g) ද, ^{12}C පරමාණුවේ ස්කන්ධය 1.99×10^{-23}g ($\sim 2 \times 10^{-23}$ g) ද නම්, H_2O සාපේක්ෂ අණුක ස්කන්ධය ගණනය කරන්න.

8. H_2O වල සාපේක්ෂ අණුක ස්කන්ධය, සාපේක්ෂ පරමාණුක ස්කන්ධය ඇසුරෙන් ද ගණනය කරන්න. (H =1, O = 16)

9. ඇවගාඩ්රෝ නියතය අර්ථ දක්වන්න.

10. Mg = 24 නම්, Mg 12gක, 24gක හා 48gක ඇති Mg පරමාණු සංඛ්‍යාව වෙන වෙනම සොයන්න.

11. ද්‍රව්‍ය ප්‍රමාණය මැනීමේ අන්තර්ජාතික ඒකකය කුමක්ද?

12. “මවුලය” අර්ථ දක්වන්න.

13. Na=23 නම්, Na පරමාණු මවුලයක ස්කන්ධය සොයන්න.

14. H_2O වල 360gක ඇති H_2O අණු මවුල සංඛ්‍යාව සොයන්න (H = 1, O = 16) $n = m/M$ යන ප්‍රකාශනය භාවිත කරන්න.

15. i) යූරියාවල [$CO(NH_2)_2$] සාපේක්ෂ අණුක ස්කන්ධය සොයන්න. (C=12, O=16, N=14, H=1)

ii) යූරියාවල මවුලික ස්කන්ධය කොපමණද?

iii) යූරියාවල 120gක අඩංගුවන යූරියා අණු සංඛ්‍යාව සොයන්න.