

ඔබේ විද්‍යාව පෙළපොතෙහි “මූලද්‍රව්‍ය හා සංයෝග ප්‍රමාණනය” නමැති ඒකකය හොඳින් කියවා පහත අභ්‍යාසවල යෙදෙන්න.

අභ්‍යාස

01. පහත දැක්වෙන සංයෝගවල සාපේක්ෂ අණුක ස්කන්ධ හා මවුලික ස්කන්ධ සොයන්න.

- | | |
|--|---|
| i. CO_2 (කාබන් ඩයොක්සයිඩ්) | ii. NaCl (සෝඩියම් ක්ලෝරයිඩ්) |
| iii. CaCO_3 (කැල්සියම් කාබනේට්) | iv. NH_4Cl (අමෝනියම් ක්ලෝරයිඩ්) |
| v. Mg_3N_2 (මැග්නීසියම් නයිට්‍රයිඩ්) | vi. H_2S (හයිඩ්‍රජන් සල්ෆයිඩ්) |
| vii. AlCl_3 (ඇලුමිනියම් ක්ලෝරයිඩ්) | viii. $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$ (අමෝනියම් කාබනේට්) |
| ix. CuSO_4 (කොපර් සල්ෆේට්) | x. $\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4$ (සෝඩියම් ඔක්සලේට්) |

- | | |
|--|---|
| i. CH_3OH (මෙතිල් ඇල්කොහොල් / මෙතනෝල්) | ii. CS_2 (කාබන් ඩයිසල්ෆයිඩ්) |
| iii. C_8H_{18} (ඔක්ටේන්) | iv. CH_3COOH (ඇසිටික් අම්ලය) |
| v. $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$ (සුක්‍රෝස්) | vi. $\text{CO}(\text{NH}_2)_2$ (යූරියා) |
| vii. $\text{C}_9\text{H}_8\text{O}_4$ (ඇස්පිරින්) | viii. HNO_3 (නයිට්‍රික් අම්ලය) |
| ix. CCl_4 (කාබන් ටෙට්‍රාක්ලෝරයිඩ්) | x. $\text{C}_8\text{H}_9\text{NO}_2$ (පැරසිටමෝල්) |

(සා.ප.ස: H - 1, C - 12, N - 14, O - 16, Na - 23, Mg - 24, Al - 27, S - 32, Cl - 35.5, S - 32)

1. සෝඩියම් ඔක්සලේට් ග්‍රෑම් 67ක අඩංගු,
 - a. සෝඩියම් ඔක්සලේට් මවුල ගණන
 - b. ඔක්සිජන් මවුල ගණන
 - c. මූල පරමාණු මවුල ගණන
 - d. කාබන් පරමාණු ගණන සොයන්න.

2. ඇමෝනියම් කාබනේට් මවුල 2.5ක,
 - a. ස්කන්ධය
 - b. අඩංගු හයිඩ්‍රජන් පරමාණු සංඛ්‍යාව
 - c. මූල පරමාණු මවුල ගණන සොයන්න.

3. වේදනා නාශක ලෙස ලබාගන්නා පැරසිටමෝල් පෙත්තක අඩංගු පැරසිටමෝල් ස්කන්ධය මිලිග්‍රෑම් 500කි. එම පෙත්තක අඩංගු පැරසිටමෝල් මවුල ගණන සොයන්න. ඒ ඇසුරින් එහි අඩංගු එක් එක් මූලද්‍රව්‍ය මවුල සංඛ්‍යා සොයන්න.