

මවුලය, ඇවිගාඩෝස් නියතය හා මවුලික ස්කෑෆ් ආශ්‍රිත සරල ගැටළු

- | | | | |
|------|---|------|--|
| (01) | i. Na 46g ක Na mol ?
ii. Na පරමාණු ගණන ? (Na = 23) | (02) | i. Ca 60g ක Ca mol ?
ii. Ca පරමාණු ගණන ? (Ca = 40) |
| (03) | i. O ₂ 64g ක O ₂ mol ?
ii. O ₂ අණු ගණන ?
iii. O පරමාණු ගණන ? (O = 16) | (04) | i. N ₂ 70g ක N ₂ mol ?
ii. N ₂ අණු ගණන ?
iii. N පරමාණු ගණන ? (N = 14) |
| (05) | i. CO ₂ 66g ක CO ₂ mol ?
ii. CO ₂ අණු ගණන ?
iii. C mol ගණන ?
iv. O mol ගණන ?
(C = 12, O = 1) | (06) | i. CH ₄ 64g ක CH ₄ mol ?
ii. CH ₄ අණු ගණන ?
iii. H mol ගණන ?
iv. H පරමාණු ගණන ?
(C = 12, H = 1) |
| (07) | S ₈ සඳහා 512g වල ඇති
i. S ₈ mol ගණන ?
ii. S ₈ අණු ගණන ?
iii. S පරමාණු ගණන ? (S = 32) | (08) | CH ₄ 0.25mol වල ස්කන්ධය ?
(C = 12, H = 1) |
| (09) | C ₉ H ₁₂ O ₆ 0.2mol වල ස්කන්ධය ?
(C = 12, H = 1) | (10) | C ₁₂ H ₂₂ O ₁₁ 0.75mol වල ස්කන්ධය ?
(C = 12, H = 1, O=16) |
| (11) | C ₇ H ₅ N ₃ O ₆ 0.25mol වල ස්කන්ධය ?
(C = 12, H = 1, O = 16, N = 14) | (12) | NaCl 0.25mol වල ස්කන්ධය ?
(Na = 23, Cl = 35.5) |

සකසුම-

ඉසුරුවන් දයාසිරි

ර/ගන්කන්ද ම.ම.වි

පැල්මඩුල්ල

පෙර කියවීම-

රසායන විද්‍යාව සම්පත් පොත පිටු අංක 89-108

භාගන කිරීම www.nie.lk