

Zagadnienia do kartkówki: *Alkany, alkeny, alkiny – obliczenia stechiometryczne..*

Zadanie 1.

Obliczyć rzeczywisty wzór węglowodoru, który w warunkach normalnych jest gazem o gęstości $2,59 \text{ g/cm}^3$ i zawiera 82,8% węgla.

Odp.: C_4H_{10}

Zadanie 2.

Z $22,4 \text{ m}^3$ etylenu (warunki normalne) otrzymano 5,6 kg polietylenu. Obliczyć wydajność procentową reakcji.

Odp.: 20%

Zadanie 3.

40 cm^3 pewnego węglowodoru spalono, zużywając 180 cm^3 tlenu. Po skropleniu pary wodnej pozostało 120 cm^3 gazu, który podczas przepuszczania przez wodny roztwór KOH został całkowicie pochłonięty. Objętości mierzono w tych samych warunkach ciśnienia i temperatury. Ustalić wzór sumaryczny węglowodoru.

Odp.: C_3H_6