

1. Обчисліть і позначте, який об'єм (н. у.) займе карбон(IV) оксид масою 11 г:

A 2,24 л; **Б** 11,2 л; **В** 5,6 л; **Г** 2,8 л.



Тема 3

2. Обчисліть і позначте, який об'єм (н. у.) займе метан (CH_4) масою 64 г:

A 44,8 л; **Б** 89,6 л; **В** 112 л; **Г** 67,2 л.

3. Обчисліть і позначте, якій кількості речовини відповідає кисень об'ємом 8,96 л (н. у.):

A 0,4 моль; **Б** 0,2 моль; **В** 0,1 моль; **Г** 0,3 моль.

4. Обчисліть і позначте, якій кількості речовини відповідає водень об'ємом 448 л (н. у.):

A 25 моль; **Б** 15 моль; **В** 20 моль; **Г** 18 моль.

5. Обчисліть і позначте, яку масу займає азот об'ємом 89,6 л (н. у.):

A 110 г; **Б** 112 г; **В** 100 г; **Г** 114 г.

6. Обчисліть і позначте, яку масу займає нітроген(IV) оксид об'ємом 44,8 л:

A 46 г; **Б** 69 г; **В** 90 г; **Г** 92 г.

7. Обчисліть і позначте, якому об'єму (н. у.) відповідає водень кількістю речовини 5 моль:

A 56 л; **Б** 112 л; **В** 89,6 л; **Г** 224 л.

8. Обчисліть і позначте, якому об'єму (н. у.) відповідає амоніак кількістю речовини 2,5 моль:

A 48 л; **Б** 36 л; **В** 46 л; **Г** 56 л.

9. Обчисліть і позначте, який об'єм (н. у.) займе порція азоту $24,08 \cdot 10^{23}$ молекул:

A 89,6 л; **Б** 100,8 л; **В** 78,4 л; **Г** 85,1 л.

10. Обчисліть і позначте, який об'єм (н. у.) займе порція водню $12,04 \cdot 10^{23}$ молекул:

A 33,6 л; **Б** 67,2 л; **В** 44,8 л; **Г** 56 л.