

Прізвище

ім'я

**Основні
стеохімічні закони
атомно-молекулярного
вчення**

1. Знайдіть співвідношення мас у наданих речовинах (з'єднай лініями формули і числа):

H_2SO_4 3:1:8

P_2O_5 9:8

CO_2 31:40

CH_3COOH 1:16:32

Al_2O_3 3:8

2. Покажіть відношенням невеликих кратних чисел:

А) CO та CO_2

1:2

12:32

Б) FeS та FeS_2

32:64

1:2

В) NO та NO_2

2:1

1:2

Г) N_2O_3 та N_2O_5

48:80

3:5

3. Показати лініями визначення за молярним об'ємом:

Умови

об'єм(н.у)

$32g O_2$ 67,2л

2моль CO_2 4,48л

$18 \cdot 10^{23} N_2$ 22,4л

5моль NH_3 44,8л

112л

4. Записати співвідношення об'ємів горіння 1 молю газоподібної речовини (з'єднай лініями назви і числа):

Метану 1:7,5:6:6

Етену 1:2:1:2

Етину 1:3:2:2

Бензену 1:2,5:2:1