

Прізвище

ім'я

**Основні  
стеохімічні закони  
атомно-молекулярного  
вчення**

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

H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>                      3:1:8

P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>                         9:8

CO<sub>2</sub>                         31:40

CH<sub>3</sub>COOH                 1:16:32

Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>                        3:8

2. Покажіть відношенням невеликих кратних чисел:

А) CO та CO<sub>2</sub>

1:2

12:32

Б) FeS та FeS<sub>2</sub>

32:64

1:2

В) NO та NO<sub>2</sub>

2:1

1:2

Г) N<sub>2</sub>O<sub>3</sub> та N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>

48:80

3:5

3. Показати лініями визначення за молярним об'ємом:

Умови

об'єм(н.у)

32г O<sub>2</sub>

67,2л

2моль CO<sub>2</sub>

4,48л

18•10<sup>23</sup>N<sub>2</sub>

22,4л

5моль NH<sub>3</sub>

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