



A 15

Массовая доля элемента в веществе

Составила Нешетаева
Галина Васильевна,
учитель химии
МБОУ СО школы №21
города Костромы

Введите фамилию и имя

Всего заданий

10

[Начать тестирование](#)

Время тестирования

25

мин.

Массовая доля кислорода в сернистом газе SO_2 равна

- 1 33 %
- 2 60%
- 3 50%
- 4 16%



Массовая доля кислорода в азотной
кислоте HNO_3 равна

1 25,4%

2 75%

3 76,2%

4 79%



Массовая доля водорода в природном газе CH_4

- 1 4%
- 2 22%
- 3 25%
- 4 12%



Массовая доля кислорода в сульфите магния MgSO_3 равна

- 1 13,3%
- 2 15,4%
- 3 40%
- 4 46,2%



Массовая доля меди в CuO

1 20%

2 80%

3 24%

4 64%



Массовая доля азота в N_2O_5 равна

- 1 18,4%
- 2 25,9%
- 3 32,7%
- 4 48,3%



В каком из веществ массовая доля азота равна 63,64%?

1 N_2O

2 NO

3 N_2O_3

4 N_2O_5



В каком из оксидов массовые доли элемента и кислорода равны?

- 1 SO_2
- 2 Al_2O_3
- 3 CO_2
- 4 CuO



Содержание хлора в веществе 47%,
формула вещества-



Какую формулу имеет вещество, состоящее из 75% углерода и 25% водорода?



Результаты тестирования

Оценка

Правильных ответов

Набранных баллов

Ошибки в выборе
ответов на задания:

Всего заданий

бал.

Снова

Выход

Затрачено времени