Приложение 4

**Конкурс № 4**

Задача.

Найти массовую долю атома кислорода в бертолетовой соли KClO3

Дано: Решение:

KClO3

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Мr(KClO3) = 39+35,5+16х3 = 122,5 1 балл

ω%(О) - ? ω%(О) = Ar(O) x n / Мr(KClO3) x 100%

ω%(О) = 16х3 / 122,5 х 100% = 39,2% 1 балл

Ответ**: ω%(О) = 39,2%**

Итого: 2 балла