

ШИФР X-08-08

участника муниципального этапа всероссийской олимпиады школьников по химии в 2018-2019 учебном году

Внимание! Шифровать следует каждую страницу Вашей письменной работы.

Ф. И. О. учащегося (в именит. падеже)

Барисова

Алишата

Ивановна

Дата рождения 09.11.2004

Образовательное учреждение (полное название)

МАОУ БС "Тиммадия"

Город, село

село Мелан

Район Хиби-Толфа

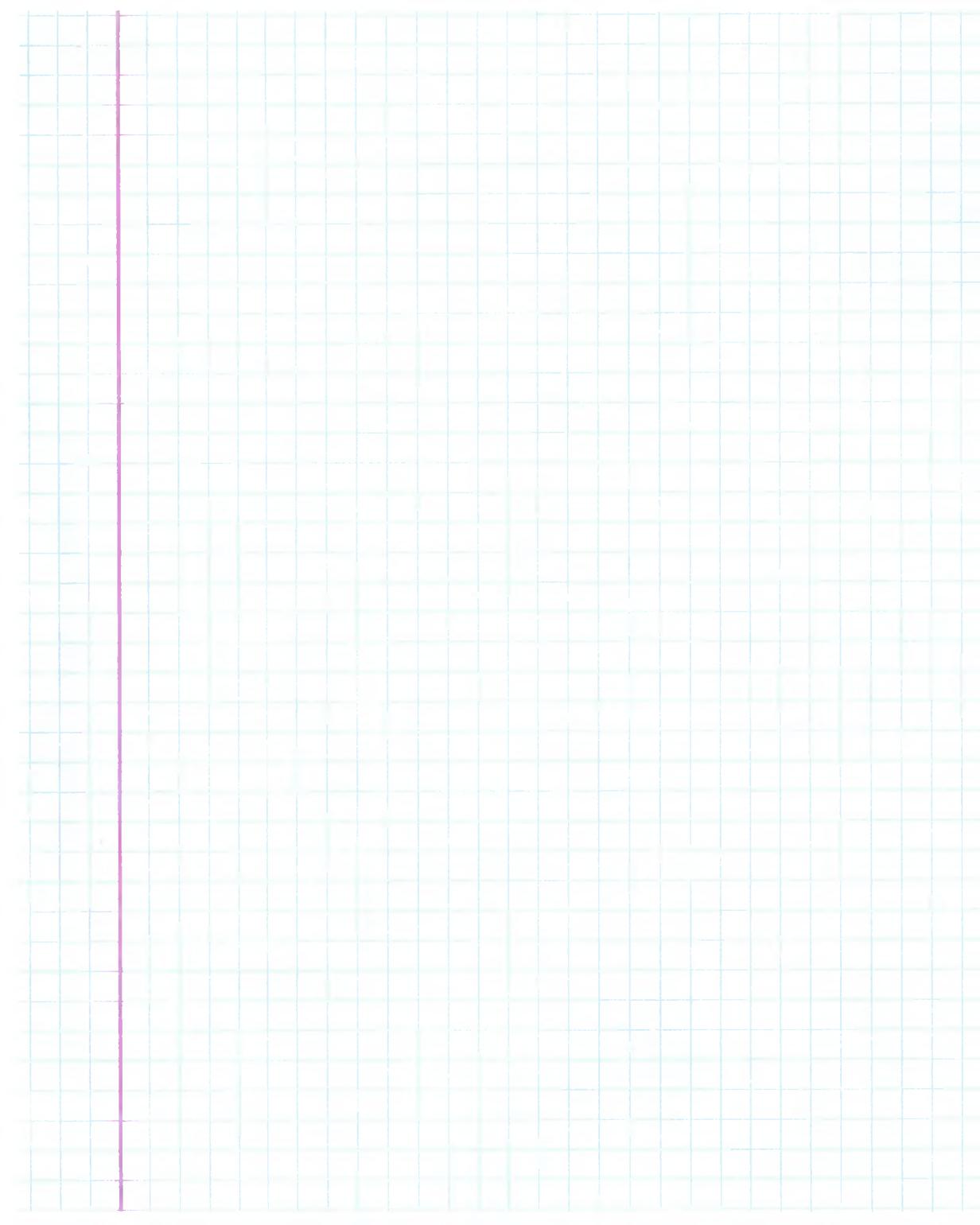
Класс 8в

Ф. И. О. учителя (полностью)

Кудряцова

Эмильевна

Барисова



X-08-08

ХМАО-ЮГРА
Г. МЕГИОН
ДЕПАРТАМЕНТ ОБРАЗОВАНИЯ
И МОЛОДЕЖНОЙ ПОЛИТИКИ
ТЕЛ: 8-34643-59461
E-mail: DEPARTMENT-MEG.RU
"___" _____ 20__ г.

1) 1. масса

2,5

2.

3.

0,5

2) 3 4 6 7 8

8,5

3) относительная масса 0,8 16 раз больше чем у H
из этого следует

2,5

$$5,6 \cdot 16 = 89,6 \quad 89,6 = 89,6 \quad m(O) = m(H)$$

2,5

по этому все находится в равновесии

2,5

4) $35 + 37 = 72 \quad 72 : 2 = 36$

2,5

1) Cl (хлор)

2,5

2)

3) при кипении бромоводорода и обезжелезивания воды

2,5

4) в виде порошка или газа

2,5

5) 1. - вещества не содержат примесей

2,5

2. - в них содержится малое кол-во примесей

2,5

3 - пример у Золота есть еще и 92,5 проба

2,5

они отличаются от 999 бабками вот со нульками,

6)

2

7)

Дано:

Реш

100 $w(K) = 31,8\%$

$w(Cl) = 29\%$

100 $w(O) = 39,2\%$

формула

$$\frac{31,8}{39} : \frac{29}{35} : \frac{2,45}{16} = \frac{0,8}{0,8} : \frac{0,8}{0,8} : \frac{2,45}{0,8}$$

$$= 1:1:3$$

Ответ: $KClO_3$