

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

Алима

Ивановна

Дата рождения 09.11.2004

Образовательное учреждение (полное название)

МАОУ БС "Тиммадин"

Город, село

село Мелан

Район Хиби-Толфа

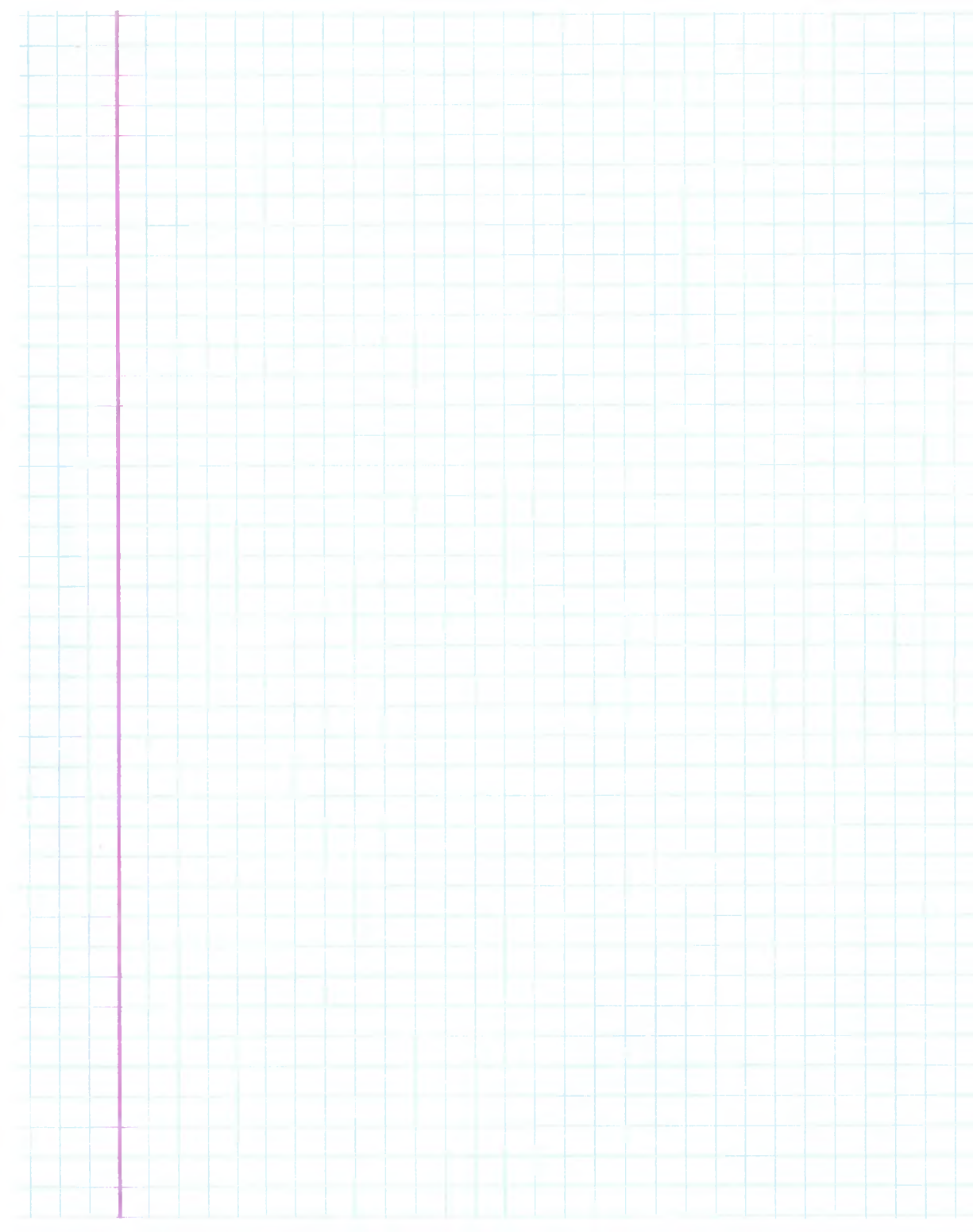
Класс 8в

Ф. И. О. учителя (полностью)

Кудряцова

Элида

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. Модель
 2.
 3.

25
 05

- 2) 3 4 6 7 8

85

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

25

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

25

по этому весы накажутся в равновесии

25

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

25

1) Cl (хлор)

25

2)

3) при кипении бассейнов и обеззараживание воды

25

4) в виде порошка или газа

25

5) 1. - вещества не содержащие примесей

25

2. - в них содержится малое кол-во примесей

25

3 - пример у Золота есть еще и 925 проба

25

Они отличаются от 999 бабками вот со нулечки,

6)

г

г)

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: $KClO_3$