

10-22



ВСЕРОССИЙСКАЯ  
ОЛИМПИАДА  
ШКОЛЬНИКОВ  
2019/2020

БЛАНК №

10 - 22

Региональный этап ВсОШ 2019/2020 учебного года  
по предмету «ХИМИЯ»

Фамилия, имя, отчество полностью:

Сахмудинов Магомед Саиданович

Число, месяц, год рождения (ДД.ММ.ГГГГ):

07.10.2003г

Класс учащегося:

10

За какой класс учащийся пишет работу:

10

Полное название образовательной организации по уставу:

ГБОУ РО Республиканский много-  
профильный лицей интернат для одаренных детей

Название района или города:

г. Махачкала

Дата: 30.01.2020г

Подпись:

# ТЕТРАДЬ

для \_\_\_\_\_

учени \_\_\_\_\_ класса \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_ школы \_\_\_\_\_



18  
ЛИСТОВ

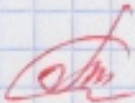
10.1 - 00

10.2 - 05

10.3 - 05

10.4 - 05

10.5 - 05

Answer: 05. 

10-03 П

# ТЕТРАДЬ

для \_\_\_\_\_

учени \_\_\_\_\_ класса \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_ школы \_\_\_\_\_



18  
ЛИСТОВ



ВСЕРОССИЙСКАЯ  
ОЛИМПИАДА  
ШКОЛЬНИКОВ  
2019/2020

БЛАНК №

1 0 0-0 3

Региональный этап ВсОШ 2019/2020 учебного года  
по предмету «ХИМИЯ»

Фамилия, имя, отчество полностью:

Сахрудinov Магомед Салманович

Число, месяц, год рождения (ДД.ММ.ГГГГ):

07.10.2003г

Класс учащегося:

10

За какой класс учащийся пишет работу:

10

Полное название образовательной организации по уставу:

ГБОУ РО Республиканский многопро-  
фильный лицей интернат для сиротенных  
детей

Название района или города:

г. Махачкала

Дата: 31.01.2020г

Подпись:

*Ма*

315

$$\begin{array}{l}
 V_1 = 11,2 \\
 V_2 = 11,3 \\
 V_3 = 11,2
 \end{array}
 \left. \begin{array}{l} \\ \\ \\ \end{array} \right\} \Rightarrow V_{\text{ср}} = \frac{V_1 + V_2 + V_3}{3} = \frac{11,2 + 11,3 + 11,2}{3} = 11,2$$

$$\left( \begin{array}{l}
 c_1 V_1 \neq c_2 V_{\text{ср}} \\
 c_2 = \frac{c_1 V_1}{V_{\text{ср}}} = \frac{0,1 \cdot 10}{11,2}
 \end{array} \right) \quad \begin{array}{l}
 c_{\text{NaOH}} = 0,1 \\
 V_{\text{NaOH}} = 10 \text{ мл}
 \end{array}$$

$$\begin{array}{l}
 c_{\text{NaOH}} \cdot V_{\text{NaOH}} = c_2 V_{\text{ср}} \\
 c_2 = \frac{c_{\text{NaOH}} \cdot V_{\text{NaOH}}}{V_{\text{ср}}} = \frac{0,1 \cdot 10}{11,2} = \frac{1}{11,2} = 0,0892857
 \end{array}$$

$\text{NaHSO}_3$ - гидросульфит натрия	10
$\text{NaH}_2\text{PO}_4$ - дигидрофосфат натрия	10
$\text{KHSO}_4$ - гидросульфат калия	10
$\text{K}_2\text{H}_2\text{P}_2\text{O}_7$ - <del>дигидрофосфат калия</del>	-

<sup>мл</sup>  
~~мл~~  $\text{KHSO}_4$  в виде порошка в растворе  $\text{KHSO}_4$  20

$$c_{\text{KHSO}_4} = 0,0892857$$

Умнож: 3:

