

10-18

Тетрадь

для

учени

..... класса

..... школы



ВСЕРОССИЙСКАЯ
ОЛИМПИАДА
ШКОЛЬНИКОВ
2019/2020

БЛАНК №

10 - 18

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

Фамилия, имя, отчество полностью:

Кельбиханов Мевиног Суражмутдинович.

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

02.01.2004г.

Класс учащегося:

10

За какой класс учащийся пишет работу:

10

Полное название образовательной организации по уставу:

МБОУ СОШ №15

Название района или города:

г. Дербент.

Дата: 30.01.2020

Подпись:

N₂

E₃ NH₃

NH₃ → NH₄⁺

NH₃ → NH₄⁺

NH₃ → NH₄⁺

NH₃ → NH₄⁺

10.1 - 05

10.2 - 05

10.3 - 05

10.4 - 05

10.5 - 05

Uman: 05 *ca*

10-23 II

ТЕТРАДЬ

для _____

учени _____ класса _____

_____ школы _____



18
ЛИСТОВ



ВСЕРОССИЙСКАЯ
ОЛИМПИАДА
ШКОЛЬНИКОВ
2019/2020

БЛАНК №

1 0 - 2 3

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

Фамилия, имя, отчество полностью:

Кельбежанов Эльвиз Сиражуллин

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

02.01.2004г.

Класс учащегося:

10

За какой класс учащийся пишет работу:

10

Полное название образовательной организации по уставу:

МБОУ СОШ №15

Название района или города:

г. Дербент

Дата: 31.01.2020

Подпись:

урав 300.

Задание 22.

11

NaHSO_3 - гидросульфит натрия 10

NaH_2PO_4 - дигидроортофосфат натрия 10

KHSO_4 - гидросульфат калия 10

$\text{K}_2\text{H}_2\text{P}_2\text{O}_7$ - дигидропирофосфат калия. —

Концентрация NaOH :

$$\frac{0,1}{1,37} = 0,07$$

$$\text{конц.} (\text{NaHSO}_4) = \frac{\text{моль}}{\text{л}}, \text{ если } \rho = 1 \frac{\text{кг}}{\text{л}},$$

$$\text{то } 1 \text{ кг} = 1 \text{ л}, \text{ моль} = \frac{m}{M}, m = 1 \text{ кг}, M = 104 =$$

$$\frac{\text{моль} \cdot 1000 \cdot 9,6}{104} = 9,26 \text{ моль} = \frac{1000 \text{ м}}{1} = 9,6 \cdot \frac{1}{1000} = \frac{9,6}{1000} = 9,6 \cdot 10^{-3}$$

конц.

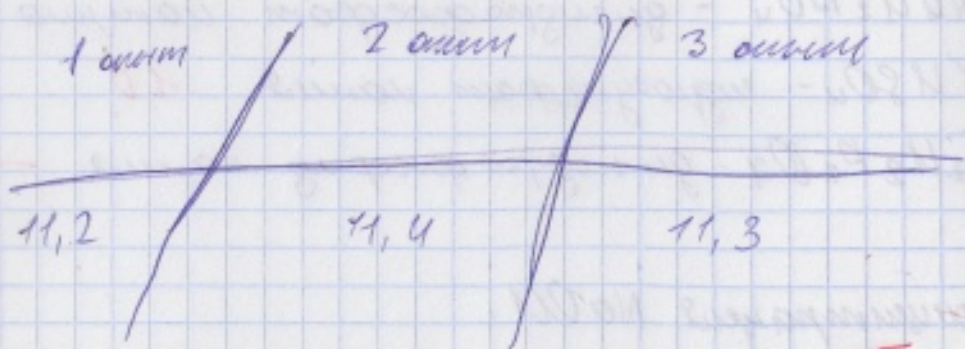
$$\text{конц.} (\text{NaH}_2\text{PO}_4) = \frac{\text{моль}}{\text{л}} = \frac{1000}{120} = 8,33$$

$$\text{конц} = \frac{8,33}{1000} = 8,33 \cdot 10^{-3}$$

$$\text{конц.} (\text{KHSO}_4) = \frac{1000}{136} = 7,35 \text{ моль}, \frac{4,35}{1000} = 4,35 \cdot 10^{-3}$$

конц. $(K_2 U_2 P_2 O_7) = \frac{1000}{254} \approx 3,93 \text{ ммоль};$

$\frac{3,93}{1000} = 3,93 \cdot 10^{-3}$



Средство - 11,3 мм. **255**

$25 - 11,3 = 13,7 \text{ мм.}$

13,7 мм расстояние $NaOH$ необходимо,
 чтоб окрасить расстояние 10 мм сали
 6 ~~из~~ ~~в~~ ~~с~~ ~~реду~~ ~~с~~ ~~реду~~.

$NaOH$
 1,37 мм ~~не~~ ~~нужно~~ ~~нужно~~ 1,5 мм сали,

\Rightarrow необходимо $NaOH$ в конце м

нужно K_2SO_4 . **25**

№ 2

- 1) U_2SO_4 2) $U_4P_2O_7$ 3) U_2SO_4

4) U_3PO_4