

ШИФР К-08-13

участника муниципального этапа всероссийской олимпиады школьников по химии в 2019-2020 учебном году

**Внимание!** Шифровать следует каждую страницу Вашей письменной работы.

Ф. И. О. учащегося (в имен. падеже)

Урманова Ярослава Юлиевна

Дата

рождения 18.01.2005

Образовательное учреждение (полное название)

НАОУ №5 "Гимназия"

Город, село

г. Мешок

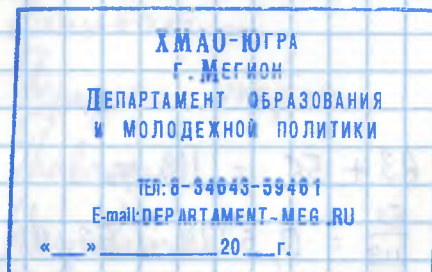
Район

Класс

8 "Г"

Ф. И. О. учителя (полностью)

Сазон Людмила Сергеевна.



N1 - 45  
N2 - 08  
N3 - 08

X-08-13

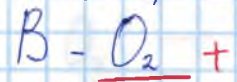
N4 - 55  
N5 - 145  
N6 - 35

265

1.



$M(\text{He}) = 4 \text{ моль} + 25$



$M(\text{O}_2) = 16 \cdot 2 = 32 \text{ моль} + 25$  45

2.

S

Получают из природных источников

При помощи синтеза.

Применяется в медицине, производстве, в опытах.

Хранится в герметичном сосуде, может транспортироваться на любом транспорте.

05

3.

|   |   |
|---|---|
| Дано:<br>$m(\text{CuFe}) = 20 \text{ г}$<br>$V = 5,6 \text{ л}$ | Решение:<br>$M_r(\text{CuFe}) = 63 + 56 = 119 \text{ г/моль}$<br>$\omega(\text{Cu}) = \frac{63}{119} = 0,5294 (52,94\%)$<br>$\omega(\text{Fe}) = \frac{56}{119} = 0,4705 (47,05\%)$ |
| Найти:<br>$\omega(\text{Cu}) = ?$<br>$\omega(\text{Fe}) = ?$    | Ответ: в смеси содержится<br>$\omega(\text{Cu}) = 52,94\%$ $\omega(\text{Fe}) = 47,05\%$  |

08

4.

- 1) В соединениях пероксида присутствуют 2 атома кислорода, поэтому они называются пероксидами.
- 2) Характеризуется бурное выделение теплоты —
- 3) Для фильтрации <sup>15</sup> воды озонной слой закладывают в <sup>15</sup> аппаратах, в <sup>15</sup> медизации.

~~38~~  
58

5.

|                    |           |                 |         |
|--------------------|-----------|-----------------|---------|
| $\rho_{\text{из}}$ | + + + + + | $1, 2, 4, 5, 6$ | $7, 58$ |
| $\chi_{\text{им}}$ | + + +     | $3, 7, 8$       | $4, 58$ |

- 1) Испарение
- 2) Замерзание

- 3) Пищеварение
- 4) Передача энергии
- 5) Тавление
- 6) Нагревание
- 7) Спорание

8) Коррозия. Хим. явление - это явление, при котором выделяется газ, меняется цвет, запах, происходит получение совершенно новых веществ.

Физ. явление - это явление, которое сопровождается лишь изменением агрегатного состояния, структуры вещества.

|    |          |      |  |
|----|----------|------|--|
| 1. | $O_2$    | —    |  |
| 2. | $CO_2$   | —    | $CO_2 + H_2 \rightarrow H_2CO_3$ (кислота)         |
| 3. | $CaCO_3$ | + 15 | замещение.   |
| 4. | $CO_2$   | 15   |  |
| 5. | $CaCO_3$ | 15   |  |
| 6. | $NaCl$   | 05   | $NaCl \xrightarrow{+500^\circ} NaO + ClO \uparrow$ |
|    |          | 35   | термическая  |

140